

**Femtosekunden-Spektroskopie
zur Protontransfer-Dynamik
im elektronisch angeregten Zustand
von 1.8-Dihydroxy-9.10-Anthrachinon**

Dissertation
zur Erlangung des Doktorgrades
der Mathematisch-Naturwissenschaftlichen Fakultäten
der Georg-August-Universität zu Göttingen

vorgelegt von
Nicole Breidenassel, geb. Hartmann
aus Hildesheim

Göttingen 2003

D 7
Referent: Prof.J.Troe
Korreferent: Prof.M.Buback
Tag der mündlichen Prüfung: 3.7.2003

Femtosekunden-Spektroskopie zur Protontransfer-Dynamik im elektronisch angeregten Zustand von 1.8-Dihydroxy-9.10-Anthrachinon

In der vorliegenden Arbeit werden Untersuchungen zum strahlungslosen Relaxationsverhalten von 1.8-Dihydroxy-9.10-Anthrachinon (1.8-DHAQ) in Zusammenhang mit dem intramolekularen Protontransfer im ersten elektronisch angeregten Zustand vorgestellt. Hierzu wurden Pump-Probe-Experimente in Benzylalkohol, sowie Fluoreszenz-Aufkonvertierungs-Experimente in den drei verschiedenen Lösungsmitteln Benzylalkohol, Propylencarbonat und Tetrachlorkohlenstoff durchgeführt. Überdies wurde der Einfluss der Deuterierung der Hydroxylgruppen von 1.8-DHAQ in Tetrachlorkohlenstoff untersucht. Bei der Auswertung der Messdaten zeigt sich, dass der Protontransfer im angeregten Zustand von 1.8-DHAQ weder durch eine separate Verschiebung des Protons innerhalb des quasiaromatischen Ringes in seiner Gesamtheit beschrieben werden kann, noch durch eine reine Deformation des Molekülgerüsts. Die Umstrukturierung im angeregten Zustand muss vielmehr mehrere Schwingungsfreiheitsgrade des Moleküls umfassen. Die Ergebnisse der Untersuchungen werden daher auf der Grundlage eines Lippincott-Schröder-Doppelminimum-Potentials entlang der Protontransferkoordinate interpretiert, wobei eine Kopplung der (OH)-Schwingungsmode an weitere Schwingungsfreiheitsgrade des Moleküls berücksichtigt wird.

Proton-transfer-dynamics of the electronically excited 1.8-dihydroxy-9.10-anthraquinone studied by femtosecond spectroscopy

This thesis investigates the connection between the non-radiative relaxation dynamics of 1.8-dihydroxy-9.10-anthraquinone (1.8-DHAQ) and the intramolecular proton-transfer in the first electronically excited state. For this purpose pump-probe-measurements in benzyl alcohol as well as fluorescence-up-conversion measurements in benzyl alcohol, propylenecarbonate and tetrachloromethane were carried out. In addition the influence of the deuteration of the hydroxylgroups of 1.8-DHAQ in tetrachloromethane was tested. Analysis of the data shows, that the proton-transfer of 1.8-DHAQ in the first excited state can neither be described by a separate shift of the proton in the quasi-aromatic ring nor merely by a deformation of the molecular skeleton. The rearrangement of the molecular structure in the excited state has to comprise several degrees of vibrational freedom of the molecule. Therefore the interpretation of the results of the measurements have to be based on a Lippincott-Schroeder double-minimum potential along the proton-transfer coordinate taking account of the coupling between the (OH)-vibrational mode and other low frequency modes of the molecule.

Inhaltsverzeichnis

1	Einleitung	1
2	Stand der Forschung	3
2.1	Das Molekül 1.8-DHAQ	3
2.2	Die Photochemie von 1.8-DHAQ	4
2.2.1	Ergebnisse frequenz aufgelöster Messungen	4
2.2.2	Ergebnisse zeitaufgelöster Messungen	8
2.2.3	Theoretische Grundlagen des Protontransfers	11
3	Experimente	13
3.1	Lasersystem	13
3.2	Fluoreszenz-Aufkonvertierungs-Experiment	15
3.2.1	Prinzip	15
3.2.2	Theorie der Summenfrequenzerzeugung	16
3.2.3	Experimenteller Aufbau	21
3.2.4	Parameter des Messvorgangs	23
3.3	Pump-Probe-Experiment	24
3.3.1	Prinzip	24
3.3.2	Experimenteller Aufbau	24
3.3.3	Parameter des Messvorgangs	26
3.4	Probenpräparation und Probenhalterung	27
3.4.1	Probenlösungen	27
3.4.2	Deuterierung	27
3.4.3	Frei fließender Probenlösungsstrahl	28
3.4.4	Geschlossene Rotationszelle	28
3.5	Messung stationärer Spektren	28
4	Ergebnisse und Datenanalyse	29
4.1	1.8-DHAQ in Benzylalkohol	29
4.1.1	Stationäre Spektren	29
4.1.2	Pump-Probe-Transienten	30
4.1.3	Fluoreszenzdynamik	35
4.2	1.8-DHAQ in Propylencarbonat	39

4.2.1	Stationäre Spektren	39
4.2.2	Fluoreszenzdynamik	40
4.3	1.8-DHAQ in Tetrachlorkohlenstoff	44
4.3.1	Einfluss der Deuterierung auf die stationären Spektren	44
4.3.2	Einfluss der Deuterierung auf die Fluoreszenzdynamik	45
5	Diskussion	49
5.1	Ursprung der Emission	51
5.2	Instantane Stokesverschiebung	53
5.3	Zuordnung der Zeitkonstanten	54
5.4	Lösungsmittelabhängigkeit	55
5.5	Einfluss der Deuterierung	56
5.6	Intensitätsmodulationen im Pump-Probe-Signal	57
6	Zusammenfassung und Ausblick	61
	Anhang	62
A	Tabellen	63
B	Lippincott-Schröder-Potential	67
	Literaturverzeichnis	68

Kapitel 1

Einleitung

Der Transfer eines Protons oder Wasserstoffatoms kann als eine der einfachsten chemischen Reaktionen betrachtet werden und ist ein grundlegender Baustein vieler chemischer und biochemischer Reaktionen von Photostabilisatoren in synthetischen Polymeren bis hin zu Enzymen, die viele Reaktionen in biologischen Systemen großer Komplexität katalysieren [1–6]. Da große spektrale Änderungen mit dem Transfer einhergehen, könnte man diesen möglicherweise auch als Grundlage für optische Speicher oder Schalter auf molekularer Ebene nutzen oder für den Bau eines Protontransferlasers. Seit den wegbereitenden Arbeiten von Weller [7] wird der Begriff des Proton-Transfers oft synonym mit dem des H-Atom-Transfers verwendet. Dank der Entwicklung neuer experimenteller und theoretischer Methoden konnte in den letzten Jahren ein immer detaillierteres Bild der ablaufenden Prozesse entwickelt werden [8–11] und noch immer ist insbesondere der ultraschnelle Protontransfer im angeregten Zustand ein ergiebiges Thema aktuellen Forschungsinteresses [12–26].

Intramolekulare Protontransfer-Reaktionen im angeregten Zustand (ESIPT¹) können durch eine optische Anregung der thermodynamisch stabilen Molekülkonfiguration des Grundzustandes (sog. 'Normalform') eingeleitet werden. Die Art der darauf folgende Umstrukturierung im elektronisch angeregten Zustand ist abhängig vom betrachteten Molekül. Entweder beinhaltet sie eine separate Bewegung des Protons von einer Molekülgruppe (-OH,-NH₂) zu einer anderen (-C=O, -N=) und resultiert in ein zwitterionisches Tautomer, oder es findet der Transfer eines ganzen Wasserstoffatoms statt, der neben der Umverteilung der elektronischen Ladungsverteilung wahrscheinlich auch eine globale Umordnung der Kerne des Molekülgerüsts umfasst und ein neutrales Tautomer zur Folge hat. Das resultierende Tautomer stellt die energetisch favorisierte Molekülkonfiguration im elektronisch angeregten Zustand dar und ist verantwortlich für die starke Stokesverschiebung der Fluoreszenz eines ESIPT aufweisenden Moleküls. Der Um-

¹ESIPT=Excited State Intramolecular Proton Transfer

strukturierungsprozess im elektronisch angeregten Zustand kann je nach Molekül eine Barriere besitzen und das Tunneln eines Protons in einem Doppelminimum-Potential beinhalten, oder einer barrierelosen Relaxation innerhalb eines deformierten Einfachminimum-Potentials entsprechen. Dies erklärt auch die große Bandbreite der Zeitskalen von ps bis in den fs-Bereich, die für ESIPT-Reaktionen beobachtet werden.

Die Messung der stationären Spektren solcher Moleküle liefert Informationen über die Schwingungsmoden des Moleküls und lässt prinzipielle Rückschlüsse zu auf den Potentialverlauf im Grundzustand und im elektronisch angeregten Zustand. Auf der Grundlage der Potentiale lassen sich dann indirekt über Quantendynamiksimulationen gewonnene Aussagen über die zeitliche Entwicklung des Systems machen. In Lösungen wird die Stokesverschiebung der Emission jedoch auch durch die Solvatation des Moleküls und die Kopplung der Reaktionskoordinate an Moden des Lösungsmittels beeinflusst [27], was eine verlässliche Konstruktion der Potentiale verhindert. Mit Hilfe von zeitaufgelösten Messungen im fs-Bereich ist es nun möglich, die Umwandlung des Moleküls direkt zu untersuchen und über die experimentell beobachtete Dynamik des Prozesses Rückschlüsse auf die Eigenschaften der Potentialverläufe zu ziehen [28, 29].

Zeitaufösungen im fs-Bereich lassen sich mit experimentellen Techniken erzielen, die Laserpulse als optische Fenster zur Beobachtung von Moleküldynamiken nutzen. Eine Zeitauflösung in der Größenordnung der Laserpulsdauer lässt sich mit Hilfe von Pump-Probe-Transmissions-Messungen erreichen. Allerdings fällt in solchen Transmissions-Experimenten die Trennung von stimulierter Emission und transientser Absorption oft schwer, was die Interpretation der Beobachtungen erschwert oder verhindert. Eine weitere Methodik ist die der zuerst von Mahr und Hirsch genutzten Fluoreszenz-Aufkonvertierung [30]. In einem Fluoreszenz-Aufkonvertierungs-Experiment wird ausschließlich die Emission des fluoreszierenden Molekülzustandes betrachtet. Leider muss dafür eine etwas schlechtere Zeitauflösung in Kauf genommen werden.

Ein bereits durch stationäre Messungen in der Gasphase, der Matrix bei tiefen Temperaturen und der flüssigen Phase untersuchtes Modellsystem für den ESIPT ist 1.8-Dihydroxy-9.10-Anthrachinon (1.8-DHAQ) [31–38]. Im Rahmen der vorliegenden Arbeit werden fs-zeitaufgelöste Pump-Probe- sowie Fluoreszenz-Aufkonvertierungs-Messungen an 1.8-DHAQ in verschiedenen polaren und nicht-polaren Lösungsmitteln und an dem deuterierten Derivat von 1.8-DHAQ durchgeführt, um weitergehende Einblicke in die mit dem ESIPT-Prozess einhergehenden molekularen Umstrukturierungsprozesse im angeregten Zustand zu gewinnen.

Kapitel 2

Stand der Forschung

2.1 Das Molekül 1.8-DHAQ

Dihydroxy-Derivate von 9.10-Anthrachinon sind von Interesse als mögliche Farbstoffe für Flüssig-Kristall-Anzeigen [39], sowie als Ausgangsmoleküle für biologisch aktive Substanzen, wie etwa Anthracyclin-Antitumormedikamente [40].

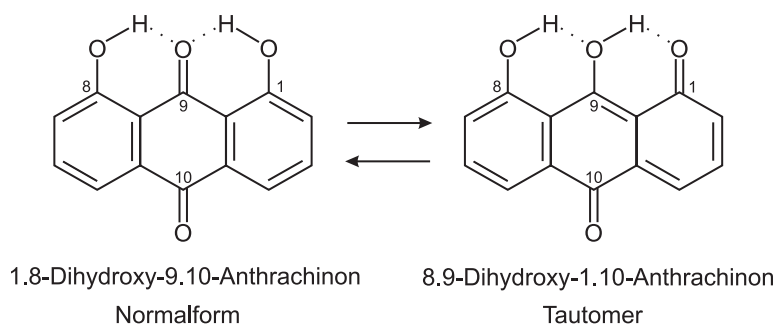


Abbildung 2.1: *Strukturformel von 1.8-Dihydroxy-9.10-Anthrachinon (1.8-DHAQ), und seinem Tautomer 8.9-Dihydroxy-1.10-Anthrachinon. Die Punkte kennzeichnen Wasserstoffbrückenbindungen.*

Unter den verschiedenen Systemen, an denen intramolekularer Protontransfer im angeregten Zustand untersucht wird, bietet sich die Gruppe der Anthrachinone besonders an, da eine leicht herzustellende Vielzahl von -OH und -NH₂ Derivaten mit unterschiedlichen spektroskopischen Eigenschaften existiert. Unter den Dihydroxy-Isomeren von 9.10-Anthrachinon (DHAQ's) gibt es beispielsweise bei 1.4-DHAQ keinen Hinweis auf einen Protontransfer im angeregten Zustand, während die bei 1.5-DHAQ beobachtete duale Absorption und duale Fluoreszenz, sowie der beobachtete Einfluss der Deuterierung der OH-Gruppe auf das Spektrum eindeutig für die Existenz eines Protontransfer im angeregten Zustand spricht [8, 35, 38]. Auch bei 1.8-DHAQ ist eine duale Anregung, sowie eine dua-

le Emission zu finden, wenn auch die Dualität im Absorptionsspektrum weniger ausgeprägt ist als bei 1.5-DHAQ. Eben deshalb ist es von Interesse die spektroskopischen Eigenschaften von 1.8-DHAQ als Modellsystem für ein “intermediäres“ ESIPT-System genauer zu untersuchen. Gerade bei solch einem System wäre es aufschlussreich den Einfluss der Molekülumgebung auf den intramolekularen Protontransfer zu studieren. Ein weiterer Aspekt der die Untersuchung von 1.8-DHAQ interessant macht, liegt in der Molekülsymmetrie im elektronischen Grundzustand. Es existieren zwei äquivalente Wasserstoffbrücken zu einem gemeinsamen Protonenakzeptor (vgl. Abb. 2.1). Ein doppelter Protontransfer erscheint, da das O₉-Sauerstoffatom in diesem Fall drei Bindungen eingehen müsste, unwahrscheinlich. Dies wirft die Frage nach den Ursachen des Symmetriebruchs auf, der für den Transfer eines der beiden Protonen erforderlich ist.

2.2 Die Photochemie von 1.8–DHAQ

Wie bereits beschrieben ist 1.8-DHAQ ein interessantes Modellmolekül für intramolekularen Protontransfer im angeregten Zustand (ESIPT)¹ (vgl. Abb. 2.1). Im folgenden soll ein Überblick über die bereits von anderen Forschungsgruppen an 1.8-DHAQ durchgeführten, frequenz aufgelösten und zeitaufgelösten Messungen und deren Interpretation der Daten gegeben werden.

2.2.1 Ergebnisse frequenz aufgelöster Messungen

Eine Reihe von frequenz aufgelösten Untersuchungen an 1.8-DHAQ wurden seit Mitte der 90er Jahre von *Smulevich et al.* durchgeführt. Hierzu zählen die Messungen von resonanten Raman-Spektren und von Anregungs- und Emissions-Spektren in n-Alkan-Shpol’skii-Matrizen bei 8-10 K [32–34], und in CCl₄-Lösung bei Raumtemperatur [35], sowie an kristallinen Formen von 1.8-DHAQ gemessene Infrarot-Spektren [31]. Von *Gillispie et al.* wurden zu dieser Zeit auch Messungen von Anregungs- und Emissions-Spektren in der Gasphase [38] durchgeführt, sowie weitere Untersuchungen in n-Oktan Shpol’skii-Matrizen bei tiefen Temperaturen. Beide Gruppen haben auch den Einfluss einer Deuterierung der OH-Gruppen untersucht.

Die von *Smulevich et al.* und *Gillispie et al.* in der Shpol’skii-Matrix, der Gasphase, und in Lösung beobachteten Emissionsspektren sind qualitativ sehr ähnlich, und lassen sich in zwei klar zu trennende Spektralbereiche unterteilen. Gleiches gilt für die in der Shpol’skii-Matrix und der Gasphase gemessenen Anregungsspektren. Die Emission bei kürzeren Wellenlängen weist schwächere Intensitäten

¹ESIPT=Excited State Proton Transfer

auf und besitzt bei tiefen Temperaturen eine gut definierte Schwingungsstruktur. Die Emission bei längeren Wellenlängen dagegen hat eine wesentlich höhere Intensität und zeigt unstrukturierte Banden. Bei der Anregung verhält es sich genau umgekehrt.

Diese beobachtete Dualität² liefert einen deutlichen Hinweis für das Auftreten eines Protontransfers im angeregten Zustand nach erfolgter elektronischer Anregung. Ein solcher Protontransfer lässt sich auf der Grundlage eines stark anharmonischen Doppelminimum-Potentials entlang der Protontransfer-Koordinate beschreiben [11]. Hierbei ist die Symmetrie im angeregten Zustand umgekehrt zu der im Grundzustand anzunehmen. Zur besseren Veranschaulichung ist ein solches Potential in Abbildung 2.2 schematisch dargestellt. Aufgetragen ist die Gesamtenergie des Moleküls in Abhängigkeit von der Protontransfer-Koordinate ($r(\text{O-H})$ im Fall von 1.8-DHAQ). Das energetisch tiefer liegende Minimum im Grundzustand entspricht der Normalform des Moleküls, hier mit S_0 bezeichnet. Das energetisch höher liegende zweite Minimum entspricht der protontransferierten Form des Moleküls, im folgendem S'_0 genannt. Entsprechend ist das energetisch höher liegende Minimum des ersten angeregten Zustandes der lokal angeregten Normalform S_1 zuzuordnen, und das tiefere Minimum des ersten angeregten Zustandes der protontransferierten Form S'_1 .

Sowohl Gillispie et al. als auch Smulevich et al. verwendeten für die genauere Analyse ihrer Daten ein Doppelminimum-Potential entlang der $r(\text{O-H})$ -Abstands-Koordinate³, das *Lippincott* und *Schroeder* Mitte der 60er Jahre zur Beschreibung linearer und gewinkelter Molekülsysteme mit Wasserstoffbrückenbindungen der Art $\text{R}_1\text{O-H}\cdots\text{OR}_2$ vorgeschlagen hatten (vgl. Anhang B). In diesem Potential entsprechen die beiden Minima den beiden resonanten Formen $\text{R}_1\text{O-H}\cdots\text{OR}_2$ und $\text{R}_1\text{O}^-\cdots\text{H-O}^+\text{R}_2$. Lippincott und Schroeder waren mit dem von ihnen vorgeschlagenen Potential in der Lage die Streckfrequenz $\nu(\text{O-H})$, den Abstand $r(\text{O-H})$ und die Bindungsenergie der Wasserstoffbrücke in Abhängigkeit vom Abstand $R(\text{O}\cdots\text{O})$ in guter Übereinstimmung mit experimentell gefundenen Werten zu berechnen [42, 43]. Anfang der 90er Jahre führten *Saitoh et al.* auf der Grundlage von Lippincott-Schroeder-Potentialen (LS-Potentialen) zweidimensionale Schwingungsanalysen an $\text{R}_1\text{O-H}\cdots\text{OR}_2$ Wasserstoffbrückensystemen durch [44]. Sie zeigten außerdem, dass sich mit Hilfe des LS-Potentials auch der Deu-

²Von der Dualität eines Spektrums wird im folgenden immer dann gesprochen, wenn sich das Spektrum aus zwei klar zu trennenden Bereichen zusammensetzt. Dies ist zum Beispiel der Fall beim Auftreten eines zweiten Maximums oder einer ausgeprägten Schulter neben dem absoluten Maximum des Spektrums.

³Ab initio Berechnungen von 1.8-DHAQ im Grundzustand wurden 2001 von *Rodríguez et al.* durchgeführt [41]. Hierbei ergab sich nur ein einzelnes Minimum im stark deformierten Potential entlang der $r(\text{O-H})$ -Koordinate. Es ist jedoch anzumerken, dass das Ergebnis von Ab initio Berechnungen entscheidend von der Wahl der eingesetzten Näherungsmethoden abhängt.

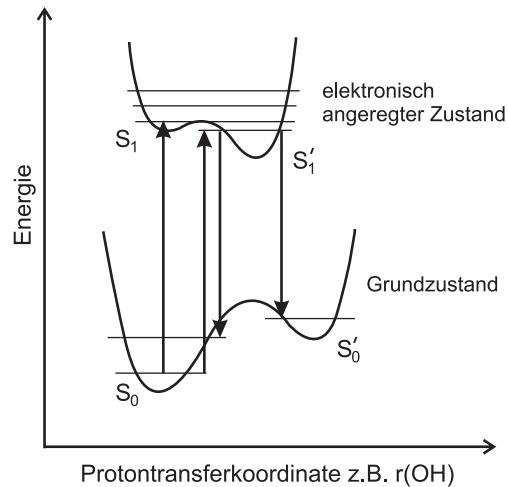


Abbildung 2.2: Protontransfer im angeregten Zustand (ESIPT) lässt sich auf der Grundlage stark anharmonischer Doppelminimum-Potentiale entlang der Protontransfer-Koordinate (hier $r(\text{O-H})$) beschreiben. S_0 und S_1 entsprechen dem Grundzustand und ersten elektronisch angeregten Zustand der Normalform des Moleküls. S_0' und S_1' gehören zu den entsprechenden Zuständen der protontransferierten Form. Mit Pfeilen angedeutet sind mögliche vibronische Übergänge zwischen den Grundzuständen S_0 und S_0' und den angeregten Zuständen S_1 und S_1' .

terium-Isotopen-Effekt gut beschreiben lässt, und sowohl Proton-Tunnelprozesse als auch eine Delokalisierung der Wellenfunktion des Protons über die Barriere hinaus in dem Potentialmodell beinhaltet sind. Sowohl die Berechnungen von Lippincott und Schroeder als auch die von Saitoh et al. bezogen sich auf den elektronischen Grundzustand intermolekularer Wasserstoffbrückensysteme in der kristallinen Phase.

Smulevich et al. wendeten das LS-Potential nun auch auf intramolekulare Wasserstoffbrückensysteme in Lösungen und den ersten elektronisch angeregten Zustand an. Sie ermittelten das LS-Potential für den Grundzustand von 1.8-DHAQ, aus der Forderung, dass es die in der dualen Emission beobachteten Frequenzabstände am besten reproduziert. Die beobachtete Emission bei kürzeren Wellenlängen wurde hierbei dem Übergang $S_1' \rightarrow S_0$ zugeordnet, und die Emission bei längeren Wellenlängen dem Übergang $S_1' \rightarrow S_0'$. Es sei erwähnt, dass der rein elektronische Übergang $S_1' \rightarrow S_0$ nur in der Matrix gefunden wird. In CCl_4 -Lösungen beobachtet man nur den Übergang von S_1' in die erste $\nu(\text{O-H})$ -Streckschwingungsmode des S_0 -Grundzustandes als Schulter an der kurzwelligen Seite des $S_1' \rightarrow S_0'$ Übergangs. Das LS-Potential für den angeregten Zustand wurde entsprechend so gewählt, dass es die duale Absorption mit den Übergängen $S_0 \rightarrow S_1$ und $S_0 \rightarrow S_1'$ optimal beschreibt. Die aus den beobachteten Frequenzabständen ab-

geleiteten Energien der rein elektronischen Übergänge in CCl_4 -Lösung sind in Tabelle 2.1 aufgeführt.

Übergang	Energie [cm^{-1}]	λ [nm]
$S_0 \longrightarrow S_1 + 3\nu_{OH}$	25700	390
$S_0 \longrightarrow S_1$	21820	458
$S_0 \longrightarrow S'_1$	21200	472
$S_1 \longrightarrow S_0$	21000	476
$S'_1 \longrightarrow S_0 + \nu_{OH}$	17900	558
$S'_1 \longrightarrow S'_0$	17070	586

Tabelle 2.1: Elektronische und vibronische Übergänge für 1.8-DHAQ in CCl_4 nach Smulevich et al. [35]

Für den Grundzustand von 1.8-DHAQ wurde auf diese Weise ein $\text{R}(\text{O}\cdots\text{O})$ -Abstand von $\text{R}_0(\text{O}\cdots\text{O}) \approx 2.62 \text{ \AA}$ gefunden, und für den ersten angeregten Zustand $\text{R}_1(\text{O}\cdots\text{O}) \approx 2.46 \text{ \AA}$. Die mit den so ermittelten Potentialen durch Betrachtung der Franck-Condon-Faktoren berechneten relativen Intensitäten der Übergänge sind konsistent mit den experimentell beobachteten. Auch die bei deuteriertem 1.8-DHAQ experimentell gefundene gegenüber dem nichtdeuterierten Molekül verringerte Wahrscheinlichkeit der Übergänge $S'_1 \longrightarrow S_0$ und $S_0 \longrightarrow S'_1$ lässt sich daraus ableiten.

Allgemein nimmt die Höhe der Barriere im LS-Potential entlang der $r(\text{O-H})$ -Koordinate mit zunehmendem $\text{R}(\text{O}\cdots\text{O})$ zu. Ein quantenmechanischer Zustand unterhalb der Barriere existiert jedoch erst dann, wenn die Höhe der klassischen Barriere größer ist als die Nullpunktsenergie des Zustandes. Berechnungen durch Smulevich et al. zeigen, dass für den Grundzustand von 1.8-DHAQ gebundene Zustände in beiden Minima existieren. Im angeregten Zustand dagegen reicht die Tiefe des S'_1 Minimum gerade für ein knapp unterhalb der Barriere befindliches Nullpunktsniveau aus, während das etwa 600 cm^{-1} darüberliegende S_1 Minimum zu flach ist, um einen gebundenen Zustand zu enthalten (1000 cm^{-1} Nullpunktsenergie, 475 cm^{-1} klassische Barriere). Es existiert somit keine quantenmechanische Barriere für den Protontransfer im angeregten Zustand von 1.8-DHAQ. Die Wellenfunktionen der angeregten vibronischen Zustände sind über beide Minima delokalisiert. Dies ist auch konsistent mit der von Smulevich et al. im Absorptionsspektrum beobachteten $\sim 1300 \text{ cm}^{-1}$ - $\nu(\text{O-H})$ -Progression, die für ein näherungsweise harmonisches Potential im angeregten Zustand von 1.8-DHAQ spricht.

Gillispie et al. kamen trotz Kritik am Modell von Smulevich et al. durch Plausibilitätsbetrachtungen auch zu dem Resultat, dass wahrscheinlich kein gebundener

Zustand im S_1 Minimum existiert und der Potentialverlauf entlang der Protonentransferkoordinate dem eines verzerrten Einzelminimum-Potentials entspricht.

Für die spätere Diskussion sei erwähnt, dass *Smulevich et al.* im Fluoreszenzspektrum und dem resonanten Raman-Spektrum der Matrix ein starkes Band bei $(209-219)\text{ cm}^{-1}$ beobachteten, das sie in ihren früheren Veröffentlichungen [32–34] einer Biegeschwingung in der Ebene des Molekülgerüsts im elektronischen Grundzustand zuordneten, die große Bewegungen der beiden O-H-Gruppen beinhaltet. Demgegenüber machten sie in ihrer letzten Veröffentlichung [35] für dieselbe Bande die $\delta(C-O)$ -Biegeschwingung verantwortlich. Umgekehrt verhielt es sich bei der Zuordnung der von ihnen bei $(302-324)\text{ cm}^{-1}$ beobachteten Bande. Beiden Zuordnungen ist jedoch gemeinsam, dass durch sie der Abstand der Sauerstoffatome im durch Wasserstoffbrücken gebundenen C-O-H \cdots O=C-Ring moduliert wird. Auch die bei $(338-344)\text{ cm}^{-1}$ beobachtete Gerüstschwingung beinhaltet nach Smulevich et al. wahrscheinlich eine Bewegung der Sauerstoffatome. Als korrespondierende Schwingungen im ersten elektronisch angeregten Zustand wurden von Smulevich et al. die bei 242 cm^{-1} , 357 cm^{-1} und 397 cm^{-1} im Anregungsspektrum beobachteten Banden angesehen.

Gillispie et al. unterstützten die Interpretation der Schwingungen bei 209 cm^{-1} und bei 338 cm^{-1} als Gerüstschwingung, bestreiten aber die Existenz einer Fundamentalen bei 302 cm^{-1} . Darüberhinaus betonten sie, dass das auch von ihnen bei 249 cm^{-1} im Anregungsspektrum beobachtete Band kein offensichtliches Gegenstück zur 209 cm^{-1} Fundamentalen darstellt.

2.2.2 Ergebnisse zeitaufgelöster Messungen

Erste zeitaufgelöste Messungen des Anregungs- und Fluoreszenzspektrums von 1.8-DHAQ in verschiedenen Lösungsmitteln (Cyclohexan, Benzen und Ethanol) wurden 1990 mit einer Zeitauflösung von etwa 100 ps von *Mittal et al.* durchgeführt [45]. Das stationäre Fluoreszenzspektrum zeigte mit zunehmender Polarisation des Lösungsmittels eine geringe Abnahme der Intensität bei kürzeren Wellenlängen gegenüber der Intensität bei längeren Wellenlängen. Das bei allen Wellenlängen gefundene monoexponentielle Abklingverhalten der Fluoreszenzintensität mit der Zeit blieb hingegen unverändert. Das Anregungsspektrum wies keine Abhängigkeit vom Lösungsmittel auf. Aufgrund dieser Beobachtung schlugen Mittal et al. vor, den emittierenden S_1' -Zustand nicht als wirkliches Tautomer $C_{1/8}\text{-O}\cdots\text{H-O}=\text{C}_9$ anzusehen, sondern als eine protontransferierte Form des Moleküls mit geladener Struktur $C_{1/8}\text{-O}^-\cdots\text{H-O}^+=\text{C}_9$. Nach ihrer Interpretation werden die Ladungen in polaren Lösungsmitteln und Lösungsmitteln, die intermolekulare Wasserstoffbrücken ausbilden, stabilisiert so dass der Übergang in das Tautomer unterdrückt wird.

Eine entgegengesetzte Beobachtung wurde 2001 von *Newwahl* und *Bussotti* gemacht [21]. Sie fanden im stationären Fluoreszenzspektrum von 1.8-DHAQ in polarem Acetonitril wesentlich stärkere Intensitäten bei kürzeren Wellenlängen als in unpolarem Cyclohexan. Für ihre Interpretation gehen sie davon aus, dass sich der für die Fluoreszenz bei Raumtemperatur verantwortliche Zustand signifikant von dem bei tiefen Temperaturen unterscheidet. Während bei tiefen Temperaturen im stationären Fluoreszenzspektrum ausschließlich Übergänge von S'_1 in den Grundzustand beobachtet werden, existieren bei Raumtemperatur Übergänge aus beiden koexistierenden Zuständen S_1 und S'_1 (vgl. Abb. 2.3). Bei Raumtemperatur ist $k_B T$ vergleichbar mit der Energiedifferenz zwischen den beiden Zuständen S_1 und S'_1 im angeregten Zustand. Die Fluoreszenz bei kürzeren Wellenlängen ist hier also dem Übergang $S_1 \rightarrow S_0$ zuzuordnen und die Fluoreszenz bei längeren Wellenlängen dem Übergang $S'_1 \rightarrow S'_0$. Diese Argumentation ist auch konsistent mit dem von *Smulevich et al.* entwickelten Potentialmodell. Bei $T=10\text{ K}$ war nur der energetisch tiefste Zustand im S'_1 -Minimum besetzt, während bei $T=298\text{ K}$ auch der darüberliegende bereits über beide Minima delokalisierte Zustand besetzt ist. Der von *Newwahl* und *Bussotti* beobachtete Einfluss des Lösungsmittels entspricht folglich einer Stabilisierung der lokal angeregten Normalform S_1 des Moleküls gegenüber dem Tautomer S'_1 . Diese erklärten sie mit einem größeren Dipolmoment der lokal angeregten Normalform gegenüber der protontransferierten Form.

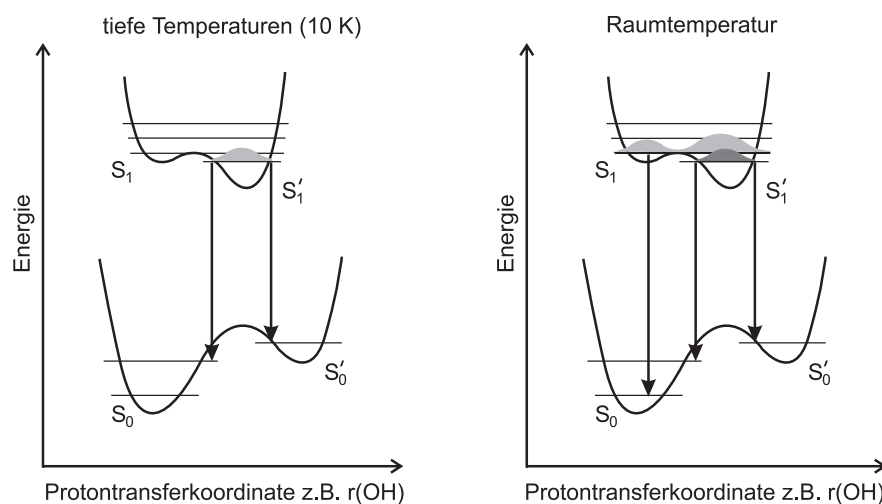


Abbildung 2.3: Als Ursprung der stationären Emission ist bei tiefen Temperaturen S_1 allein anzusehen, während bei Raumtemperatur Übergänge aus den beiden koexistierenden Zuständen S_1 und S'_1 existieren.

Von *Newwahl* und *Bussotti* wurde 2001 auch das transiente Absorptionsspektrum von 1.8-DHAQ in Acetonitrile mit einer Zeitauflösung von etwa 150 fs aufgenommen. Sie beobachteten, wie unsere Arbeitsgruppe *Vöhringer et al.* bereits ein

Jahr zuvor in Benzylalkohol [46], transiente Absorption im Wellenlängenbereich bis etwa (560-570) nm und für längere Wellenlängen stimulierte Emission. Allerdings wurde mit der vorhandenen Zeitauflösung keine spektrale Entwicklung innerhalb der Lebensdauer des angeregten Zustandes beobachtet, wie sie von Vöhringer et al. bereits gemessen worden war. Die Messungen wurden für verschiedene Lösungsmittel und mit verschiedenen Anregungswellenlängen zwischen 400 nm und 450 nm wiederholt, mit analogem Ergebnis. Die Schlussfolgerung von Neuwahl und Bussotti war, dass der Protontransfer im angeregten Zustand von 1.8-DHAQ instantaner Art ist. Sie stimmten aber auch mit der von Vöhringer et al. veröffentlichten Interpretation überein, dass die ablaufenden Prozesse nicht als Protontransfer im klassischen Sinne anzusehen sind, sondern bei der optischen Anregung vielmehr ein über beide tautomere Formen delokalisierte angeregter Zustand erzeugt wird, mit einer vernachlässigbar kleinen Barriere zwischen den beiden Formen.

Untersuchungen zu zeitaufgelösten Fluoreszenzspektren bei Raumtemperatur wurden 2000 von *Tahara et al.* über 1.8-DHAQ in Hexan veröffentlicht [47]. Die Zeitauflösung betrug etwa 170 fs. Beobachtet wurde, dass beide Komponenten der dualen Fluoreszenz sofort nach der Anregung des Moleküls existieren. Innerhalb der ersten Pikosekunden ist ein Abklingen der Fluoreszenzintensität im kurzwelligen Bereich der Fluoreszenz, und ein Ansteigen im langwelligen Bereich zu beobachten. Nach etwa 5 ps zeigt die Fluoreszenz keine signifikanten spektralen Änderungen mehr, und fällt bei allen Wellenlängen monoton ab. Die Form des Spektrums ist dem stationären Fluoreszenzspektrum sehr ähnlich. Alle Kurven wurden mittels gefalteter triexponentieller Funktionen angepasst. Die Zeitkonstante auf der längsten Zeitskala lag für den gesamten beobachteten Wellenlängenbereich bei etwa 127 ± 7 ps, und entspricht der Lebensdauer des ersten elektronisch angeregten Zustands. Die zwei für den Bereich des Ansteigens bzw. Abklingens benötigten Zeitkonstanten hingegen hingen von der betrachteten Wellenlänge ab. Diese Beobachtung spricht dafür, dass sich die innerhalb der ersten Pikosekunden ablaufenden Prozesse nicht mit einfachen auf Rategleichungen basierenden Modellen beschreiben lassen. Die beiden kleinsten Zeitkonstanten besitzen also keine klare physikalische Bedeutung.

Die Diskussion der Ergebnisse durch *Tahara et al.* basiert auf dem bereits beschriebenen Modell der Lippincott-Schroeder-Doppel-Minimum-Potentiale. Für das instantane Auftreten beider Bereiche der dualen Fluoreszenz machten *Tahara et al.* eine nach dem Anregungsprozess innerhalb von 50 fs stattfindende Delokalisierung des elektronisch angeregten Zustandes verantwortlich, und folgerten, dass ESIPT von 1.8-DHAQ in diesem Sinne als barriereloser Prozess angesehen werden kann, zumindest im Fall der Anregung mit einem Energieüberschuss von etwa 3000 cm^{-1} gegenüber dem rein elektronischen Übergang. Hier unterstützten sie die von *Vöhringer et al.* in einer vorherigen Veröffentlichung präsentierte

Interpretation, dass die Intensität der kurzwelligen und der langwelligen Fluoreszenz als Maß für den Franck-Condon-Überlapp zwischen der delokalisierten Wellenfunktion im ersten elektronisch angeregten Zustand und der Wellenfunktion der beiden Tautomere im Grundzustand widerspiegelt. Die normale und tautomere Form können jedoch nicht als zwei unterschiedliche chemische Spezies im angeregten Zustand angesehen werden. Die zusätzliche Verschiebung der Lage des Protons innerhalb von ~ 2 ps betrachteten sie als Folge der intramolekularen Schwingungsrelaxation aufgrund von Umverteilungsprozessen der Energie zwischen verschiedenen Schwingungsfreiheitsgraden des Moleküls, da Übertragung von Schwingungsenergien des gelösten Probenmoleküls auf die umliegenden Hexanmoleküle bis dato nur auf Zeitskalen von (10-20) ps beobachtet wurden.

2.2.3 Theoretische Grundlagen des Protontransfers

Nagaoka und *Nagashima* postulierten 1996, dass das bei Hydroxyanthrachinonen in Verbindung mit dem intramolekularen Protontransfer beobachtete spektroskopische Verhalten, durch Betrachtung der Knotenstruktur der Wellenfunktion im angeregten Zustand erklärt werden kann [48]⁴.

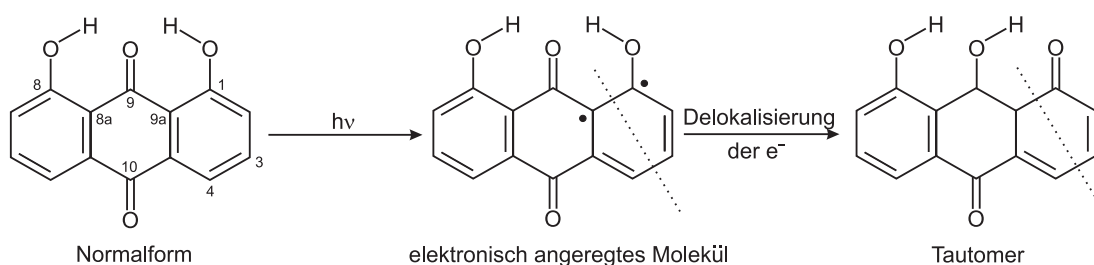


Abbildung 2.4: *ESIPT* kann durch Betrachtung des Knotenverlaufs der Wellenfunktion im angeregten Zustand erklärt werden. Die beiden Punkte kennzeichnen die beiden ungepaarten Elektronen, die gepunktete Linie die Knotenebene (nach [48]).

Im niedrigsten angeregten Singulettzustand mit $\pi\pi^*$ Charakter gibt es bei 1.8-DHAQ aufgrund seiner Spiegelsymmetrie zwei Möglichkeiten für den Verlauf der Knotenebene der π -Elektron-Wellenfunktion. Die senkrecht zur Molekülebene stehende Knotenebene kann zwischen den O_1 und O_9 Atomen und den C_3 und C_4 Atomen verlaufen, oder zwischen den dazu spiegelbildlich sitzenden Atomen. An den Atomen C_1 und C_{9a} bzw. C_8 und C_{8a} befinden sich hierbei ungepaarte Elektronen. Da die beiden Knotenebenen weit voneinander weg liegen, können sie nicht miteinander koppeln, wie es zum Beispiel für 1.4-DHAQ, das keinen

⁴Hierbei nahmen sie an, dass ESIP im Schwingungsgrundzustand stattfindet. Betrachtet wurde daher zunächst nur der elektronische Teil der Wellenfunktion, wobei betont wurde, dass die Übertragbarkeit auf den allgemeinen Fall dadurch nicht eingeschränkt wird.

Protontransfer zeigt, der Fall ist, und den angeregten Zustand auf diese Weise stabilisieren. Daher findet eine stabilisierende Energieabsenkung des angeregten Zustandes durch die Delokalisierung der beiden Elektronen statt, was eine Umordnung der Bindungen zur Folge hat, die letztlich zur protontransferierten Form des Moleküls führt (vgl. Abb. 2.4).

Da sich die beteiligten π -Orbitale über die Gesamtheit des aromatischen Ring-systems erstrecken und die berechnete Verschiebung des Wasserstoffatoms sehr klein ist, folgerten *Nagaoka* und *Nagashima*, dass es sich bei dem übertragenen Teilchen nicht um ein Proton, sondern eher um ein Wasserstoffatom handelt, und ESIPT letztlich eher eine Deformation des aromatischen Ringgerüsts darstellt, als eine alleinige Bewegung des Wasserstoffkerns. Hieraus schlossen sie, dass die strukturelle Reorganisation in ESIPT nicht innerhalb des Wasserstoffbrücken-gebundenen Bereiches stattfindet, sondern eher andere Freiheitsgrade des Moleküls an ihr beteiligt sind. Darüberhinaus betonten sie, dass ein durch den Transfer eines Protons resultierendes Zwitterion wegen der Coulombanziehung sehr wahrscheinlich instabil wäre. Den Einfluss der Polarität des Lösungsmittels auf das Fluoreszenzspektrum führten *Nagaoka* und *Nagashima* auf die unterschiedlichen Dipolmomente des S_1 und S_1' -Zustandes zurück.

Die Betrachtung der Wellenfunktionen liefert auch eine weitere Bestätigung für die Annahme, dass die Wahrscheinlichkeit für einen doppelten Wasserstoffatomtransfer bei 1.8-DHAQ sehr klein ist, da die zugehörige Wellenfunktion im angeregten Zustand zwei Knotenebenen besitzen würde, was diesen Zustand wesentlich instabiler macht als den angeregten Zustand nach einfachem Wasserstoffatomtransfer.

Kapitel 3

Experimente

3.1 Lasersystem

Das Lasersystem, mit dem die Experimente durchgeführt wurden, besteht aus den folgenden fünf Komponenten (vgl. Abb. 3.1):

- Argon-Ionen cw-Pumplaser (Sabre Innova 25 von Coherent)
- modengekoppelter Titan-Saphir Laseroszillator (Mira 900 von Coherent)
- regenerativer Titan-Saphir Verstärker (RegA 9000 von Coherent)
- Gitter-Strecker/-Kompressor

Der Argon-Ionen cw-Pumplaser läuft in einem Multiliniem-Betrieb im blau-grünen Wellenlängenbereich von 457 nm bis 515 nm. Von der insgesamt 21 Watt Gesamt-Pumpleistung wird mit ca. 7 Watt der Titan-Saphir Laseroszillator gepumpt und mit ca. 14 Watt der Titan-Saphir Verstärker.

Der Titan-Saphir Laseroszillator nutzt die so genannte Kerrlinsen-Modenkopplung, um ultrakurze Pulse im fs-Bereich zu erzeugen. Die Zentralwellenlänge der erzeugten Pulse ist durchstimmbare. Die im Experiment genutzten Zentralwellenlängen liegen bei 790 nm bis 800 nm, die Bandbreiten betragen ca. 35 nm, woraus Pulsbreiten von etwa 30 fs resultieren. Die Repetitionsrate beträgt 76 MHz und die Energie pro Puls etwa 16 nJ.

Der Gitter-Strecker dient der zeitlichen Verbreiterung der Oszillatordpulse vor dem Eintritt in den Verstärker. Hierdurch wird verhindert, dass hohe Spitzenleistung zur Schädigung des Verstärkerkristalls führen.

Der Titan-Saphir Verstärker verstärkt die aus dem Gitter-Strecker kommenden Pulse, in ca. 24 Rundläufen auf etwa $4 \mu\text{J}$ pro Puls. Ein akustooptischer TeO_2 -Cavity-Dumper ermöglicht die Ein- und Auskoppelung einzelner Pulse mit einer

Repetitionsrate von 250 kHz. Zur Steigerung der Effizienz sorgt ein akustooptischer Q-Switch dafür, dass der Laserprozess solange unterdrückt wird, bis der aus dem Oszillator kommende Puls injiziert wurde. Daneben bewirkt die Dispersion in dem TeO_2 -Q-Switch-Kristall während der wiederholten Umläufe eine Pulsverbreiterung bis zu 40 ps. Hierdurch wird zusätzlich verhindert, dass hohe Spitzenleistung zur Schädigung des Verstärkerkristalls führen.

Nach dem Austritt aus dem Verstärker wird die im Strecker und dem Q-Switch eingeführte Dispersion im Gitter-Kompressor wieder komprimiert. Die resultierenden Pulse haben Breiten von etwa 40 fs.

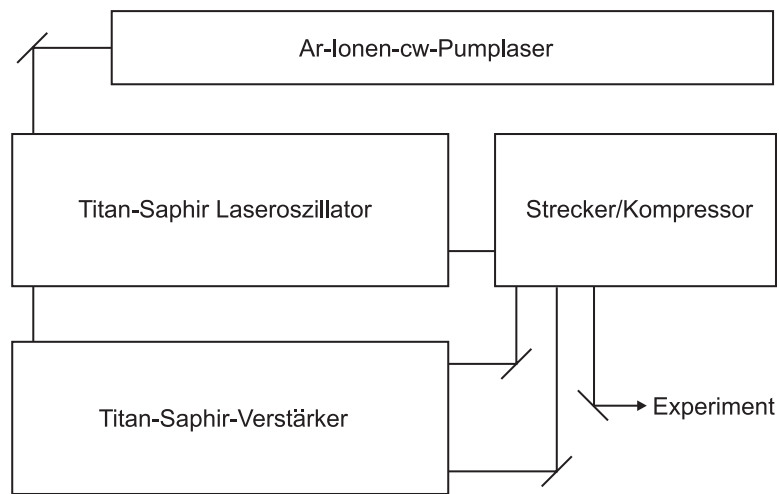


Abbildung 3.1: *Das eingesetzte Lasersystem.*

3.2 Fluoreszenz-Aufkonvertierungs-Experiment

Im folgenden Kapitel wird zunächst kurz das Prinzip eines Fluoreszenz-Aufkonvertierungs-Experiments erklärt. Darauf folgt eine Zusammenstellung der für die Durchführung eines solchen Experiments wesentlichen Fakten aus der Theorie der Summenfrequenzerzeugung. Im Anschluss daran wird die im Rahmen dieser Arbeit aufgebaute experimentelle Anordnung zur Durchführung des Versuchs vorgestellt. In den letzten Unterkapiteln wird die Probenpräparation, insbesondere die Deuterierung des von 1.8-DHAQ, und schließlich der Ablauf der Messungen beschrieben.

3.2.1 Prinzip

In einem FLUC-Experiment (Fluorescence Up-Conversion Experiment) wird die in einer Probe durch einen ultraschnellen Laserpuls angeregte Fluoreszenz der Frequenz ω_F mit einem weiteren ultraschnellen Laserpuls, dem so genannten Gatepuls der Frequenz ω_G , in einem nichtlinearen Kristall überlagert und so die Summenfrequenz ω_S erzeugt.

$$\omega_S = \omega_F + \omega_G \quad (3.1)$$

Die Intensität bei der Summenfrequenz ω_S wird als Funktion der Verzögerung des Gatepuls gegenüber dem Anregungspuls detektiert. Hierdurch erhält man den zeitlichen Verlauf der Fluoreszenz. Der Aufkonvertierungsprozess in dem nichtlinearen Kristall fungiert folglich als optisches Fenster bei der Beobachtung des zeitlichen Verlaufs der Fluoreszenz (vgl. Abb. 3.2).

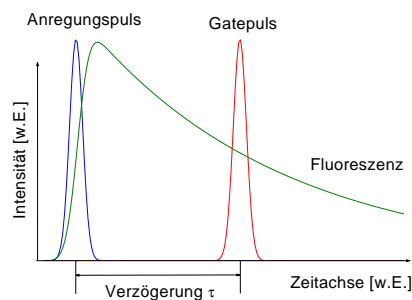


Abbildung 3.2: *Prinzip eines FLUC-Experiments: Erzeugung und Aufkonvertierung der Fluoreszenz mittels Laserpulse ermöglicht eine Beobachtung der Entwicklung der Fluoreszenz auf einer durch die Pulsdauern bestimmten Zeitskala.*

Aufgrund der Tatsache, dass der Mischprozess nur stattfindet, solange der Gatepuls zeitlich und räumlich mit der Fluoreszenz überlappt, kann auf diese Weise eine Zeitauflösung in der Größenordnung der Gatepulsdauer erzielt werden. Da für eine effektive Aufkonvertierung überdies Phasenanpassungsbedingungen

erfüllt sein müssen (vgl. Kap. 3.2.2), kann abhängig von den Eigenschaften des verwendeten Kristalls auch eine moderate Frequenzselektion erreicht werden. Die Intensität des Summenfrequenzsignals I_S zu einer bestimmten Verzögerungszeit τ ist ¹ proportional zur Korrelationsfunktion der Fluoreszenzintensität I_F mit der Intensität des Gatestrahls I_G [49].

$$I_S(\tau) \propto \int_{-\infty}^{+\infty} I_F(t) \cdot I_G(t - \tau) dt \quad (3.2)$$

3.2.2 Theorie der Summenfrequenzerzeugung

Phasenanpassung und Signalstärke

Eine effiziente Summenfrequenzerzeugung kann nur dann stattfinden, wenn im nichtlinearen Kristall bestimmte Phasenanpassungsbedingungen von den beteiligten Strahlen erfüllt werden. Abhängig von der Frequenz des Gatepulses und dem Winkel θ zwischen den einfallenden Strahlen und der optischen Achse des Kristalls (sog. Phasenanpassungswinkel) kann nur ein bestimmter, enger Frequenzbereich des Fluoreszenzlichtes aufkonvertiert werden. Letztlich folgen die Phasenanpassungsbedingungen aus der grundlegenden Forderung nach Energie- und Impulserhaltung. Mit den Frequenzen $\omega_F, \omega_G, \omega_S$ und den Wellenvektoren $\vec{k}_F, \vec{k}_G, \vec{k}_S$ der beteiligten Fluoreszenz(F)-, Gatepuls(G)- und Summenfrequenz(S)-Photonen lauten die entsprechenden grundlegenden Gleichungen

$$\omega_F + \omega_G = \omega_S \quad (3.3)$$

und

$$\vec{k}_F + \vec{k}_G = \vec{k}_S. \quad (3.4)$$

Für den im Experiment genutzten Fall kollinearier Strahlen reduziert sich Gleichung 3.4 zu

$$\frac{n_F}{\lambda_F} + \frac{n_G}{\lambda_G} = \frac{n_S}{\lambda_S}, \quad (3.5)$$

wobei $n_{F/G/S}$ den Brechungsindex für die entsprechenden Wellenlängen $\lambda_{F/G/S}$ darstellt. Die Abhängigkeit der Brechungsindizes von der Wellenlänge findet man in der Literatur in Form der Sellmeier-Gleichungen [50]. In einem uniaxialen Kristall, wie dem im Experiment genutzten BBO-Kristall, hängt der Brechungsindex überdies von der Polarisation und der Ausbreitungsrichtung des einfallenden Lichtes ab. Für Strahlen deren Polarisationsvektor senkrecht zur optischen Achse des Kristalls liegt (sog. ordentliche Strahlen=o-Strahlen), gilt unabhängig von ihrer Richtung der so genannte ordentliche Brechungsindex n_o . Für Strahlen anderer

¹im Limit kleiner Konversionseffizienzen

Polarisationen (sog. außerordentliche Strahlen=e-Strahlen) hängt der Brechungsindex $n_e(\theta)$ vom Winkel θ zwischen ihrer Ausbreitungsrichtung und der optischen Achse des Kristalls ab und berechnet sich nach [51] aus

$$\frac{1}{n_e^2(\theta)} = \frac{\sin^2 \theta}{n_e^2} + \frac{\cos^2 \theta}{n_o^2}, \quad (3.6)$$

wobei n_o den ordentlichen und n_e außerordentlichen Brechungsindex für die Ausbreitung vertikal bzw. parallel zur optischen Achse bezeichnen. Für den im Experiment vorliegenden Fall der TypI-Summenfrequenzerzeugung, bei dem zwei o-Strahlen der Wellenlängen λ_F und λ_G zu einem e-Strahl der Wellenlängen λ_S konvertieren, ergibt sich für kollineare Strahlen aus den Gleichungen 3.5 und 3.6 der Phasenangepassungswinkel θ zu

$$\sin^2(\theta) = \frac{n_S^{-2}(\theta) - n_{o,S}^{-2}}{n_{e,S}^{-2} - n_{o,S}^{-2}} \quad (3.7)$$

mit

$$n_S^2(\theta) = \lambda_S \left(\frac{n_{o,F}}{\lambda_F} + \frac{n_{o,G}}{\lambda_G} \right). \quad (3.8)$$

In Abb. 3.3 wird die Phasenangepassung noch einmal graphisch veranschaulicht.

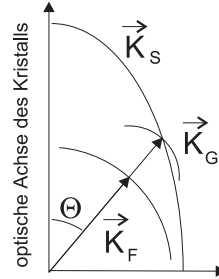


Abbildung 3.3: Phasenangepassungsgeometrie im Falle der kollinearen Typ I-Wechselwirkung.

Für den verwendeten BBO-Kristall liegen die Phasenangepassungswinkel zwischen 37.8° für die Summenfrequenzbildung von 500 nm und 800 nm und 32.4° für das Mischen von 650 nm und 800 nm. Zu beachten ist beim Durchstimmen der aufkonvertierten Fluoreszenzwellenlänge durch Drehung des Kristalls, dass der letztlich benötigte Einfallswinkel α gemäß dem Snellius'schen Brechungsgesetz durch

$$\alpha = \arcsin(n_{o,F/G} \cdot \sin(\theta - \vartheta)) \quad (3.9)$$

gegeben ist, sofern der Kristall so geschnitten ist, dass bei einem senkrechten Einfall der Winkel ϑ zwischen dem Strahl und der optischen Achse liegt.

Die größte Konversionseffizienz wird erzielt, wenn die obigen Phasenanpassungsbedingungen erfüllt werden. Die Intensität des Summenfrequenzsignals I_S ist in diesem Fall proportional zur Intensität der Fluoreszenz I_F und der des Gatestrahls I_G , und nimmt quadratisch mit der Dicke L des nichtlinearen Kristalls zu [52]. Bei Auftreten einer Abweichung $\Delta \vec{k} = \vec{k}_S - \vec{k}_F - \vec{k}_G \neq 0$, reduziert sich das Summenfrequenzsignal für $I_F \ll I_G$ gemäß

$$I_S \propto I_F \cdot I_G \cdot L^2 \cdot \frac{\sin^2(\Delta k L/2)}{(\Delta k L/2)^2}. \quad (3.10)$$

Für $\Delta k = \pi/L$ beträgt die Signalintensität folglich nur noch etwa 60% der phasengepassten Intensität.

Akzeptanzwinkel und spektrale Bandbreite

Ein $\Delta k \neq 0$ kann prinzipiell auf zwei Arten eingeführt werden. Zum einen durch eine Abweichung von den phasengepassten Wellenlängen, zum anderen durch eine Abweichung von dem phasengepassten Winkel. Bei der Fokussierung des eingesammelten Fluoreszenzlichtes auf den Aufkonvertierungs-Kristall muss also beachtet werden, dass eine effiziente Summenfrequenzerzeugung nur innerhalb eines gewissen Akzeptanzwinkels stattfindet. Für den vorliegenden Fall der winkeldurchstimmbaren, kollinearen Phasenanpassung in einem uniaxialen Kristall ergibt sich der Akzeptanzwinkel $\Delta\theta_{\parallel}$ in der Hauptebene² des Kristalls nach [53] aus

$$\Delta\theta_{\parallel} = \frac{\pi}{L} \left(\frac{\partial k_S}{\partial \theta} \right), \quad (3.11)$$

wobei $\partial k_S / \partial \theta = (2\pi/\lambda_S)(\partial n / \partial \lambda)$ und die Abhängigkeit des Brechungsindex von θ aus Gleichung 3.8 folgt. Der Akzeptanzwinkel θ_{\perp} in der Ebene senkrecht dazu berechnet sich in der Kleinwinkelnäherung nach

$$\Delta\theta_{\perp} = \sqrt{2\pi/Lk_F(1 - k_F/k_S)}. \quad (3.12)$$

Hierbei wurde der Akzeptanzwinkel als derjenige Winkel festgelegt, der eine Phasenfehlanpassung von $\Delta k = \pi/L$ verursacht, und somit die Intensität auf etwa 60% reduziert (s.o.). Zu beachten ist, dass es sich bei den angegebenen Winkeln um die im Kristall auftretenden Winkel handelt. Infolge der Brechung an der Oberfläche des Kristalls vergrößern sich diese gemäß dem Snellius'schen Brechungsgesetz. In Kleinwinkelnäherung ist $\Delta\theta_{extern} = n \cdot \Delta\theta$, wenn n der Brechungsindex des betrachteten Strahls ist.

²Definiert als diejenige Ebene, die die optische Achse des Kristalls und den einfallenden Lichtstrahl enthält. Identisch mit der Ebene, in der der Phasenanpassungswinkel eingestellt wird.

Untersucht man analog dazu, ab welchen Frequenzabweichungen das Summenfrequenzsignal auf 40% seiner Maximalintensität abweicht, erhält man die spektrale Bandbreite $\delta\omega$ gemäß [53]

$$\Delta\omega = \pi \left(2L \left(\left. \frac{\partial k_S}{\partial \omega} \right|_{\omega_S} - \left. \frac{\partial k_F}{\partial \omega} \right|_{\omega_F} \right) \right)^{-1}, \quad (3.13)$$

wobei $\partial k/\partial \omega = (n - \lambda(\partial n/\partial \lambda))/c$ und die Abhängigkeit der Brechungsindizes von λ in der Literatur in der Form so genannter Sellmeier-Gleichungen zu finden ist.

Zeitauflösung

Da eine Summenfrequenzerzeugung nur stattfindet, solange der Gatepuls zeitlich mit der Fluoreszenz überlappt, entspräche die Zeitauflösung eines Fluoreszenz-Upconversion-Experiments im Idealfall der Pulsdauer $\Delta\tau_G$ des Gatepulses. Diese wird jedoch schon durch die einfache Tatsache verschlechtert, dass die Fluoreszenz nicht durch einen δ -förmigen Laserpuls ausgelöst wird, sondern der Anregungspuls bereits eine endliche Dauer $\Delta\tau_A$ besitzt, die Fluoreszenz selbst also schon zeitlich 'verschmiert' ist (vgl. Abb. 3.4 und 3.5).

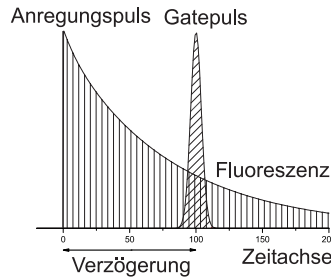


Abbildung 3.4: *Fluoreszenzverlauf bei Anregung mittels δ -Puls.*

Sind die Gatepulse sehr kurz, also im Frequenzraum relativ breitbandig, kann es zu einer weiteren Verschlechterung der Zeitauflösung kommen, sofern die Frequenzbandbreite der Summenfrequenzerzeugung in dem verwendeten Kristall kleiner ist als die Frequenzbandbreite des Gatepulses. In diesem Fall erfolgt die Aufkonvertierung mit einem Gatepuls effektiv geringerer Bandbreite und somit nach dem Fourierlimit von längerer Dauer. Zu einer größtenteils vermeidbaren Verringerung der Zeitauflösung kommt es auch dann, wenn die zur Pulsverbreiterung führende Gruppengeschwindigkeitsdispersion (GVD), die der Anregungspuls in der Probenlösung und der Gatepuls im Aufkonvertierungs-Kristall erfährt, nicht durch eine optimal justierte Prismenkombination vorkompensiert wurden. Allerdings kann auf diese Weise nur die GVD 1.Ordnung kompensiert werden, höhere

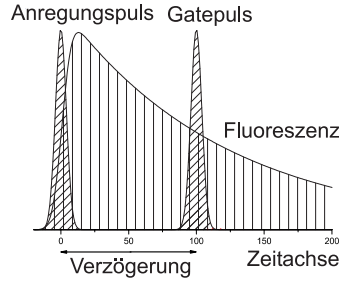


Abbildung 3.5: *Fluoreszenzverlauf bei Anregung mit einem Laserpuls endlicher Breite.*

Ordnungen sind nicht korrigierbar. Die Dispersion die die Fluoreszenz in Probenlösung, Zellenfenster, Filter und Kristall erfährt, spielt für die Zeitauflösung des hier durchgeführten Experiments keine Rolle, da nur ein sehr kleiner Frequenzbereich von $\pm 6 \text{ nm}$ (Monochromator-Auflösung $\approx \pm 2 \text{ nm}$) betrachtet wird. Einen ganz entscheidenden Einfluss auf die erreichbare Zeitauflösung hat jedoch die Größe des Unterschieds zwischen den Gruppengeschwindigkeiten des Gatepulses und der Fluoreszenz. Indem die beiden Strahlen aneinander vorbeilaufen, überstreicht und konvertiert der Gatepuls einen größeren zeitlichen Dynamikbereich der Fluoreszenzkurve als der Gatepulsdauer entspricht (vgl. Abb. 3.6) Die hieraus resultierende Verschlechterung der Zeitauflösung berechnet sich nach [51]

$$\Delta t = L \left(\frac{1}{v_G} - \frac{1}{v_F} \right) \quad (3.14)$$

wobei

$$v_{G/F} = \left| \left(\frac{\partial \vec{k}_{G/F}}{\partial \omega} \right) \right|^{-1} = c \left(n_{G/F} - \lambda_{G/F} \left(\frac{\partial n_{G/F}}{\partial \lambda} \right) \Big|_{\lambda_{G/F}} \right)^{-1}. \quad (3.15)$$

Gleichung 3.14 zeigt, dass bei 'normaler' Dispersion die Zeitauflösung mit zunehmender Fluoreszenzwellenlänge zunimmt (bei konstant gehaltener Gatewell-

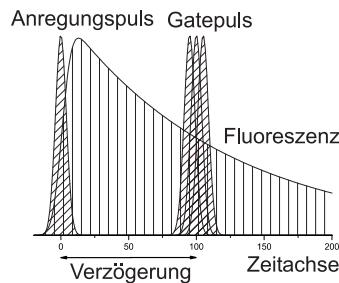


Abbildung 3.6: *Verschlechterung der Zeitauflösung aufgrund unterschiedlicher Gruppengeschwindigkeiten des Gatepulses und der Fluoreszenz.*

lenlänge $\lambda_G > \lambda_F$). Damit wird verständlich, weshalb die Bestimmung der Kreuzkorrelation zwischen dem gestreuten Anregungslicht und dem Gatepuls nur eine Abschätzung der untersten Grenze der Zeitauflösung liefern kann.

3.2.3 Experimenteller Aufbau

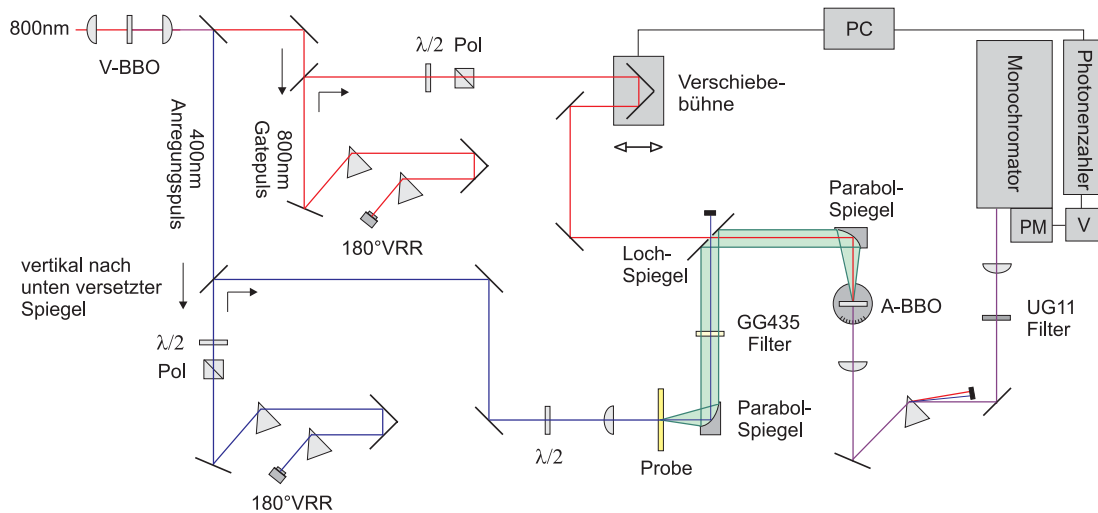


Abbildung 3.7: Schematischer Aufbau des FLUC-Experiments. V-BBO = Verdoppler-BBO, A-BBO = Aufkonvertierungs-BBO, PM = Photomultiplier, V = Verstärker, 180° VRR = 180° Rückreflektor mit vertikalem Strahlversatz

Der schematische Versuchsaufbau für das im Rahmen dieser Arbeit aufgebaute FLUC-Experiment ist in Abbildung 3.7 zu sehen. Als Lichtquelle dienen die bei einer Zentralwellenlänge von 800 nm in einem Ti-Saphir-System erzeugten Pulse mit einer Bandbreite von etwa 38 nm, die einer Pulsdauer von ungefähr $\simeq 40$ fs entspricht. Die Repetitionsrate beträgt 250 kHz und die mittlere Leistung liegt bei etwa 1300 mW.

Die aus dem Lasersystem kommenden Lichtpulse werden mittels eines BBO-Kristalls (Typ I, $d=0.5$ mm, $\theta = 32^\circ$) frequenzverdoppelt. Ein nachfolgender dielektrischer Spiegel (390 nm HR) trennt die transmittierte Fundamentale bei 800 nm, die als Gatepuls fungiert, von der reflektierten Verdoppelten bei 400 nm, die als Anregungspuls genutzt werden wird. In beiden nachfolgenden Strahlengängen befinden sich Doppelpass-Prismenkombinationen (Suprasil) zur Vorkompensation der Gruppengeschwindigkeitsdispersion 2. Ordnung, die die beiden Strahlen beim Durchlaufen der experimentellen Anordnung erfahren. Zur Reduktion der Reflexionsverluste erfolgt der Eintritt in die Prismen unter dem Brewsterwinkel der jeweiligen Wellenlänge. Ebenfalls in beiden Strahlengängen befindet sich eine

Kombination aus $\lambda/2$ -Plättchen und Polarisator, mittels der die Polarisation der Strahlen geeignet gedreht und ihre Pulsenergie bei Bedarf abgeschwächt werden kann. Hierzu muss, da der aus dem Lasersystem kommende Gatepuls p-polarisiert ist, und somit der durch Verdopplung aus ihm hervorgegangene Anregungspuls s-polarisiert, die Polarisation des letzteren vor dem Durchlaufen der Prismenkombinationen um 90° gedreht werden.

Mittels eines weiteren $\lambda/2$ -Plättchen wird die Polarisation des Anregungspulses noch ein weiteres Mal gedreht, um eine Anregung unter dem so genannten 'magischen Winkel' von 54.8° relativ zur Polarisation des Gatepulses zu ermöglichen. Unter diesen Bedingungen ist das Abklingverhalten des Signals unabhängig von einer Emissionsanisotropie der untersuchten Probe, verursacht durch die Reorientierungsbewegungen der Probenmoleküle in Lösung [54].

Mittels einer Quarzlinse ($f=50$ mm) wird der Anregungspuls schließlich auf die Probe (freier Strahl der Lösung bzw. Rotationszelle, vgl. Kap. 3.4.4) fokussiert. Die Fluoreszenz angeregten Probenmoleküle wird mit einem aluminiumbeschichteten Parabolspiegel (90° off-axis, $f=50.8$ mm, Janos) eingefangen und parallelisiert. Ein nachfolgender Frequenzfilters (Schott GG435, $d=1$ mm) unterdrückt das Streulicht des Anregungsstrahls. Der dann folgende Spiegel im Fluoreszenzstrahlengang besitzt ein Loch in seinem Zentrum. Zum einen entweicht das Restlicht des nun nicht mehr benötigte Anregungspuls hierdurch, und zum anderen wird durch dieses der Gatepuls parallel zum Fluoreszenzlicht in den Strahlengang eingekoppelt. Anschließend werden dann beide Strahlen durch einen weiteren Parabolspiegel (90° off-axis, $f=101.6$ mm, Janos) auf den BBO-Kristall (Typ I, $d=1$ mm, $\theta = 31^\circ$) fokussiert. In diesem kommt es zur Summenfrequenzerzeugung zwischen Gatepuls- und Fluoreszenzphotonen.

Im Experiment kommen von der Kollimation der Fluoreszenz bis zur Aufkonvertierung keine Linsen sondern Reflektionsoptiken zum Einsatz, da diese keine chromatischen Aberrationen erzeugen. Dies ist wichtig, um einerseits den gesamten zu untersuchenden Frequenzbereich der Fluoreszenz zwischen 470 nm und 670 nm auf einen Fokus abbilden zu können, und andererseits, um mit Hilfe des zweiten Parabolspiegels den um 800 nm zentrierten Gatepuls und die Fluoreszenz gleichzeitig auf denselben Punkt im BBO-Kristall fokussieren zu können.

Der BBO-Kristall befindet sich auf einem Rotationstisch mit einer Winkelskala, der ein Verstellen des Kristallwinkels zur Änderung der phasenangepassten Fluoreszenzwellenlänge ermöglicht (vgl. Kap. 3.2.2).

Damit die Verzögerung des Gatepuls in Bezug auf den Anregungspuls verändert werden kann, befindet sich im Strahlengang des Gatepulses eine computergesteuerte Translationsbühne (Melles Griot Nanomotion II, max. Translation 25 mm).

Das Summenfrequenzsignal wird durch eine Quarzlinse kollimiert und beim Durchlaufen eines Quarzprismas und eines Frequenzfilters (Schott UG11, $d=2$ mm) vom Gatepuls, dessen nicht-phasenangepasster zweiter und dritter Harmonischen, und der Restfluoreszenz selbst getrennt. Schließlich wird es mittels eines Gitter-Monochromators (0.5 m Ebert Scanning Spectrometer Model 82-000) spektral zerlegt ($\Delta\lambda = \pm 2$ nm) und auf einen Photomultiplier (Hamamatsu R928 bei den Messungen am Jet bzw. 1P28 bei den Messungen in der Zelle) abgebildet. Das hier erzeugte elektrische Signal wird 40-fach verstärkt und anschließend in einen Photonen-zähler (SR-400 Stanford Research Systems SI) geleitet. Zur Unterdrückung des Untergrundrauschens wird die Höhe der Signalschwelle des Photonen-zählers optimiert, und darüberhinaus sein Betriebsmodus so gewählt, dass nur Photonen innerhalb eines begrenzten Zeitfensters nach dem Triggern durch den Gatepuls registriert werden. Photonen-zähler und Verschiebebühne werden über eine GPIB-Schnittstelle vom Computer durch ein hierfür geschriebenes HPVEE-Programm angesteuert.

3.2.4 Parameter des Messvorgangs

Im Experiment wurde jeweils bei fester Wellenlänge das aufkonvertierte Fluoreszenzsignal in Abhängigkeit von der zeitlichen Verzögerung des Gatepuls gegenüber dem Anregungspuls gemessen. Die Selektion der Wellenlänge erfolgte durch ein Optimieren der Winkel des BBO-Kristalls und des Prismas im Detektionsstrahlengang auf ein maximales Signal der am Monochromator eingestellten Wellenlänge. Alle FLUC-Messungen wurden bei Raumtemperatur durchgeführt.

Der Ablauf der FLUC-Messungen am Probenlösungsstrahl verlief wie folgt: Es wurden pro Wellenlänge jeweils 3 Einzelkurven aufgenommen. Die Schrittweite der Verschiebebühne war 20 fs im Bereich von -1 ps bis 10 ps und 150 fs im Bereich von 10 ps bis 100 ps. Die Messdauer pro Punkt betrug je nach Wellenlänge 0.5 s bis 1 s, was bei einer Laserrepetitionsrate von 250 kHz einer Aufsummation der durch 125000-250000 Anregungsprozesse erzeugten Photonen entspricht. Die durchschnittliche Anregungsleistung lag bei 100 mW und die Gatepulsleistung bei 108 mW. Die Schichtdicke des Probenlösungsstrahls war etwa 0.1 mm.

Der Ablauf der FLUC-Messungen an der Zelle verlief wie folgt: Es wurden pro Wellenlänge jeweils 6 bis 12 Einzelkurven aufgenommen. Die Schrittweite der Verschiebebühne war 25 fs im Bereich von -1 ps bis 3 ps, 200 fs im Bereich von 3 ps bis 10 ps und 1 ps im Bereich von 10 ps bis 100 ps. Die Messdauer pro Punkt betrug 1 s. Die durchschnittliche Anregungsleistung lag bei 0.95 mW und die Gatepulsleistung bei 15 mW. Die Schichtdicke des Lösungsmittels in der Zelle war etwa 0.4 mm.

3.3 Pump–Probe–Experiment

Im folgenden Kapitel wird kurz das Prinzip eines klassischen Pump-Probe-Experiments erläutert. Anschließend wird die im Rahmen dieser Arbeit aufgebaute experimentelle Anordnung zur Durchführung des Versuchs vorgestellt und der Verlauf der Messungen beschrieben.

3.3.1 Prinzip

Für ein klassisches Pump-Probe-Experiment werden mindestens zwei ultrakurze Lichtpulse benötigt. Mit dem so genannten Pumpuls wird die Substanz angeregt. Mit dem zweiten als Probepuls bezeichneten Lichtpuls, der gegenüber dem Pumpuls zeitlich um t verzögert wird, wird die Änderung in der betrachteten Substanz zum Zeitpunkt t nach der Anregung untersucht. Hierzu wird beispielsweise die Intensität des Probepulses nach Durchqueren der Substanz mit und ohne Anregung gemessen ($I(\omega_{Probe}, t)$ und $I_0(\omega_{Probe})$) und miteinander verglichen. Je nach der Frequenz des Probepulses wird seine Intensität in einem Fall beim Durchgang durch die angeregte Substanz infolge transienter Absorption aus dem angeregten Zustand in höher liegende Zustände geschwächt, und im anderen Fall infolge eines Ausbleichen³ des Grundzustands des Systems oder durch stimulierte Emission verstärkt. Nach dem Lambert-Beerschen-Gesetz gilt

$$I(\omega_{Probe}, t) = I_0(\omega_{Probe}) \cdot 10^{-\epsilon_\omega N(t)L}, \quad (3.16)$$

wobei ϵ_ω der Absorptionskoeffizient der untersuchten Substanz bei der Probepulsfrequenz ω ist, $N(t)$ die Population der Ausgangsniveaus darstellt und L die Weglänge, die der Probepuls in der Substanz zurücklegt. Die physikalische Größe von Interesse ist jedoch die optischen Dichte (vgl. [55]). Sie ist definiert als

$$OD(\omega_{Probe}, t) = -\log \frac{I(\omega_{Probe})}{I_0(\omega_{Probe})} = \epsilon_\omega N(t)L. \quad (3.17)$$

Betrachtet man also bei einer festen Beobachtungsfrequenz ω die Änderung der optischen Dichte mit der Verzögerungszeit t gewinnt man einen direkten Einblick in die Populationsdynamik der untersuchten Substanz nach der Anregung.

3.3.2 Experimenteller Aufbau

Als Lichtquelle dient das bereits vorgestellte Ti-Saphir-Lasersystem, das Pulse bei einer Zentralwellenlänge von 800 nm mit einer Bandbreite von etwa 38 nm

³Von einem Ausbleichen des Grundzustands spricht man, wenn infolge der Anregung die Population im Grundzustand verringert ist und daher Wellenlängen die im Bereich des Absorptionsspektrums liegen weniger stark absorbiert werden, als es ohne vorherige Anregung der Fall wäre.

und einer Pulsdauer von $\simeq 40$ fs erzeugt. Die Repetitionsrate beträgt 250 kHz, und die mittlere Leistung etwa 1300 mW.

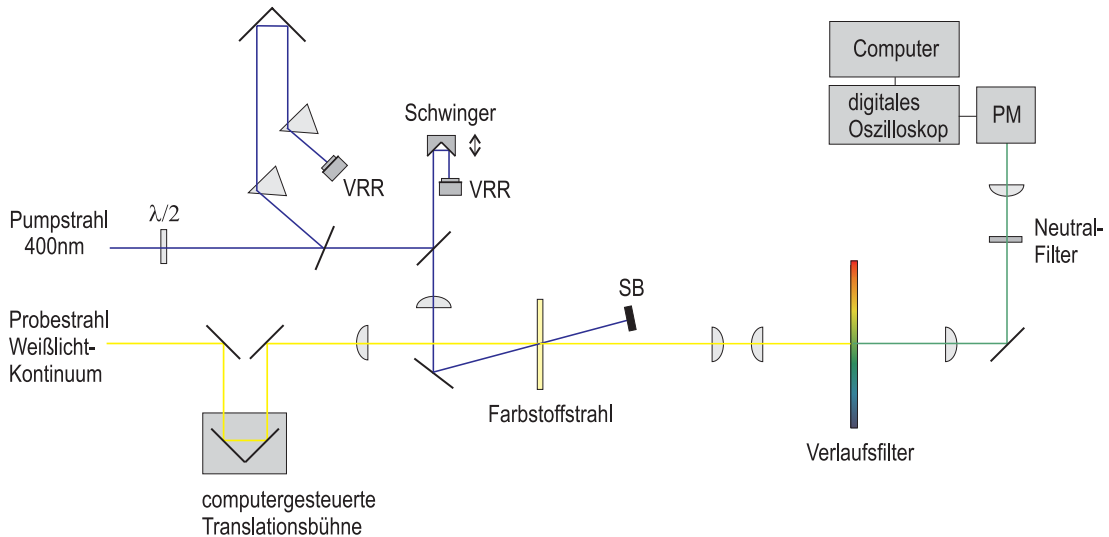


Abbildung 3.8: Schematischer Aufbau des Pump-Probe-Experiments. PM = Photomultiplier, SB = Strahlblocker, Schwinger = vor und zurück schwingender 180° Rückreflektor mit horizontalem Strahlversatz. VRR = 180° Rückreflektor mit vertikalem Strahlversatz

Ein Teil der aus dem Lasersystem kommenden Pulse wird mittels eines BBO-Kristalls (Typ I, $d=0.5$ mm, $\theta = 32^\circ$) frequenzverdoppelt. Diese um 400 nm herum zentrierten Pulse dienen der Anregung der Probenlösung und werden im folgenden als Pumppulse bezeichnet. Mit dem anderen Teil der Laserpulse wird in einem Saphirkristall Weißlicht erzeugt, das als Probepuls dient. Ein schematischer Versuchsaufbau für das Pump-Probe-Experiment ist in Abbildung 3.8 zu sehen. Im Strahlengang des Pumpstrahls befindet sich zunächst eine Doppelpass-Prismenkombination aus Suprasil zur Vorkompensation der Gruppengeschwindigkeitsdispersion 2. Ordnung, die der Strahl beim Durchlaufen der experimentellen Anordnung erfährt. Zur Reduktion der Streulichtverluste erfolgt der Eintritt in die Prismen unter dem Brewsterwinkel. Hierzu muss die Polarisation des durch Frequenzverdopplung erzeugten, s-polarisierten Pumpimpulses vor dem Durchlaufen der Prismenkombinationen mit Hilfe eines $\lambda/2$ -Plättchens um 90° gedreht werden.

Damit die Verzögerung des Probepuls in Bezug auf den Pumpimpuls verändert werden kann, befindet sich im Strahlengang des Pumpimpulses ein mit einer Frequenz von 10 Hz horizontal vor und zurück schwingender 180° -Rückreflektor. Der schwingende Rückreflektor bringt den Vorteil einer schnellen Datenaufnahme mit

sich⁴. Er hat jedoch in der verwendeten Konstruktion⁵ den Nachteil, dass für die Rekonstruktion der realen Zeitskala vor und nach der eigentlichen Messung eine Eichkurve aufgenommen werden muss, da der schwingende Rückreflektor zwischen den Umkehrpunkten in seiner Bewegung beschleunigt wird. Zwischen der Messung und der Aufnahme der Eichkurve darf keine Änderung am experimentellen Aufbau stattfinden. Eine weitere Einschränkung ist, dass mit der verwendeten Schwinger-Konstruktion nur ein Zeitbereich von etwa 22 ps betrachtet werden kann. Um eine Eichung der Zeitskala durchführen zu können, befindet sich im Strahlengang des Probestrahls eine computergesteuerte Translationsbühne⁶.

Mittels zweier Quarzlinsen ($f=150$ mm) werden Pumpuls und Probepuls unter einem Winkel von etwa 30° schließlich auf einen frei strömenden Strahl der Probenlösung von etwa $300 \mu\text{m}$ Dicke fokussiert. Der Winkel zwischen den beiden Strahlen ermöglicht es, den Pumpstrahl aus dem Detektionsstrahlengang zu entfernen. Aus dem Probepuls wird nach dem Durchqueren des Jets mit Hilfe eines Verlauffilters ein Frequenzband einer Breite von etwa 10 nm^7 selektiert und nach Abschwächung durch Neutralgraufilter auf einen Photomultiplier (Hamamatsu R928) geschickt, dessen Signal zur Messdatenerfassung zu einem digitalen Oszilloskop geleitet wird. Das digitale Oszilloskop wird durch den schwingenden 180° -Rückreflektor getriggert.

3.3.3 Parameter des Messvorgangs

Gemessen wurde das Pump-Probe-Signal jeweils bei fester Proben-Wellenlänge in Abhängigkeit von der Verzögerung des Probepulses gegenüber dem Pumpuls. Beobachtet wurde bei Verzögerungszeiten von -1 ps bis 22 ps in einer Schrittweite von 4-10 fs. Diese Schrittweite war nicht äquidistant, da der vor und zurück schwingende 180° -Rückreflektor eine beschleunigte Bewegung ausführt, und daher die Anzahl der Messpunkte im Bereich der Umkehrpunkte größer ist als in den übrigen Bereichen. Die aufgenommenen Kurven mussten daher erst über eine Eichkurve in die Realzeit übertragen werden. Die gemessenen Signale entsprechen dem Mittel über 10000 Perioden des vor und zurück schwingenden 180° -Rückreflektors.

Die durchschnittliche Pumpleistung am Ort des Jets lag bei 70 mW und die Probeleistung bei 17 mW.

⁴Die "Rapid-Scan"-Technik wurde bereits in verschiedenen anderen Experimenten eingesetzt [56, 57]

⁵Schwinger= 180° -Rückreflektorspiegel, der über Federn durch ein exzentrisches Rad bewegt wird.

⁶25 mm Translationsbühne: Melles Griot Nanomotion II

⁷Die Selektion der Wellenlänge sowie das Abschätzen der vom Strahldurchmesser auf dem Filter abhängigen Bandbreite erfolgte mit Hilfe eines REES-Spektrometers.

3.4 Probenpräparation und Probenhalterung

3.4.1 Probenlösungen

In allen Messungen wurde 1.8-DHAQ (Aldrich) nach Reinigung mittels Silica-Gel-Spaltenchromatographie verwendet. Als Lösungsmittel dienten Benzylalkohol, Propylencarbonat und Tetrachlorkohlenstoff. Die Konstitutionsformeln der eingesetzten Lösungsmittel sind in Abbildung 3.9 skizziert. Die Konzentration der Probenlösung für den Jet wurde so gewählt, dass die optische Dichte der Probe bei 400 nm und einer Jetschichtdicke von etwa $100\ \mu\text{m}$ bei $\text{OD}=0.3$ lag. Die benötigte Lösung hierfür war etwa $5 \cdot 10^{-3}$ -molar. Die Konzentration der Lösung für die Rotationszelle wurde jeweils so gewählt, dass die optische Dichte (vgl. Gl. 3.17) der Probe für 400 nm bei $\text{OD}=1$ lag. Die hierfür benötigten Lösungen waren 10^{-3} bis 10^{-2} -molar. Eine Dimerisierung kann ausgeschlossen werden, da die stationären Absorptions- und Emissionsspektren bei diesen Konzentrationen identisch waren mit denen von 10^{-4} -molaren Lösungen.

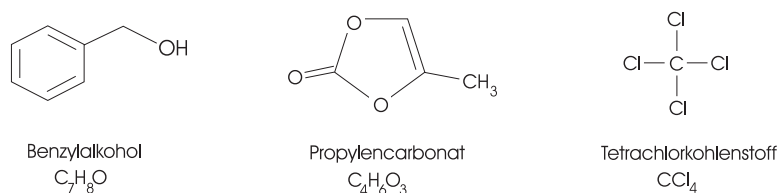


Abbildung 3.9: Konstitutionsformeln der verwendeten Lösungsmittel.

3.4.2 Deuterierung

Die Substitution der Hydroxylgruppen-Protonen von 1.8-DHAQ durch Deuterium gelang durch wiederholten Austausch der gesättigten Probenlösung in CCl_4 mit D_2O und jeweils etwa einstündigem Durchmischen der Emulsion. Der Deuterierungsgrad von 87-93% ergab sich sowohl durch Analyse von IR-Spektren des eingedampften und gepressten deuterierten Derivats von 1.8-DHAQ (OH-/OD-Peakintensitätsvergleich) als auch durch Auswertung von NMR-Spektren in Lösung (OH-/H-Peakintensitätsvergleich). Zur Vermeidung einer Entdeuterierung erfolgt die Abfüllung der Lösung in eine geschlossene Rotationsmesszelle unter wasserfreier Stickstoffatmosphäre. Vor und nach jeder Messung wurde durch Aufnahme eines Absorptionsspektrum der Probenlösung in der verwendeten Zelle der qualitative Bestand der Deuterierung kontrolliert.

3.4.3 Frei fließender Probenlösungsstrahl

Die Messungen in Benzylalkohol und Propylencarbonat wurden an einem frei fließenden Strahl der Probenlösung durchgeführt. Der Vorteil des freien Strahls besteht zum einen in der hohen erreichbaren Durchflussgeschwindigkeit, die eine Anregung von 1.8-DHAQ mit größerer Intensität erlaubt, ohne dass dieses hierdurch zerstört würde. Dies hat wiederum zur Folge, dass das Signal-zu-Rausch-Verhältnis der am freien Probenlösungsstrahl gemessenen Kurven sehr viel besser ist, als bei Kurven, die im gleichen Zeitraum an einer Probenzelle aufgenommen wurden. Zum anderen erfährt die im FLUC-Experiment erzeugte Fluoreszenz aufgrund der fehlenden Fenster keine stärkere Dispersion bis zu ihrer Detektion, was eine bessere Zeitauflösung im Vergleich zu Messungen an Probenzellen zur Folge hat. Für das Pump-Probe-Experiment kommt als weiterer positiver Aspekt des freien Probenlösungsstrahls hinzu, dass, da keine dispersiven Fenster wie bei Probenzellen vorhanden sind, etwaige durch Kreuzphasenmodulation verursachte Artefakte nur noch vom Lösungsmittel verursacht werden können.

3.4.4 Geschlossene Rotationszelle

Auch eine Rotationszelle besitzt ihre unbestreitbaren Vorzüge. Zum einen wird aufgrund des geringen Zellenvolumens sehr viel weniger Probenlösung als für einen frei fließenden Strahl benötigt. Zum anderen ermöglicht die geschlossene Zelle die Verwendung leicht flüchtiger Lösungsmittel, wie z.B. Tetrachlorkohlenstoff. Die Möglichkeit eine Rotationszelle hermetisch zu verschließen ist auch eine entscheidende Voraussetzung für die Verwendung deuterierter Derivate von 1.8-DHAQ, die durch den Kontakt mit Feuchtigkeit der Umgebungsluft entdeutert würden.

3.5 Messung stationärer Spektren

Die für eine spektrale Normierung der Fluoreszenzintensitäten benötigten stationären Emissionsspektren (vgl. Kap. 4.1.3) wurden an einem Fluoreszenz-Spektrometer von Jobin-Yvon (Fluorolog-3) in 10^{-4} -molaren Lösungen bei Raumtemperatur aufgenommen.

Die zur qualitativen Kontrolle des Deuterierungsgrades aufgenommenen stationären Absorptionsspektren wurden mit einem UV/VIS-Spektrometer von Shimadzu (UV-160) direkt in der Probenlösung der Rotationszelle bei Raumtemperatur aufgenommen. Die übrigen stationären Absorptionsspektren wurden in 10^{-4} -molaren Lösungen durchgeführt.

Kapitel 4

Ergebnisse und Datenanalyse

In diesem Kapitel werden die experimentell ermittelten Ergebnisse vorgestellt und die zur Analyse der Daten verwendeten Methoden besprochen. Der Übersichtlichkeit halber erfolgt eine Unterteilung entsprechend den verwendeten Lösungsmitteln Benzylalkohol, Propylencarbonat und Tetrachlorkohlenstoff. Es wird jeweils ein kurzer Überblick über die stationären Spektren von 1.8-DHAQ in diesen Lösungsmitteln gegeben und anschließend die aus dem FLUC-Experiment ermittelte Fluoreszenzdynamik präsentiert. Pump-Probe-Transienten wurden nur in Benzylalkohol gemessen. In Tetrachlorkohlenstoff wurde darüberhinaus noch der Einfluss der Deuterierung von 1.8-DHAQ auf die stationären Spektren und die Fluoreszenzdynamik untersucht.

4.1 1.8-DHAQ in Benzylalkohol

4.1.1 Stationäre Spektren in Benzylalkohol

Abbildung 4.1 zeigt das bei Raumtemperatur aufgenommene stationäre Absorptions- und Emissionsspektrum von 1.8-DHAQ in Benzylalkohol. Das Absorptionsspektrum zeigt kaum Struktur und besitzt lediglich zwei schwach ausgeprägte Schultern zu beiden Seiten des Maximums bei etwa 436 nm. Diese werden wahrscheinlich durch Anregung hochfrequenter Schwingungsmoden verursacht [35, 46]. Das Emissionsspektrum wurde nach Anregung bei 400 nm aufgenommen. Seine Form weicht merklich von einem einfachen Spiegelbild des Absorptionsspektrums ab, obgleich sich auch hier nicht viel Struktur im Spektrum zeigt. Neben dem Maximum bei etwa 596 nm ist nur eine schwache Schulter bei etwa 520 nm zu beobachten. Der Stokesshift zwischen dem Absorptions- und Emissionsmaximum ist mit $\simeq 6160 \text{ cm}^{-1}$ deutlich ausgeprägt.

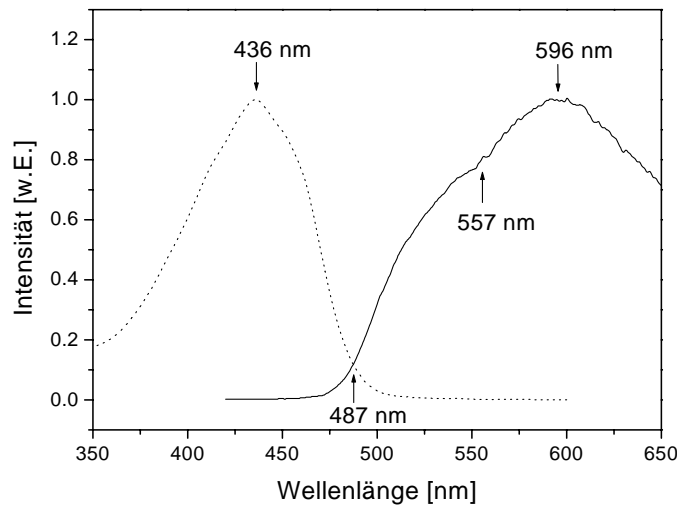


Abbildung 4.1: Stationäres Absorptionsspektrum (gestrichelte Kurve) und Emissionsspektrum (durchgezogene Kurve) nach Anregung bei 400 nm von 1.8-DHAQ in Benzylalkohol.

4.1.2 Pump-Probe-Transienten in Benzylalkohol

In Abbildung 4.2 sind experimentell ermittelte Pump-Probe-Signalkurven für verschiedene Probenwellenlängen abgebildet. Aufgetragen ist die durch den Pumpuls ausgelöste Änderung des Transmissionsverhaltens von 1.8-DHAQ in Benzylalkohol in Abhängigkeit von der Verzögerung des Probepulses gegenüber dem Pumpuls. Die Wellenlänge des Pumpuls lag bei 400 nm. Als Probepuls diente das Licht eines Weißlichtkontinuums. Die geprobten Wellenlängen lagen im Bereich von 500 nm bis 680 nm. Alle Pump-Probe-Messungen wurden bei Raumtemperatur durchgeführt.

Für Probenwellenlängen unterhalb von etwa 570 nm ist eine transiente Absorption zu beobachten, oberhalb davon findet man stimulierte Emission. Ein Ausbleichen des Grundzustandes kann als Ursache für eine verringerte optische Dichte ausgeschlossen werden, da die gewählten Probenwellenlängen außerhalb des stationären Absorptionsspektrums liegen. Die Intensität der transienten Absorption und auch der stimulierten Emission steigt innerhalb der ersten 300 fs bis 400 fs an und fällt danach monoton ab. In beiden Wellenlängenbereichen zeigt sich eine periodische Modulation der Signalintensität. Im Bereich des zeitlichen Ursprungs, in dem Pump- und Probepuls einander überlappen, wird das Signal stark von einem Kreuzphasenmodulations-Artefakt beeinflusst.

Ursache für das Kreuzphasenmodulations-Artefakt ist die Intensitätsabhängig-

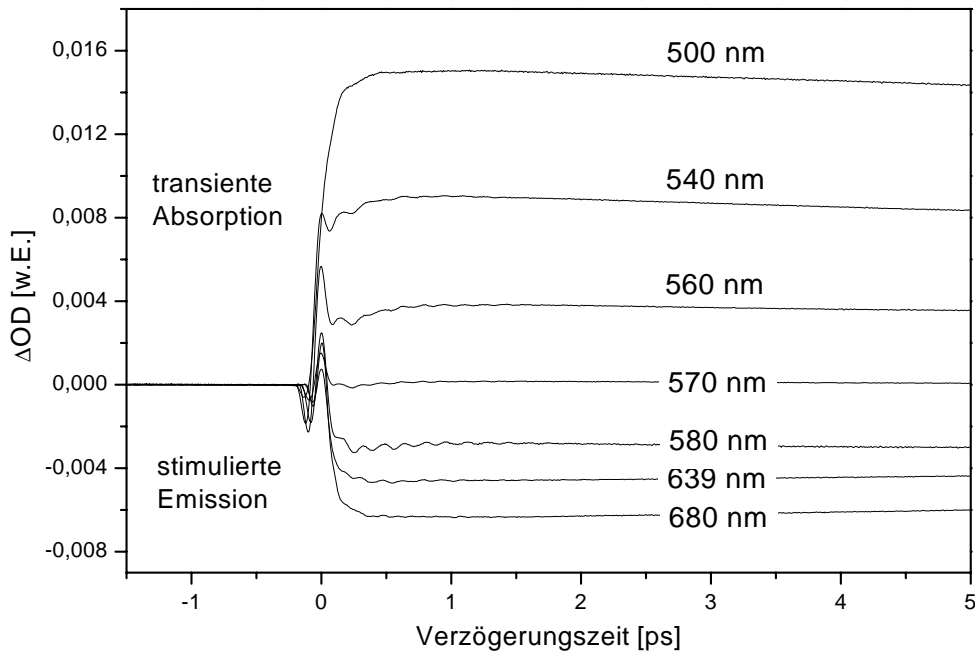


Abbildung 4.2: *Pump-Probe-Signale von 1.8-DHAQ in Benzylalkohol.*

keit des Brechungsindex bei hohen Intensitäten $I(t)$. Der starke Pumpimpuls bewirkt daher während seiner Dauer eine zeitliche Änderung des Brechungsindex des Mediums gemäß $n(t) = n_0 - n_2 I(t)$, wobei n_0 und n_2 den linearen bzw. nichtlinearen Brechungsindex des Mediums darstellen. Diese Änderung des Brechungsindex führt bei dem schwächeren Probepuls zu einer zeitlichen Änderung seiner Phase gemäß $\phi(t) \propto n(t)\omega/c$, was wiederum nach $\Delta\omega = -(\partial\phi/\partial t)$ eine Änderung seiner instantanen Frequenz zur Folge hat. In Kombination mit dem Gruppengeschwindigkeitsunterschied zwischen dem Probepuls und den verschiedenen spektralen Komponenten des gechirpten Weißlicht-Probepulses führt dies zu einer zeitlichen Modulation der detektierten Transmission des Probepulses, da sich im Detektionsstrahlengang ein Frequenz-Filter befindet [58].

Das reine Kreuzphasenmodulations-Artefakt zwischen dem Pumpimpuls und dem gechirpten Weißlicht-Probepuls, ohne den Einfluss von 1.8-DHAQ in einem nichtlinearen Kristall¹ aufgenommen, zeigt für alle hier gemessenen Probenwellenlängen eine nahezu spiegelsymmetrische W-Form (vgl. Abb. 4.3). Dieses entspricht auch bereits bekannten experimentellen Beobachtungen und theoretischen Vor-

¹0.5 mm dicker BBO bei nicht-phasesangepasstem Winkel für die Summenfrequenzerzeugung.

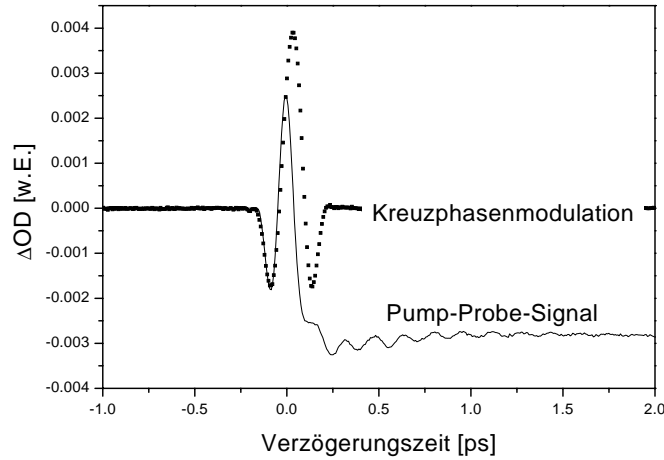


Abbildung 4.3: Zeitlicher Verlauf der Kreuzphasenmodulation gemessen in einem BBO-Kristall und des Pump-Probe-Signals von 1.8-DHAQ in Benzylalkohol. Die Wellenlänge des Pumpulses lag bei 400 nm, der Weißlicht-Probepuls wurde mit einem Monochromator bei 580 nm detektiert.

hersagen [58]. In Benzylalkohol sollte sich die gleiche Form ergeben, allerdings mit veränderter Amplitude, da der nichtlineare Brechungsindex für Benzylalkohol ein anderer ist. Auch die Breite des Artefaktes kann im Experiment variieren, sofern sich die Breite des Pumpulses oder der Chirp des Probepulses bei den Messungen verändert. Hinzu kommt, dass bei Anwesenheit von 1.8-DHAQ das resultierende Signal nicht einer einfachen Überlagerung der optischen Antwort von 1.8-DHAQ und des Kreuzphasenmodulations-Artefaktes entsprechen kann, denn die Änderung der instantanen Frequenz des Probepulses müsste auch eine veränderte instantane optische Antwort von 1.8-DHAQ zur Folge haben. Über den Signalverlauf für eine feste Probenwellenlänge im Bereich des zeitlichen Pulsüberlapps kann daher keine eindeutige Aussage gemacht werden. Aus diesem Grund wird dieser Zeitbereich bei der Analyse der Daten nicht weiter berücksichtigt. Leider kann aus demselben Grund auch der Nullpunkt nicht genauer als ± 20 fs festgelegt werden, was zur Folge hat, dass die absolute Phase der beobachteten Oszillationen nicht genau bestimmt werden kann. Dies ist bedauerlich, da die Phase einen Hinweis auf den Ursprung der Oszillation geben könnte. Letztlich kann eine verlässliche Aussage nur über die Frequenzen und die Abklingzeiten der beobachteten Oszillationen gemacht werden.

Die oszillatorischen Beiträge im Pump-Probe-Signal wurden nach Abzug des nichtoszillierenden Signalbeitrags mit Hilfe einer LPSVD-Anpassung ("Linear prediction singular value decomposition") analysiert [59, 60]. Als Anpassungsfunktion diente

$$S(t) = \sum_i A_i \cos(\omega_i t + \phi_i) \exp\left(-\frac{t}{\tau_i}\right), \quad (4.1)$$

wobei A_i die Amplitude, ω_i die Frequenz, ϕ_i die Phase und τ_i die Abklingzeit der beobachteten Oszillation ist. Zur Überprüfung der daraus erhaltenen Ergebnisse wurde zusätzlich eine Fouriertransformation der oszillatorischen Signalbeiträge durchgeführt. Aus dem Beobachtungszeitraum von etwa 22 ps lässt sich die kleinste beobachtbare sog. Nyquistfrequenz auf etwa 2 cm^{-1} abschätzen. Nach dem Shannonschen Abtasttheorem ist mit einer Abtastperiode von Δt die höchste erfassbare Frequenz im Messsignal $1/2\Delta t$. Im Falle des Pump-Probe-Experiments sollten daher bei einer Pulsdauer von etwa 40 fs Frequenzen bis 417 cm^{-1} aufzulösen sein.

λ_{Probe} [nm]	τ bei (207–215) cm^{-1} [fs]	τ bei (330–350) cm^{-1} [fs]	τ bei (90–170) cm^{-1} [fs]	τ bei (30–60) cm^{-1} [fs]
540	730-740	-	240-250	-
560	740-800	200	120-130	350-540
570	720-790	-	-	-
580	830-980	-	-	280-370
605	640-680	610-850	230-310	240-270
621	630-700	500-870	180-580	250-290
639	630-750	640-840	-	150-200

Tabelle 4.1: Abklingzeiten τ der beobachteten Oszillation im Pump-Probe-Signal von 1.8-DHAQ in Benzylalkohol bei verschiedenen Probewellenlängen λ_{Probe} .

Zu beobachten sind die Oszillationen bei Probewellenlängen zwischen 520 nm und 660 nm, wobei ihre Amplitude in den Randbereichen schwächer wird. In Tabelle 4.1 sind die Ergebnisse der LPSVD-Anpassung zusammengestellt. Die Frequenzen in den Oszillationen lassen sich in vier Bereiche zusammenfassen. Die Unsicherheit der gefundenen Frequenzen und Abklingzeiten rührt daher, dass verschiedene Anpassungsfunktion die Daten innerhalb des Rauschens der Signale gleich gut beschreiben. Die in allen beobachteten Oszillationen dominierende Frequenz liegt bei $(207-215) \text{ cm}^{-1}$ und klingt nach der LPSVD-Analyse mit einer Zeitkonstante zwischen 630 fs und 850 fs ab. Abhängig von der Probewellenlänge findet man in den Signalmodulationen auch Frequenzen bei $(30-60) \text{ cm}^{-1}$, $(90-170) \text{ cm}^{-1}$ und $(330-350) \text{ cm}^{-1}$. Die Intensität dieser Beiträge ist jedoch um den Faktor 0.3 bis 0.1 schwächer als bei $(207-215) \text{ cm}^{-1}$. Darüberhinaus ist die Existenz der niedrigfrequenten Beiträge zu den Oszillationen bei Frequenzen von $30-60 \text{ cm}^{-1}$ und $90-170 \text{ cm}^{-1}$, deren Schwingungsdauern im Bereich ihrer Dämpfung und darüber

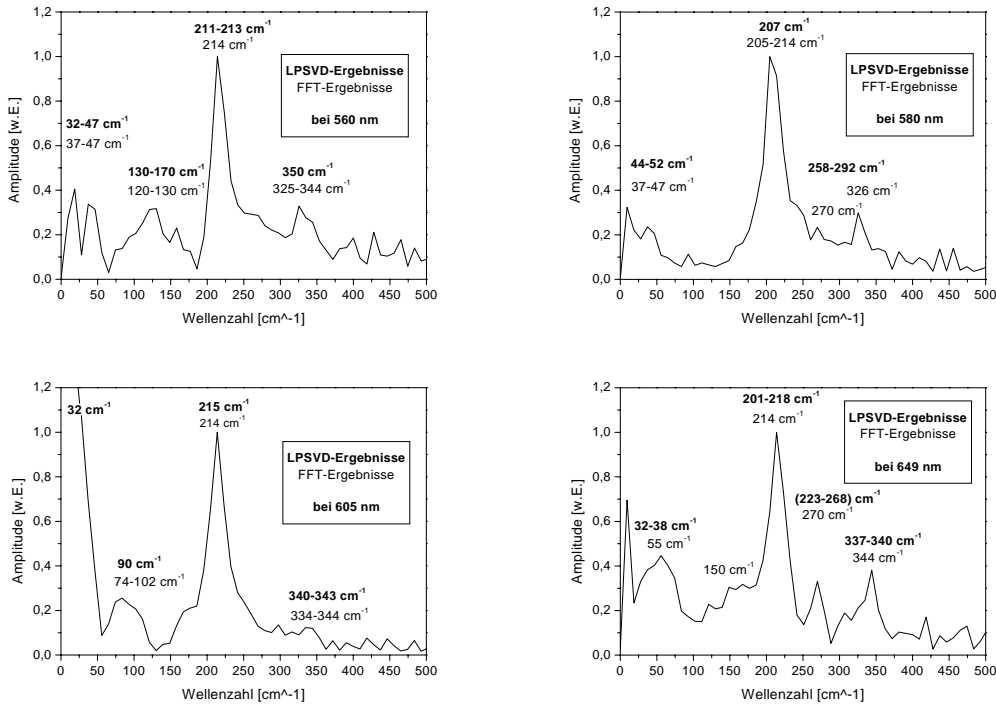


Abbildung 4.4: Vergleich der Ergebnisse der LPSVD- und FFT-Analyse der beobachteten Oszillation im Pump-Probe-Signal von 1.8-DHAQ in Benzylalkohol bei verschiedenen Probewellenlängen.

liegen, nicht signifikant, da ihre Bestimmung kritisch von der Wahl des nichtoszillierenden Signalbeitrags und der Bestimmung des Nullpunkts abhängt.

Abbildung 4.4 veranschaulicht wie die in der LPSVD-Anpassung gefundenen Frequenzen auch in den Ergebnissen der FFT-Analyse zu finden sind. Die maximale Frequenzauflösung in der FFT-Analyse beträgt 9 cm^{-1} . Wegen eines Signal-zu-Rausch-Verhältnisses von nur etwa 10 ist Bestimmung der Frequenz der Maxima der bis zu 50 cm^{-1} breiten Linien im FFT-Spektrum jedoch nur mit einer sehr viel geringeren Genauigkeit möglich. Für das Maximum bei 214 cm^{-1} im FFT-Spektrum wurde die Lebensdauer mittels der Heisenberg'schen Unschärferelation $\Delta E \Delta t \geq \hbar$ über die spektrale Breite des Peaks auf (300-440) fs abgeschätzt. Sie ist wesentlich kleiner als die in der LPSVD-Anpassung erhaltenen Abklingzeiten. In einigen FFT-Spektren treten Peaks bei 0 cm^{-1} auf. Diese werden durch einen restlichen Offset im angepassten oszillatorischen Anteil des Signals verursacht.

4.1.3 Fluoreszenzdynamik in Benzylalkohol

Mit Hilfe des FLUC-Experiments wurde die zeitaufgelöste Fluoreszenz von 1.8-DHAQ in Benzylalkohol für verschiedene Wellenlängen zwischen 483 nm und 658 nm gemessen. Die Anregung erfolgte bei 400 nm. In Abbildung 4.5 sind repräsentativ fünf der experimentell ermittelten FLUC-Signalkurven zusammen mit den jeweiligen Anpassungskurven abgebildet. Die Zunahme der absoluten Signalstärke mit ansteigender Wellenlänge erklärt sich aus einer kombinierten Betrachtung der stationären Emissionswahrscheinlichkeiten von 1.8-DHAQ für verschiedenen Wellenlängen und der Transmission der im Experiment verwendeten Filter, sowie der spektralen Empfindlichkeit des eingesetzten Photomultipliers.

Entsprechend der zeitlichen Entwicklung der Fluoreszenzintensität lässt sich das Spektrum in zwei Bereiche, unterhalb und oberhalb von etwa 560 nm einteilen.

Als Anpassungskurve für das gemessene zeitabhängige Signal $S(t)$ diente bei den Signalen bis 544 nm eine triexponentiell abfallende Fluoreszenzintensität $F(t')$ multipliziert mit einer Heavyside-Funktion $\Theta(t')$, die mit einer Gaußfunktion als Antwortfunktion $G(t')$ des Systems gefaltet wurde.

$$\begin{aligned} S(t) &= \int_{t'=-\infty}^{-\infty} \Theta(t') \cdot F(t-t') \cdot G(t') dt' \\ &= \sum_{i=1}^3 A_{\downarrow i} \int_{t'=-\infty}^{-\infty} \Theta(t') \cdot \exp\left(\frac{t-t'}{\tau_i}\right) \cdot \exp\left(\frac{-t'^2}{2\sigma^2}\right) dt' \end{aligned} \quad (4.2)$$

Das Integral lässt sich analytisch lösen und man erhält

$$S(t) = \sum_{i=1}^3 A_{\downarrow i} \cdot \sigma \cdot \exp\left[\left(\frac{\sigma}{2\tau_i}\right)^2 - \frac{t}{\tau_i}\right] \left(1 - \operatorname{erf}\left(\frac{\sigma}{2\tau_i} - \frac{t}{\sigma}\right)\right). \quad (4.3)$$

wobei $A_{\downarrow i}$ die Amplitude der Komponente mit der Abklingzeit $\tau_{\downarrow i}$ ist und σ die volle Halbwertsbreite der Antwortfunktion. Zur Anpassung der Signale bei Fluoreszenzwellenlängen oberhalb von 560 nm wurde eine mit der Antwortfunktion gefaltete Kombination aus ansteigenden (negative Amplituden $A_{\uparrow j}$, Anstiegszeiten $\tau_{\uparrow j}$) und abklingenden Exponentialfunktionen (positive Amplituden $A_{\downarrow i}$) benötigt. Die Anpassung der experimentellen Kurven erfolgte unter Zuhilfenahme eines iterativen "Nonlinear-Least-Squares-Fit"-Algorithmus.

In Tabelle 4.2 sind die auf diese Weise bestimmten Zeitkonstanten zusammengestellt. Im Anhang A ist eine vollständige Liste der ermittelten Anpassungsparameter zu finden. Im Bereich der kurzwelligen Fluoreszenz ist ein schnelles

$\lambda_{Fluoreszenz}$ [nm]	$\tau_{\downarrow lang}$ [ps]	$\tau_{\downarrow mittel}$ [ps]	$\tau_{\downarrow kurz}$ [ps]	$\tau_{\uparrow mittel}$ [ps]	$\tau_{\uparrow kurz}$ [ps]
483	157	6.0	0.325	-	-
489	227	6.9	0.312	-	-
500	219	11.4	0.382	-	-
509	330	16.8	0.509	-	-
518	259	24.2	0.473	-	-
544	309	-	0.268	-	-
570	279	15.4	-	15.4	5.6
580	362	20.6	-	5.7	0.102
593	247	24.6	-	3.9	0.250
622	193	35.0	-	1.3	0.144
644	201	9.7	-	1.9	0.158
658	179	5.0	-	0.85	0.159

Tabelle 4.2: Abklingzeiten ($\tau_{\downarrow lang}$, $\tau_{\downarrow mittel}$, $\tau_{\downarrow kurz}$) und Anstiegszeiten ($\tau_{\uparrow mittel}$, $\tau_{\uparrow kurz}$) der Fluoreszenzkurven von 1.8-DHAQ in Benzylalkohol, gemessen bei der Fluoreszenzwellenlänge $\lambda_{Fluoreszenz}$.

Abklingen der Intensität innerhalb der ersten (300-500) fs ($\tau_{\downarrow kurz}$) zu beobachten, gefolgt von einem langsameren Abklingen mit $\tau_{\downarrow mittel}$ auf der ps-Zeitskala. Demgegenüber ist im Bereich der langwelligen Fluoreszenz ein schnelles Ansteigen der Intensität innerhalb der ersten (100-200) fs ($\tau_{\uparrow kurz}$) zu beobachten, gefolgt von einem langsameren Ansteigen mit $\tau_{\uparrow mittel}$ und nachfolgendem Abklingen mit $\tau_{\downarrow mittel}$ auf der ps-Zeitskala. Die Fluoreszenz bei Wellenlängen im Übergangsbereich von etwa 560 nm zeigt ein intermediäres Verhalten.

Die Zeitkonstanten $\tau_{\uparrow kurz}$ im Bereich des fs-Anstiegs, sind mit einer größeren Unsicherheit behaftet als die Zeitkonstanten $\tau_{\downarrow kurz}$, da die Anstiegszeiten der Fluoreszenzintensität in der gleichen Größenordnung wie der durch die endliche Breite der Antwortfunktion bedingte Signalanstieg liegen. Die Breite der Antwortfunktion des Systems ist von der betrachteten Fluoreszenzwellenlänge abhängig, und steigt mit abnehmender Wellenlänge an (vgl. Kap. 3.2.2). Die Bestimmung der Breite der Kreuzkorrelation zwischen Anregungspuls und Gatepuls kann daher nur eine Abschätzung der maximalen Breite der Antwortfunktion liefern. Bei der Anpassung der Daten an eine gefaltete multiexponentielle Anpassungskurve mit Hilfe eines iterativen "Nonlinear-Least-Squares-Fit"-Algorithmus wurde daher auch die Variation der Breite der Antwortfunktion zugelassen. Daher ist die erhaltene Anstiegskonstante $\tau_{\uparrow kurz}$ nur auf etwa ± 100 fs genau.

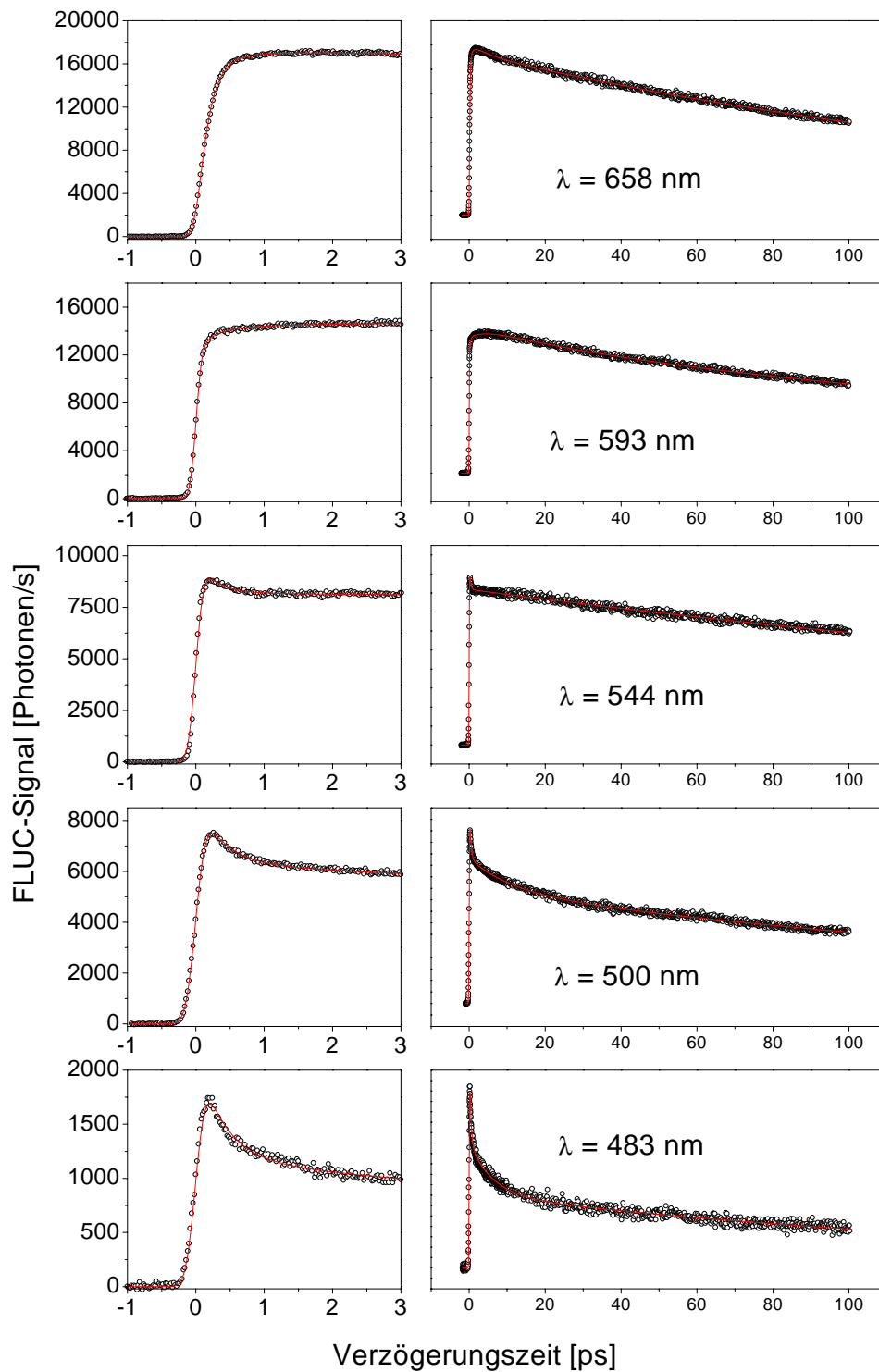


Abbildung 4.5: Zeitliche Entwicklung der Fluoreszenzintensität von 1,8-DHAQ in Benzylalkohol nach Anregung bei 400 nm, gemessen für verschiedene Fluoreszenzwellenlängen. Experimentelle Daten sind mit offenen Kreisen, Anpassungskurven mit durchgezogenen Linien gekennzeichnet.

Die Zeitkonstanten $\tau_{\downarrow kurz}$ und $\tau_{\uparrow kurz}$ zeigen im Rahmen der Genauigkeit des Experiments und der Anpassung innerhalb des langwelligen Bereichs (etwa ± 60 fs) und des kurzwelligen Bereichs (etwa ± 100 fs) keine große Abhängigkeit von der Fluoreszenzwellenlänge. Die Zeitkonstanten $\tau_{\downarrow mittel}$ und $\tau_{\uparrow mittel}$ weisen demgegenüber eine deutliche Entwicklung mit der Wellenlänge auf. $\tau_{\downarrow mittel}$ steigt im Bereich der kürzeren Fluoreszenzwellenlängen mit zunehmender Wellenlänge bis zu etwa 518 nm an und besitzt im Bereich der längeren Fluoreszenzwellenlängen ein Maximum zwischen 593 nm und 622 nm. $\tau_{\uparrow mittel}$ zeigt eine Abnahme mit zunehmender Fluoreszenzwellenlänge.

Das langsame exponentielle Abklingen der Fluoreszenz auf der Zeitskala von $\tau_{\downarrow lang} = (160-360)$ ps kann im Rahmen der Genauigkeit des Experiments, da die Fluoreszenz nur bis zu einem Zeitpunkt von 100 ps nach der Anregung gemessen wurde, als konstant angesehen werden, und entspricht der Lebensdauer des angeregten Zustandes von 1.8-DHAQ.

Zur Rekonstruktion der zeitabhängigen Spektren wurden die Intensitäten der mit den Anpassungsparametern aus der entsprechenden Tabelle in Anhang A gebildeten Fluoreszenzkurven auf die relative Intensität der jeweiligen Wellenlänge im stationären Spektrum normiert. Das Fluoreszenzspektrum zu einem bestimmten Zeitpunkt wurde dann durch Vergleich der Intensitäten bei verschiedenen Wellenlängen gewonnen. Die Rekonstruktion der zeitlichen Entwicklung des Fluoreszenzspektrums ist in Abbildung 4.6 abgebildet.

Bei allen beobachteten Wellenlängen setzt eine Fluoreszenzemission innerhalb der zeitlichen Auflösung des FLUC-Experiments² von etwa (100-160) fs quasi *instantan* mit der Anregung von 1.8-DHAQ ein. Qualitativ ist die Form des zeitabhängigen Spektrums der des stationären Spektrums sehr ähnlich. Man beobachtet also schon 150 fs nach der Anregung eine ausschließlich stark Stokes-verschobene Emission und die Intensität im Bereich der langwelligen Fluoreszenz ist bereits stärker als die Intensität im Bereich der kurzwelligen Fluoreszenz. Allerdings ist kurz nach der Anregung der Unterschied zwischen beiden Bereichen deutlich geringer als im stationären Fall. Gut erkennbar in Abbildung 4.6 ist das Abklingen der Fluoreszenz im Bereich der kürzeren Fluoreszenzwellenlängen und das Ansteigen im Bereich der längeren Fluoreszenzwellenlängen. Der Bereich der langwelligen Fluoreszenz zeigt eine etwas größere Änderung als der Bereich der kurzwelligen Fluoreszenz.

²Abgeschätzt aus der vollen Halbwertsbreite der angepassten Antwortfunktion.

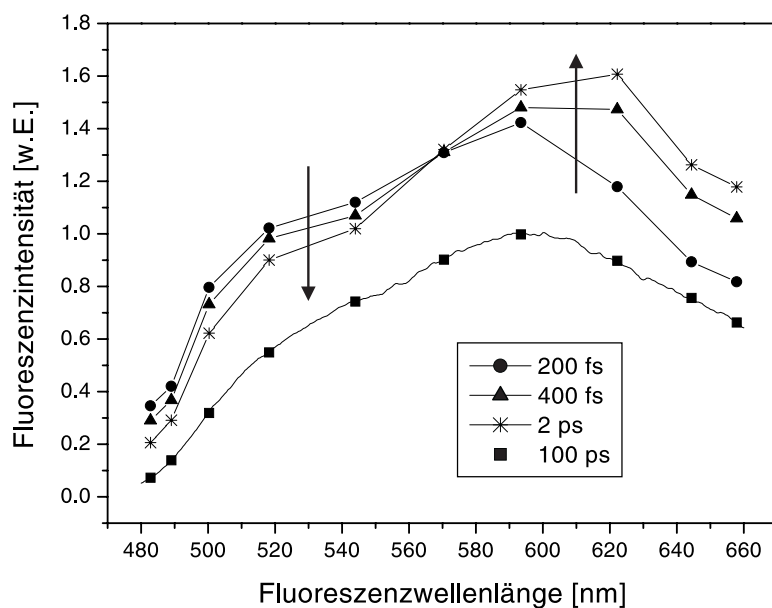


Abbildung 4.6: Zeitliche Entwicklung des Fluoreszenzspektrums von 1.8-DHAQ in Benzylalkohol. Die unterste Kurve kennzeichnet den Verlauf des stationären Spektrums.

4.2 1.8-DHAQ in Propylencarbonat

4.2.1 Stationäre Spektren in Propylencarbonat

Abbildung 4.7 zeigt das bei Raumtemperatur aufgenommene stationäre Absorptions- und Emissionsspektrum von 1.8-DHAQ in Propylencarbonat. Die Anregung erfolgte bei 400 nm. Das Absorptionsspektrum in Propylencarbonat ist nahezu strukturlos. Es ist lediglich eine sehr schwach ausgeprägte Schulter auf der langwelligeren Seite des Maximums bei etwa 427 nm zu sehen.

Das wesentlich breitere Emissionsspektrum, dessen Form stark von einem einfachen Spiegelbild des Absorptionsspektrums abweicht, weist demgegenüber eine deutliche duale³ Struktur auf. Neben dem globalen Maximum bei etwa 582 nm ist im Bereich der kürzeren Emissionswellenlängen bei etwa 526 nm ein ausgeprägtes Nebenmaximum zu beobachten, sowie eine leichte Schulter bei etwa 640 nm. Der Stokesshift zwischen dem Absorptions- und Emissionsmaximum ist mit ungefähr 6240 cm^{-1} deutlich ausgeprägt. Verglichen mit den stationären Spektren in Benzylalkohol ist das globale Maximum der Absorption und Emission in Propylencarbonat leicht blauverschoben.

³Zur Definition des Begriffs der Dualität: vgl. Kap. 2.2.3

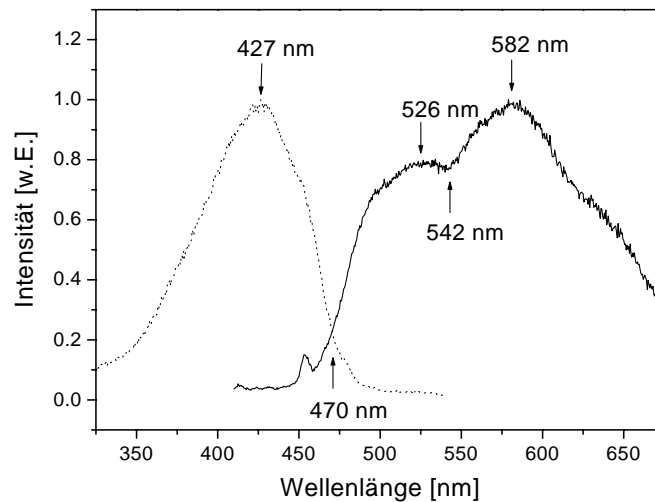


Abbildung 4.7: Stationäres Absorptionsspektrum (gestrichelte Kurve) und Emissionsspektrum (durchgezogene Kurve) nach Anregung bei 400 nm von 1.8-DHAQ in Propylencarbonat.

4.2.2 Fluoreszenzdynamik in Propylencarbonat

Mit Hilfe des FLUC-Experiments wurde die zeitaufgelöste Fluoreszenz von 1.8-DHAQ in Propylencarbonat für verschiedene Fluoreszenzwellenlängen zwischen 480 nm und 620 nm gemessen. Die Anregung erfolgte bei 400 nm. In Abbildung 4.9 sind repräsentativ fünf der experimentell ermittelten FLUC-Signalkurven zusammen mit den jeweiligen Anpassungskurven abgebildet. Die Anpassung der experimentellen Kurven erfolgte wie in Abschnitt 4.1.3 beschrieben durch die gefaltete Summe aus drei exponentiellen Funktionen. In Tabelle 4.3 sind die auf diese Weise bestimmten Zeitkonstanten zusammengestellt. Im Anhang A ist eine vollständige Liste der ermittelten Anpassungsparameter zu finden.

Das Spektrum von 1.8-DHAQ in Propylencarbonat teilt sich entsprechend der zeitlichen Entwicklung der Fluoreszenzintensität sogar noch eindeutiger als in Benzylalkohol in zwei Hälften. In der einen Hälfte, dem Bereich der kurzwelligen Fluoreszenz, ist nach instantanem Anstieg ein starkes Abklingen der Intensität innerhalb der ersten 200-300 fs ($\tau_{\downarrow kurz}$) zu beobachten, gefolgt von einem langsameren Abfall mit einer Zeitkonstante $\tau_{\downarrow mittel}$ von wenigen ps. In der anderen Hälfte dagegen, dem Bereich der langwelligen Fluoreszenz, steigt die Intensität nach einem instantanem Anstieg innerhalb der ersten 200-300 fs ($\tau_{\uparrow kurz}$) zunächst stark an, um danach mit einer Zeitkonstante $\tau_{\uparrow mittel}$ von wenigen ps langsamer als zuvor zu zunehmen. Bei Wellenlängen im Übergangsbereich ist wieder wie bei 1.8-DHAQ in Benzylalkohol ein intermediäres Verhalten zu beobachten.

$\lambda_{Fluoreszenz}$ [nm]	$\tau_{\downarrow lang}$ [ps]	$\tau_{\downarrow mittel}$ [ps]	$\tau_{\downarrow kurz}$ [ps]	$\tau_{\uparrow mittel}$ [ps]	$\tau_{\uparrow kurz}$ [ps]
480	350	5.0	0.312	-	-
490	373	2.6	0.200	-	-
500	373	1.5	0.205	-	-
520	309	-	0.256	15.9	-
540	290	-	0.287	8.1	-
560	269	-	-	8.8	0.016
580	276	-	-	8.3	0.275
590	282	-	-	6.0	0.181
600	266	-	-	6.2	0.255
620	269	-	-	3.9	0.183

Tabelle 4.3: *Abklingzeiten* ($\tau_{\downarrow lang}$, $\tau_{\downarrow mittel}$, $\tau_{\downarrow kurz}$) *und Anstiegszeiten* ($\tau_{\uparrow mittel}$, $\tau_{\uparrow kurz}$) *der Fluoreszenzkurven von 1.8-DHAQ in Propylencarbonat.*

In Propylencarbonat stimmen die ermittelten fs-Zeitkonstanten $\tau_{\downarrow kurz}$ und $\tau_{\uparrow kurz}$ innerhalb der Genauigkeit des Experiments und der Anpassung (im langwelligen Bereich etwa ± 60 fs und im kurzwelligen Bereich etwa ± 100 fs) für alle Wellenlängen überein. Die einzige Ausnahme stellt die Kurve bei 560 nm dar. Da die Wellenlänge im mittleren Bereich des Spektrums liegt, könnte die hier ermittelte fs-Zeitkonstanten von scheinbar 16 fs durch die Überlagerung von einem $\tau_{\downarrow kurz}$ und einem $\tau_{\uparrow kurz}$ in der gleichen Größenordnung zustande gekommen sein. Die mittleren ps-Zeitkonstanten $\tau_{\downarrow mittel}$ und $\tau_{\uparrow mittel}$ nehmen in beiden Bereichen mit zunehmender Wellenlänge ab.

Die Zeitkonstante $\tau_{\downarrow lang}$ von einigen hundert ps ist der Lebensdauer des elektronisch angeregten Zustandes von 1.8-DHAQ zuzuordnen. Diese scheint im Bereich der kurzwelligen Fluoreszenz etwas größer zu sein als im Bereich der langwelligen. Da die Fluoreszenz nur bis zu einer Verzögerung von 100 ps nach der Anregung gemessen wurde, sind die ermittelten langen ps-Zeitkonstanten jedoch mit einer größeren Unsicherheit behaftet.

Die wie in Kapitel 4.1.3 beschrieben rekonstruierte zeitliche Entwicklung des Fluoreszenzspektrums von 1.8-DHAQ in Propylencarbonat ist in Abbildung 4.8 abgebildet.

Auch in Propylencarbonat setzt bei allen beobachteten Wellenlängen eine Fluoreszenzemission innerhalb der zeitlichen Auflösung des FLUC-Experiments⁴ von etwa (100-160) fs instantan mit der Anregung von 1.8-DHAQ ein. Man beobach-

⁴Abgeschätzt aus der vollen Halbwertsbreite der angepassten Antwortfunktion.

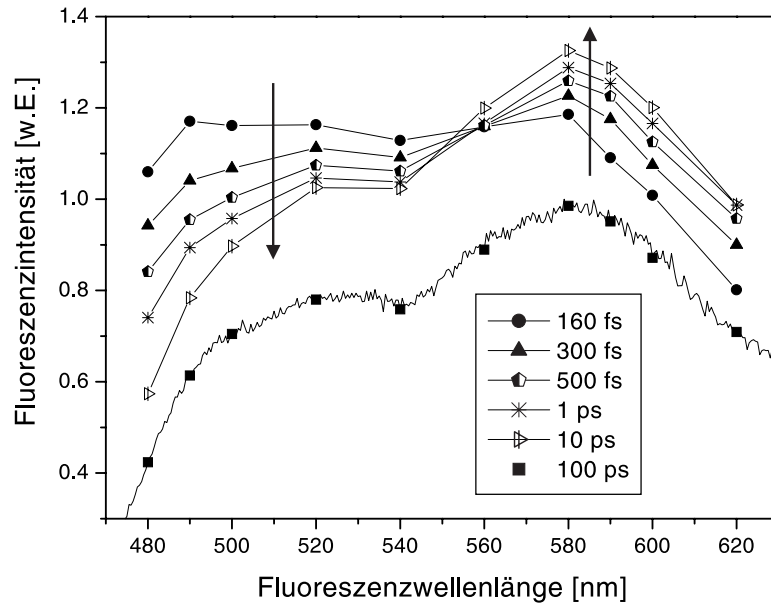


Abbildung 4.8: Zeitliche Entwicklung des Fluoreszenzspektrums von 1.8-DHAQ in Propylencarbonat. Die unterste Kurve kennzeichnet den Verlauf des stationären Spektrums.

tet also bereits 150 fs nach der Anregung eine stark Stokes-verschobene Emission. Die Form des Emissionsspektrums wenige hundert fs nach der Anregung unterscheidet sich merklich von der des stationären Spektrums. Unmittelbar nach der Anregung zeigen die Bereiche der kurzwelligen und langwelligen Fluoreszenz vergleichbare Intensitäten. Mit zunehmender Zeit verlagert sich der Schwerpunkt der Emission zu längeren Wellenlängen hin. Die Entwicklung des zeitabhängigen Spektrums ist wesentlich ausgeprägter als in Benzylalkohol.

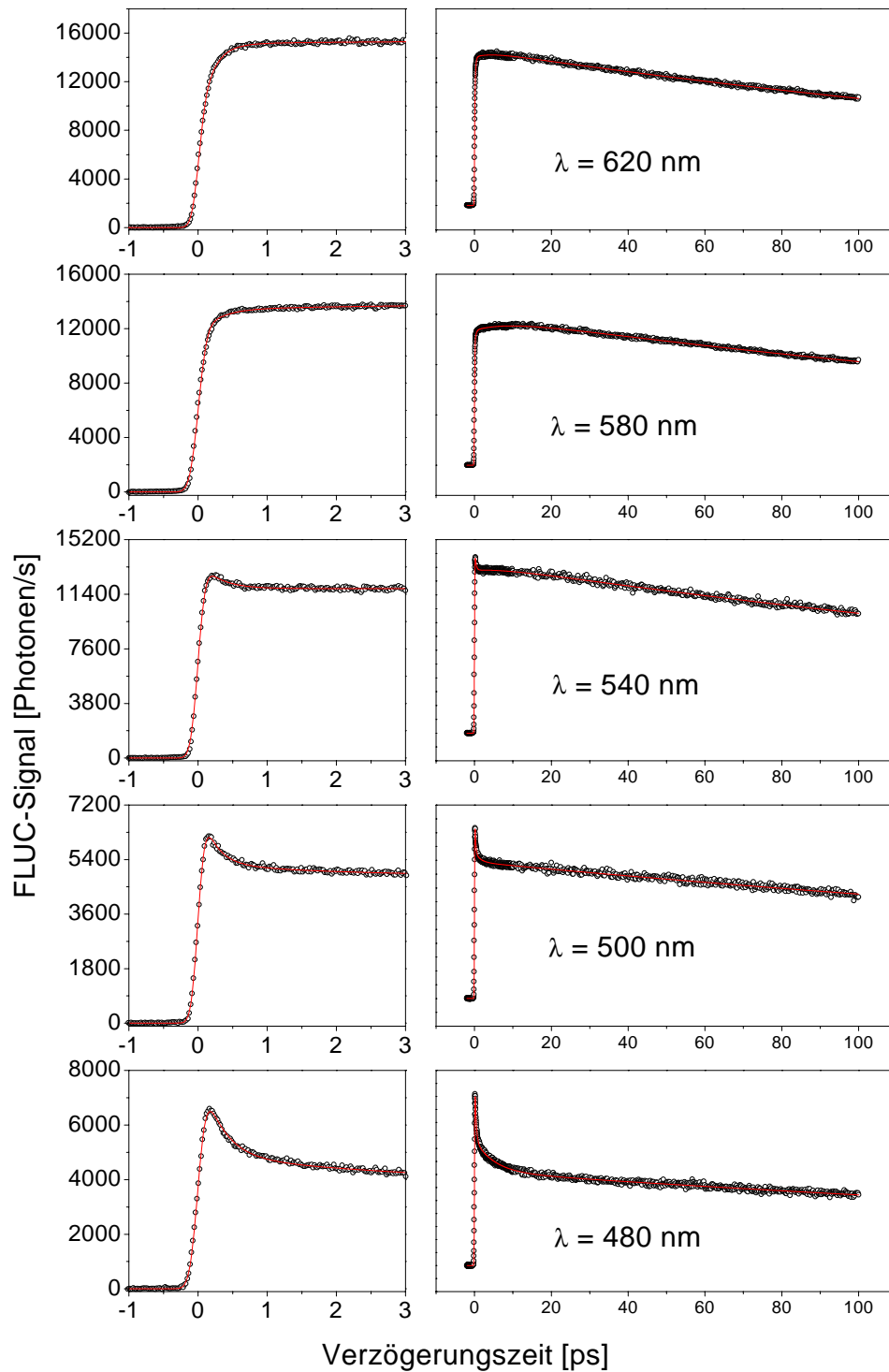


Abbildung 4.9: Zeitliche Entwicklung der Fluoreszenzintensität von 1,8-DHAQ in Propylencarbonat nach Anregung bei 400 nm, gemessen für verschiedene Fluoreszenzwellenlängen. Experimentelle Daten sind mit offenen Kreisen, Anpassungskurven mit durchgezogenen Linie gekennzeichnet.

4.3 1.8-DHAQ in Tetrachlorkohlenstoff

Der Übersichtlichkeit halber wird im folgenden das deuterierte Derivat von 1.8-DHAQ, in dem die Hydroxylgruppen-Protonen von 1.8-DHAQ durch Deuterium substituiert wurden, mit 1.8-DDAQ bezeichnet, da es sich bei diesem um 1.8-Dideuteriumanthrachinon handelt.

4.3.1 Einfluss der Deuterierung auf die stationären Spektren

Abbildung 4.10 zeigt das bei Raumtemperatur aufgenommene stationäre Absorptions- und Emissionsspektrum von 1.8-DHAQ und 1.8-DDAQ in Tetrachlorkohlenstoff. Die Anregung erfolgte bei 395 nm. Der Einfluss der Deuterierung ist deutlich erkennbar. Das Absorptionsspektrum von 1.8-DDAQ in Tetrachlorkohlenstoff zeigt ebenso wenig Struktur wie in den zuvor verwendeten Lösungsmitteln. Es sind lediglich zwei gering ausgeprägte Schultern zu beiden Seiten des Maximums bei etwa 428 nm zu erkennen. Das Absorptionsspektrum von 1.8-DHAQ weist demgegenüber merklich ausgeprägte Schultern zu beiden Seiten des Maximums bei etwa 432 nm auf. Analoges findet man bei der Betrachtung der Emissionsspektren. Beide Emissionsspektren zeigen eine deutliche duale Struktur. Das globale Maximum der Emission liegt in der Nähe von 584 nm, und das Nebenmaximum für 1.8-DDAQ bei etwa 500 nm und für 1.8-DHAQ bei etwa 520 nm. Im Emissionsspektrum von 1.8-DHAQ sind überdies jedoch noch weitere ausgeprägte Schultern neben den beiden Maxima zu erkennen. Im Vergleich zu 1.8-DHAQ sind die Maxima der Absorption und Emission von 1.8-DDAQ leicht blauverschoben.

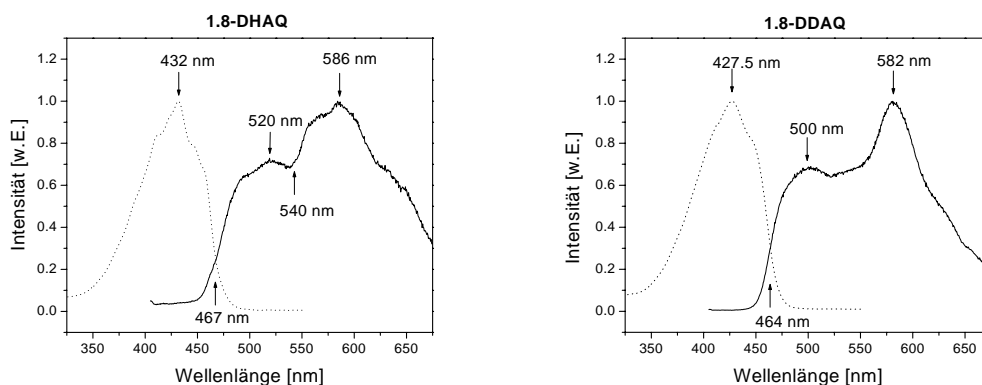


Abbildung 4.10: Stationäres Absorptionsspektrum (gestrichelte Kurve) und Emissionsspektrum (durchgezogene Kurve) nach Anregung bei 395 nm von 1.8-DHAQ und 1.8-DDAQ in Tetrachlorkohlenstoff.

4.3.2 Einfluss der Deuterierung auf die Fluoreszenzdynamik

Mit Hilfe des FLUC-Experiments wurde die zeitaufgelöste Fluoreszenz von 1.8-DHAQ und 1.8-DDAQ in Tetrachlorkohlenstoff für verschiedene Fluoreszenzwellenlängen zwischen 480 nm und 630 nm gemessen. Die Anregung erfolgte bei 395 nm. In den Abbildungen 4.11 bis 4.12 sind repräsentativ acht der experimentell ermittelten FLUC-Signalkurven zusammen mit den jeweiligen Anpassungskurven abgebildet. Die Anpassung der experimentellen Kurven erfolgte so wie in

$\lambda_{Fluoreszenz}$ [nm]	$\tau_{\downarrow lang}$ [ps]	$\tau_{\downarrow mittel}$ [ps]	$\tau_{\downarrow kurz}$ [ps]	$\tau_{\uparrow mittel}$ [ps]	$\tau_{\uparrow kurz}$ [ps]
480	196	6.2	0.248	-	-
490	165	1.6	0.118	-	-
500	210	8.2	0.218	-	-
520	173	3.6	0.234	-	-
540	173	7.2	0.231	-	-
560	140	-	0.633	16.1	-
585	177	-	-	19.7	0.135
605	181	-	-	12.7	0.248
630	197	-	-	8.7	0.178

Tabelle 4.4: Abklingzeiten ($\tau_{\downarrow lang}$, $\tau_{\downarrow mittel}$, $\tau_{\downarrow kurz}$) und Anstiegszeiten ($\tau_{\uparrow mittel}$, $\tau_{\uparrow kurz}$) der Fluoreszenzkurven von 1.8-DHAQ in Tetrachlorkohlenstoff.

$\lambda_{Fluoreszenz}$ [nm]	$\tau_{\downarrow lang}$ [ps]	$\tau_{\downarrow mittel}$ [ps]	$\tau_{\downarrow kurz}$ [ps]	$\tau_{\uparrow mittel}$ [ps]	$\tau_{\uparrow kurz}$ [ps]
480	163	8.2	0.381	-	-
490	111	2.3	0.167	-	-
500	200	7.8	0.255	-	-
520	172	1.2	0.077	-	-
540	222	0.62	-	-	-
560	230	0.35	-	-	-
585	224	-	-	12.9	0.078
605	257	-	-	-	0.112
630	238	-	-	19.3	0.476

Tabelle 4.5: Abklingzeiten ($\tau_{\downarrow lang}$, $\tau_{\downarrow mittel}$, $\tau_{\downarrow kurz}$) und Anstiegszeiten ($\tau_{\uparrow mittel}$, $\tau_{\uparrow kurz}$) der Fluoreszenzkurven von 1.8-DDAQ in Tetrachlorkohlenstoff.

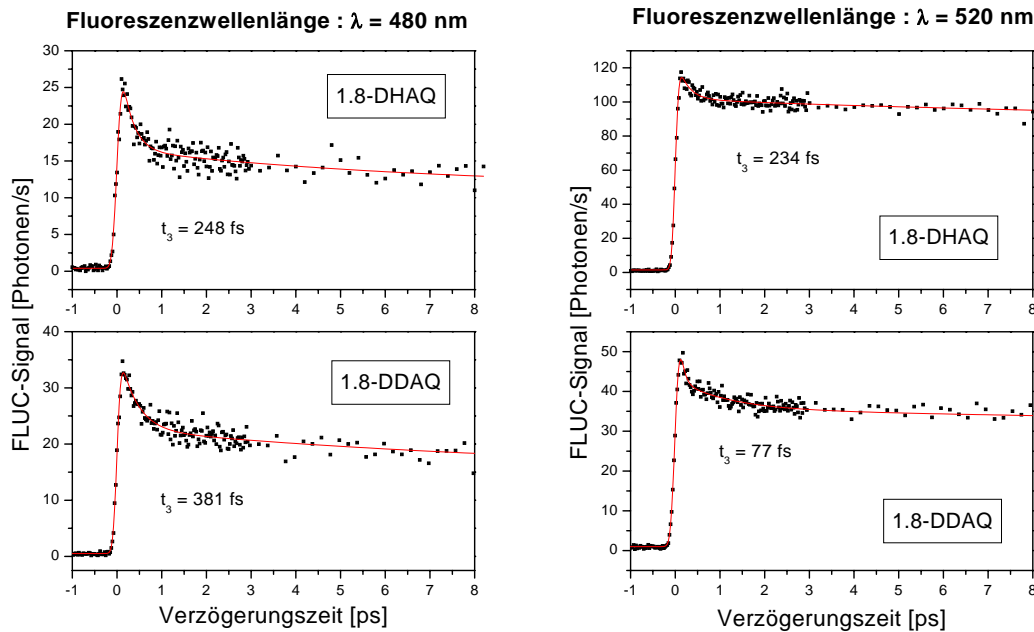


Abbildung 4.11: Zeitliche Entwicklung der Fluoreszenzintensität von 1.8-DHAQ und 1.8-DDAQ in CCl_4 nach Anregung bei 395 nm.. Experimentelle Daten sind mit offenen Kreisen, Anpassungskurven mit durchgezogenen Linie gekennzeichnet.

Kapitel 4.1.3 beschrieben durch gefaltete multiexponentielle Funktionen. In Tabelle 4.4 sind die auf diese Weise bestimmten Zeitkonstanten zusammengestellt. Im Anhang A ist eine vollständige Liste der ermittelten Anpassungsparameter zu finden.

Wie in den Abbildungen 4.11 und 4.12 zu erkennen, ist das Signal-zu-Rausch-Verhältnis mit 4:1 im Bereich kürzerer Fluoreszenzwellenlängen bzw. 16:1 im Bereich längerer Fluoreszenzwellenlängen bei diesen Messungen trotz langer Messzeiten (vgl. Kap. 3.2.4) schlechter als bei den vorangegangenen FLUC-Messungen in Benzylalkohol und Propylencarbonat (16:1 im kurzwelligen Bereich bis 48:1 im langwelligen Bereich). Dies liegt daran, dass aufgrund des leicht flüchtigen Lösungsmittels und des deuterierten Derivates an einer geschlossenen Rotationszelle gemessen werden musste. Die Probe konnte daher nur mit geringer Intensität angeregt werden, damit sie sich nicht zersetzte. Dies hat zur Folge das die ermittelten Zeitkonstanten mit einem relativ großen Unsicherheitsfaktor behaftet sind, und daher nur für qualitative Aussagen geeignet sind.

Ebenso wie bei den bisher betrachteten Lösungsmitteln teilt sich das Spektrum

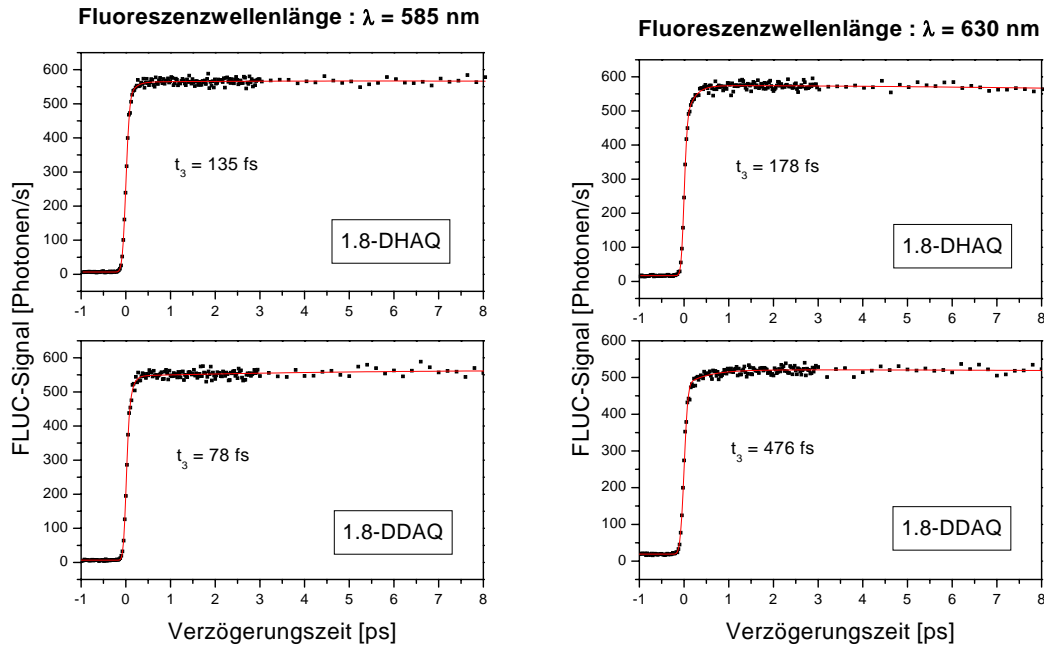


Abbildung 4.12: Zeitliche Entwicklung der Fluoreszenzintensität von 1.8-DHAQ und 1.8-DDAQ in CCl_4 nach Anregung bei 395 nm. Experimentelle Daten sind mit Punkten, Anpassungskurven mit durchgezogenen Linie gekennzeichnet.

von 1.8-DHAQ in Tetrachlorkohlenstoff entsprechend der zeitlichen Entwicklung der Fluoreszenzintensität in den Bereich der kurzwelligen Fluoreszenz, in dem ein starkes Abklingen der Intensität auf Zeitskalen weniger hundert fs und weniger ps zu beobachten ist, und den Bereich der langwelligen Fluoreszenz, in dem die Intensität auf diesen Zeitskalen ansteigt. Auch wenn es den Anschein hat, dass die schnellste Zeitkonstante τ_{kurz} im Wellenlängenbereich von 480 nm bis 520 nm für 1.8-DDAQ etwas größer ist als für 1.8-DHAQ, kann innerhalb der Fehlergrenzen der Zeitkonstanten kein Isotopeneffekt festgestellt werden. Die Lebensdauer des angeregten Zustandes scheint für die deuterierte Verbindung etwas größer zu sein, doch auch diese Beobachtung ist angesichts der Ungenauigkeit bei der Bestimmung der Parameter, da die Fluoreszenz nur bis zu einem Zeitpunkt von 100 ps nach der Anregung gemessen wurde und überdies das Signal-zu-Rausch-Verhältnis relativ schlecht ist, nicht sicher.

Die aus den Signalkurven ermittelte Rekonstruktion (vgl. Kap. 3.2.4) der zeitlichen Entwicklung des Fluoreszenzspektrums von 1.8-DHAQ und 1.8-DDAQ in Tetrachlorkohlenstoff ist in Abbildung 4.13 abgebildet.

Auch in Tetrachlorkohlenstoff setzt bei allen beobachteten Wellenlängen eine Fluoreszenzemission innerhalb der zeitlichen Auflösung des FLUC-Experiments

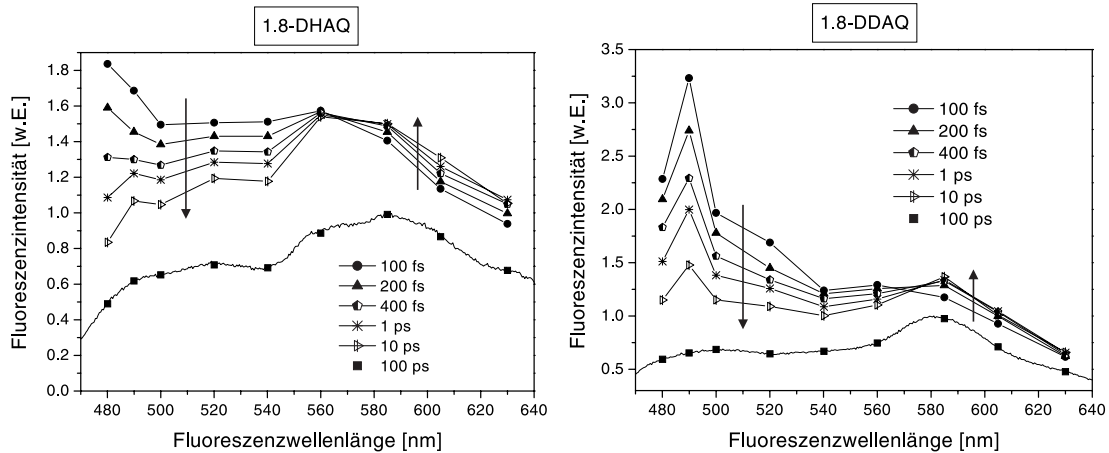


Abbildung 4.13: Zeitliche Entwicklung des Fluoreszenzspektrums von 1.8-DHAQ (links) und 1.8-DDAQ (rechts) in Tetrachlorkohlenstoff. Die untersten Kurven kennzeichnen den Verlauf der stationären Spektren.

instantan mit der Anregung der Probe ein. Betrachtet man zu einem festen Zeitpunkt wenige hundert fs nach der Anregung die relative Fluoreszenzintensität bei verschiedenen Wellenlängen, scheint die relative Intensität zu kleineren Wellenlängen (500 nm \rightarrow 480 nm) hinzuzunehmen. Da jedoch keine Messungen bei Fluoreszenzwellenlängen kleiner als 480 nm durchgeführt wurden und die existierenden Messungen aufgrund des schlechten Signal-zu-Rausch-Verhältnisses keine sichere Anpassung ermöglichen, sollte diese Beobachtung nicht überbewertet werden. Letzteres gilt auch für den herausstechenden Peak bei 490 nm im zeitabhängigen Spektrum von 1.8-DDAQ. Um seine Relevanz zu testen, müssten weitere Messungen bei benachbarten Wellenlängen durchgeführt werden. Die Entwicklung des zeitabhängigen Fluoreszenzspektrums ist in Tetrachlorkohlenstoff noch ausgeprägter als in Benzylalkohol oder Propylencarbonat. Die Form des Emissionsspektrums unmittelbar nach der Anregung unterscheidet sich merklich von der des stationären Spektrums. Während der ersten hundert fs ist die Intensität im Bereich der kurzwelligen Fluoreszenz vergleichbar oder sogar größer als die Intensität im Bereich der langwelligen Fluoreszenz. Mit zunehmender Zeit verlagert sich der Schwerpunkt der Emission zu längeren Wellenlängen hin. Die Dynamik ist dabei im kurzwelligen Bereich des Spektrums wesentlich ausgeprägter. Bei 1.8-DHAQ ist dies noch deutlicher als bei 1.8-DDAQ.

Kapitel 5

Diskussion

Zunächst folgt eine Kurzfassung des in Kapitel 2.2.3 ausführlich erläuterten, bisherigen Modells der Photochemie von 1.8-DHAQ. Wie beschrieben wurde, folgerten Smulevich et al. und Gillispie et al. aus der Analyse ihrer Ergebnisse frequenz aufgelöster Messungen (Stokesverschiebung, duale Absorption, duale Emission, $\nu(\text{OH})$ -Progression auf dem $S_0 \rightarrow S_1$ Übergang, Intensität und Frequenz der Moden im wasserstoffgebundenen Ring), dass der wasserstoffgebundene quasiaromatische $C_{1/8}\text{-O-H}\cdots\text{O}=\text{C}_9$ Ring am $\pi \rightarrow \pi^*$ Übergang vom Grundzustand in den ersten elektronisch angeregten Zustand von 1.8-DHAQ beteiligt ist. Ferner entnahmen sie ihren Analysen, dass der Abstand $R(\text{O}\cdots\text{O})$ zwischen den Sauerstoffatomen der Carbonyl- und Hydroxylgruppe bei der Anregung um etwa 0.16 \AA verringert, die Wasserstoffbrückenbindung gestärkt und hierdurch ein Protontransfer im angeregten Zustand auslöst wird.

Nach den Analysen von Smulevich et al. lassen sich die stationären spektroskopischen Eigenschaften von 1.8-DHAQ gut beschreiben durch die Annahme eines asymmetrischen Lippincott-Schröder-Doppelminimum-Potentials entlang der $r(\text{OH})$ -Koordinate im elektronischen Grundzustand, dessen energetisch tiefer liegendes Minimum die Normalform des Moleküles repräsentiert und dessen zweites Minimum dem Protontransfer-Tautomer zuzuordnen ist. Das Potential im angeregten Zustand sollte demgegenüber eine leicht asymmetrische Doppelminimum-Form inverser Symmetrie bezüglich des Potentialverlaufs im Grundzustand aufweisen und eine so niedrige Energiebarriere besitzen, dass sich das Nullpunktniveau im energetisch tieferliegenden Minimum knapp unterhalb dieser befindet, während im zweiten Minimum kein quantenmechanisch gebundener Zustand mehr existieren kann (vgl. Abb. 5.1). Für höher vibronisch angeregte Zustände kann das Potential entlang der $r(\text{OH})$ -Koordinate daher als näherungsweise harmonisch betrachtet werden, mit einem globalen Minimum, dessen Lage sich zwischen den beiden Minima des Grundzustandes befindet. Letzteres hat zur Folge, dass die Wellenfunktionen in vibronisch angeregten Zuständen von S_1 über beide Minima des Grundzustandes delokalisiert ist. Da sich das Smulevich-Modell

sowohl für die Gasphase als auch für die Messungen in der Matrix sehr bewährt hat, wird es in der folgenden Interpretation auch als Grundlage für ein Modell zur Erklärung der Beobachtungen in der flüssigen Phase herangezogen.

Bevor nun diskutiert wird ob und wie sich die in Pump-Probe- und FLUC-Experimenten gemachten Beobachtungen in das bestehende Modell für den Protontransfer in 1.8-DHAQ einfügen lassen oder in welcher Hinsicht es einer Erweiterung bedarf, soll zunächst noch ein zusammenfassender Überblick über die experimentellen Ergebnisse in dieser Arbeit gegeben werden.

Wie die zeitaufgelösten Fluoreszenzmessungen zeigen setzt die spontane Emission von 1.8-DHAQ unabhängig vom Lösungsmittel innerhalb der Zeitauflösung des FLUC-Experiments von etwa (100-160) fs quasi instantan mit der Anregung ein und liegt bereits zu diesem Zeitpunkt im Wellenlängenbereich der stark Stokes-verschobenen stationären Emission. Hinsichtlich der Fluoreszenzdynamik besitzt 1.8-DHAQ in allen drei untersuchten Lösungsmitteln ein qualitativ ähnliches Verhalten. Analog zu der Dualität des stationären Emissionsspektrums findet man in Bezug auf die zeitliche Entwicklung der Fluoreszenz (gemäß der FLUC-Kurven) in allen Lösungsmitteln zwei spektrale Bereiche entgegengesetzter Dynamik (vgl. Abb. 4.6, 4.8, 4.13). Im Wellenlängenbereich der KWE ("kürzere Wellenlängen des stationären Emissionsspektrums") findet man ein stärkeres Abklingen der Fluoreszenzintensität, innerhalb der ersten $\tau_{\downarrow kurz} \simeq (200-450)$ fs und ein schwächeres Abklingen innerhalb der folgenden $\tau_{\downarrow mittel} \simeq (2-25)$ ps. Tendenziell scheint $\tau_{\downarrow kurz}$ im Bereich der KWE in Benzylalkohol etwas größer zu sein als in Propylencarbonat und Tetrachlorkohlenstoff. Im Wellenlängenbereich der LWE ("längere Wellenlängen des stationären Emissionsspektrums") hingegen zeigen die FLUC-Signale ein stärkeres Ansteigen der Fluoreszenzintensität, innerhalb der ersten $\tau_{\uparrow kurz} \simeq (100-300)$ fs und ein schwächeres Ansteigen innerhalb der folgenden $\tau_{\uparrow mittel} \simeq (1-20)$ ps. Nur in Benzylalkohol ist im LWE-Bereich noch eine zusätzliche auf der Zeitskala von 5-35 ps abfallende Fluoreszenzkomponente nötig, um die experimentellen Daten anzupassen. Der Einfluß des Lösungsmittels macht sich vor allem in der unterschiedlich ausgeprägten zeitlichen Entwicklung des Fluoreszenzspektrums innerhalb der ersten wenigen hundert fs bemerkbar. Während das spontane Emissionsspektrum von 1.8-DHAQ in Benzylalkohol bereits 150 fs nach der Anregung große Ähnlichkeit mit dem stationären Emissionsspektrum aufweist, unterscheiden sich die spontanen Emissionsspektren in Propylencarbonat und Tetrachlorkohlenstoff zu diesem Zeitpunkt noch merklich vom stationären Fall. Zwar liegt die Fluoreszenz bereits im stark Stokes-verschobenen Bereich, die Emission im KWE-Bereich ist aber deutlich erhöht, und der Schwerpunkt der spontanen Emission ist daher noch leicht blauverschoben.

Der Einfluss des Lösungsmittels auf die stationären spektroskopischen Eigenschaften von 1.8-DHAQ äußert sich in einer von Benzylalkohol über Propylencarbonat

zu Tetrachlorkohlenstoff zunehmenden Strukturierung der eher formlosen stationären Absorptionsspektren und einer stärker ausgeprägten Dualität der stationären Emissionsspektren.

Hinsichtlich der Abhängigkeit der Zeitkonstanten von der Wellenlänge kann bemerkt werden, dass $\tau_{\downarrow kurz}$ und $\tau_{\uparrow kurz}$ jeweils im Rahmen der Fehlertoleranzen der experimentellen Daten konstant sind, während die $\tau_{\downarrow mittel}$ und $\tau_{\uparrow mittel}$ demgegenüber eine Abhängigkeit von der Wellenlänge aufweisen.

Die Deuterierung der Hydroxylgruppen von 1.8-DHAQ, die sich deutlich auf die stationären Spektren auswirkt, hat in Bezug auf die Fluoreszenzdynamik keine eindeutige Tendenz der Zeitkonstanten zur Folge. Zwar scheint $\tau_{\downarrow kurz}$ im Wellenlängenbereich von 480-500 nm im Falle der Deuterierung etwas größer zu werden. Unter Berücksichtigung der Fehlergrenzen der Anpassung ergibt sich jedoch keine signifikante Abhängigkeit der Dynamik.

Bei der Betrachtung des transienten Transmissionsverhaltens des angeregten 1.8-DHAQ (gemäß der Pump-Probe-Kurven) findet man analog zu der Aufteilung des Spektrums in Hinblick auf die Fluoreszenzdynamik ebenfalls zwei unterschiedliche Bereiche. Im Wellenlängenbereich der KWE zeigen die Pump-Probe-Signale eine transiente Absorption aus S_1 in höhere elektronisch angeregte Zustände S_n , im Wellenlängenbereich der LWE hingegen eine stimulierte Emission aus S_1 in den elektronischen Grundzustand. Nach Vöhringer et al. [46] entsteht ebenso wie bei der Fluoreszenz auch der Großteil des Pump-Probe-Signals bei allen beobachteten Wellenlängen innerhalb der ersten 100 fs, allerdings wachsen transiente Absorption und stimulierte Emission danach mit derselben Zeitkonstante von etwa 300 fs weiter an [46]. Die Pump-Probe-Signale weisen überdies eine schwach gedämpfte ($\tau \approx 600-900$ fs), periodische Modulation der Intensität auf, mit einer besonders starken Oszillation bei $(207-215) \text{ cm}^{-1}$ und einer die Grenzen der Nachweisempfindlichkeit erreichenden bei $(330-350) \text{ cm}^{-1}$.

5.1 Ursprung der Emission

Man ist zunächst geneigt die beiden spektralen Bereiche mit so unterschiedlichen spektroskopischen Eigenschaften von 1.8-DHAQ mit der lokal angeregten Normalform und dem Protontransfer-Tautomer im elektronisch angeregten Zustand in Verbindung zu bringen. Da die beobachtete Fluoreszenz (FLUC-Signal) und auch die stimulierte Emission (Pump-Probe-Signal) jedoch bereits unmittelbar nach der Anregung stark Stokes-verschoben ist, müssten bereits innerhalb der ersten hundert fs größere strukturelle Änderungen im Molekül stattgefunden haben. Um die Beobachtung der beiden Bereiche zu erklären, ist es auch

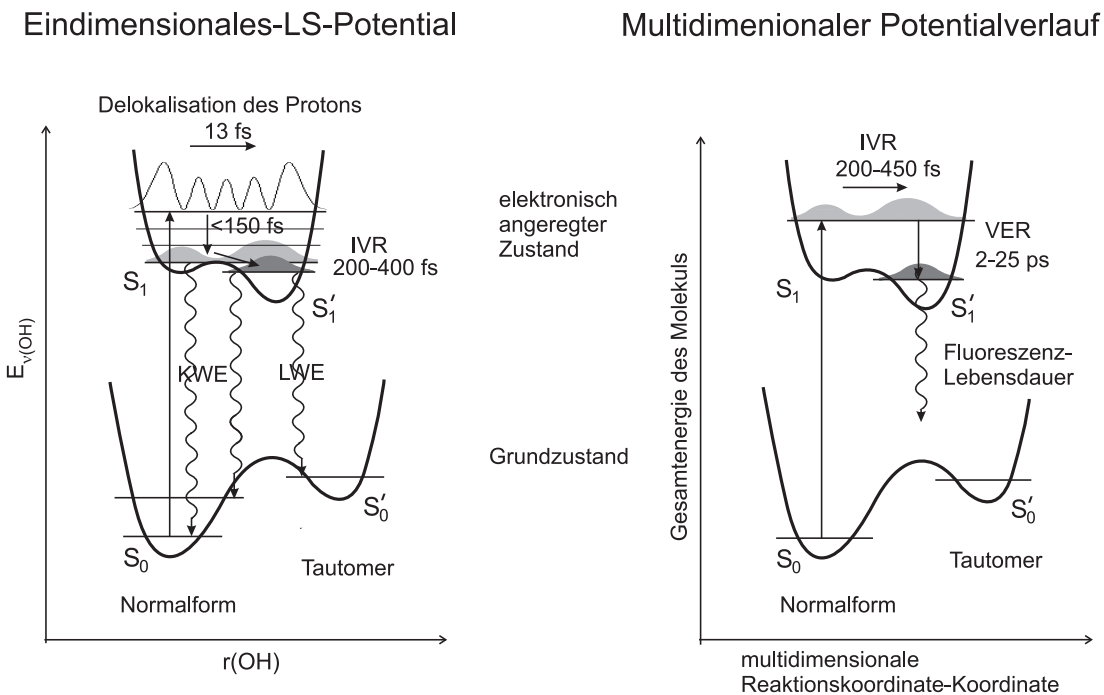


Abbildung 5.1: Modell des Protonentransfers im ersten elektronisch angeregten Zustand von 1.8-DHAQ.

gar nicht nötig, die Existenz zweier verschiedener chemischer Spezies im ersten elektronisch angeregten Zustand anzunehmen. Vielmehr lässt sich eine solche Beobachtung ebenso mit der Annahme einer einzigen Wellenfunktion im ersten elektronisch angeregten Zustand erklären, die sich über die beiden Potentialminima des Grundzustandes erstreckt, wie von Smulevich et al. vorgeschlagen. Die beiden spektralen Bereiche im zeitabhängigen Fluoreszenzspektrum spiegeln in diesem Fall die zeitliche Entwicklung des Franck-Condon-Überlapp (FC-Überlapp) der über beide Potentialminima des Grundzustandes delokalisierten Wellenfunktion im vibronisch angeregten Zustand mit der Wellenfunktion im Grundzustand der Normalform S_0 und der tautomeren Form S'_0 des Moleküls wieder (vgl. Abb. 5.1). Entsprechendes gilt für das zeitabhängige Transmissionsspektrum. Für dessen Eigenschaften spielt allerdings auch zusätzlich die Entwicklung des FC-Überlapp der Wellenfunktion im S_1 -Zustand mit den Wellenfunktionen in höhere elektronisch angeregte Zustände S_n eine Rolle. Die Existenz einer einzigen delokalisierten Wellenfunktion im vibronisch angeregten Zustand wird auch durch Tahara et al. unterstützt, der in zeitaufgelösten FLUC-Messungen an 1.8-DHAQ in Hexan eine gleiche Fluoreszenzlebensdauer in beiden Bereichen der Emission beobachtet hat [47]. Die Frage, ob es sich bei der entlang der $r(\text{OH})$ -Koordinate delokalisierten Wellenfunktion um eine Mischform aus S_1 - und S'_1 -Zustand handelt oder um einen reinen S'_1 -Zustand, wird später noch diskutiert werden.

5.2 Instantane Stokesverschiebung

In den durchgeführten Experimenten wurde das Molekül bei 395-400 nm angeregt, d.h. nach den Analysen von Smulevich et al. mit einem Überschuss an Schwingungsenergie in der Größenordnung von 3400 cm^{-1} oberhalb des rein elektronischen $S_0 \rightarrow S_1$ Übergangs der Normalform und etwa 4100 cm^{-1} oberhalb des rein elektronischen $S_0 \rightarrow S'_1$ Übergangs in die tautomere Form des Moleküls. Nach Smulevich et al. findet nach Anregung bei 390 nm der Übergang $S_0 \rightarrow S_1 + 3\nu(\text{OH})$ statt und man befindet sich weit oberhalb einer eventuell vorhandenen kleinen Potentialbarriere in einem Bereich, in dem S_1 - und S'_1 -Zustand in dem LS-Potentialbild nicht mehr voneinander zu trennen sind. Da die Schwingungsdauer der $\nu(\text{OH})$ -Mode im angeregten Zustand etwa 13 fs beträgt (entsprechend einer Vibrationsfrequenz von 1300 cm^{-1}), sollte die Wellenfunktion bereits innerhalb der Dauer des Anregungspulses von etwa 30 fs entlang der $r(\text{OH})$ -Koordinate delokalisiert sein. Das allein reicht aber nicht aus als Grund für die beobachtete starke Stokesverschiebung der Emission (vgl. Abb. 5.1). Eine mögliche Erklärung ist die Relaxation innerhalb der $\nu(\text{OH})$ -Schwingungsmode durch sehr schnelle IVR-Prozesse¹, die im wesentlichen zu einer Population der beiden untersten Zustände im LS-Potential führen würde, also insbesondere zu einer starken Besetzung des S'_1 -Zustands. Innerhalb der ersten hundert fs sollte also der Protontransfer weitgehend abgeschlossen sein. Eine solche schnelle Relaxation könnte durch eine starke anharmonische Kopplung der $\nu(\text{OH})$ -Schwingungsmode an andere Moden begünstigt werden, die den Energiefluß in diese ermöglicht. Das solche Kopplungen existieren müssten wird später in der Diskussion gezeigt werden. Eine andere mögliche Erklärung für die nahezu instantan stark Stokes-verschobene Emission basiert auf Berechnungen durch Nagaoka et al. (vgl. Kap. 2.2.3). Hiernach findet nach der Anregung von 1.8-DHAQ eine Delokalisierung der beiden ungepaarten Elektronen des angeregten $\pi\pi^*$ -Zustands statt. Diese bedingt, dass das Molekül eine stark veränderte Potentiallandschaft vorfindet, innerhalb derer es beginnt sich zu entwickeln. Die Anregungsenergie würde auf diese Weise auf verschiedene Schwingungsfreiheitsgrade verteilt werden, bezüglich derer sich das elektronisch umstrukturierte Molekül unter Begünstigung der Relaxation der $\nu(\text{OH})$ -Mode entwickelt. Nach beiden Erklärungsmodellen kann die starke instantane Stokesverschiebung also der Relaxation der $\nu(\text{OH})$ -Schwingungsmode zugeordnet werden. Welche der Möglichkeiten hier wahrscheinlicher ist, wird deutlicher, wenn der Ursprung der Oszillationen im Pump-Probe-Signal besprochen wurde.

¹IVR = Intramolecular Vibrational Redistribution

5.3 Zuordnung der Zeitkonstanten

Es folgen einige prinzipielle Überlegungen zum möglichen Ursprung der verschiedenen Zeitkonstanten. Vor der Anregung befindet sich das Molekül im elektronischen Grundzustand der Normalform, mit einer thermischen Besetzung der Schwingungsmoden (d.h. $n_{\nu(OH)}=0$). Bei einer vibronischen Anregung des Moleküls mit einem großen Überschuss an Schwingungsenergie werden nur solche Schwingungsfreiheitsgrade des angeregten Zustandes erreicht die einen endlich großen FC-Überlapp mit dem elektronischen Grundzustand der Normalform aufweisen. Durch anharmonische Wechselwirkungen oder Fermi-Resonanzen sind jedoch weitere Schwingungsfreiheitsgrade an die direkt durch Anregung besetzten Zustände gekoppelt. Zu einer zeitlichen Entwicklung des FC-Überlapp kann daher nicht nur die strukturelle Umwandlung des Moleküls infolge des Transfers eines Protons führen, sondern auch die intramolekulare Umverteilung der kurz nach der Anregung in wenigen Freiheitsgraden lokalisierten Vibrationsenergie auf diese zusätzlichen Schwingungsfreiheitsgrade (IVR). Diese Umverteilung führt zu einer statistischen Besetzung aller zugänglichen, angeregten Zustände gemäß einer Boltzmannverteilung. Eine weitere Ursache für eine zeitliche Entwicklung des FC-Überlapp ist die abnehmende Population in höheren vibronisch angeregten Zuständen infolge der Energierelaxation der Probenmoleküle hauptsächlich durch Stöße mit dem Lösungsmittel (VER)² zugunsten energetisch tiefer liegender Vibrationszustände (vibrational cooling). Wichtig ist, dass hierbei nicht nur der eindimensionale FC-Überlapp entlang der $r(OH)$ -Schwingungsordinate betrachtet werden muss, sondern auch der FC-Überlapp zwischen dem angeregten Zustand und dem Grundzustand entlang anderer Schwingungsordinaten, die infolge von IVR besetzt wurden. Es wird somit deutlich, dass das eindimensionale Bild des Protontransfers entlang der $r(OH)$ -Koordinate des LS-Potentials nicht ausreicht für eine angemessene Beschreibung der realen Vorgänge.

In Lösungen wurden für große Moleküle (mehr als 20 Atome) im ersten angeregten Singulettzustand Zeitkonstanten unter hundert fs für IVR-Prozesse zwischen resonanten Schwingungszuständen und von mehreren hundert fs zwischen nicht resonanten gefunden. Die Zeitskalen für VER liegen dagegen bei (1-50) ps [61]. Da die kürzesten im Experiment auflösbaren Zeitkonstanten $\tau_{\downarrow kurz}$ und $\tau_{\uparrow kurz}$ von $\simeq(100-450)$ fs im Rahmen der Fehlertoleranzen der experimentellen Daten relativ konstant sind³, liegt es nahe diese mit einer Änderung des FC-Überlapps infolge von IVR-Prozess zwischen wenigen mit der $\nu(OH)$ -Mode gekoppelten Schwingungsfreiheitsgraden in Verbindung zu bringen, die zu einer abnehmenden Besetzung im S_1 -Zustand führt zugunsten des S'_1 Zustand führt (vgl. Abb. 5.1). Die mittleren Zeitkonstanten $\tau_{\downarrow mittel}$ und $\tau_{\uparrow mittel}$ von $\simeq(1-25)$ ps die eine stärker-

²VER = Vibrational Energy Relaxation

³Hiervon ausgenommen ist der Übergangsbereich.

re Abhängigkeit von der Wellenlänge aufweisen, sind dagegen hauptsächlich als Folge von VER zu betrachten.

5.4 Lösungsmittelabhängigkeit

Welche Informationen sind in der Lösungsmittelabhängigkeit der Signale enthalten? Es liegt nahe, hierüber Aussagen zu gewinnen, ob es sich bei dem übertragenen Teilchen um ein Proton oder ein H-Atom handelt. Im Falle eines Protontransfers würde ein polares Lösungsmittel das resultierende Zwitterion stabilisieren, und die langwellige Emission aus dem S'_1 -Zustand verstärkt sein. Man beobachtet jedoch, dass die stationäre Emission im kurzwelligen Bereich der Emissionswellenlängen in Propylencarbonat und Tetrachlorkohlenstoff sehr viel stärker ausgeprägt ist als in Benzylalkohol. Da Benzylalkohol ein kleineres elektrisches Dipolmoment als Propylencarbonat aufweist ($\mu_P = 4.9 \text{ D} > \mu_B = 1.7 \text{ D}^4$ [62]), aber ein größeres als der unpolare Tetrachlorkohlenstoff, kann dieser Effekt nicht mit der Polarität der Lösungsmittel zusammenhängen. Gleiches gilt für den beobachteten Einfluss der Lösungsmittel auf die Fluoreszenzdynamik von 1.8-DHAQ. Grundsätzlich ist dieser Einfluss, wie im Vorangegangenen beschrieben wurde, relativ klein. Die stark ausgeprägte Stokesverschiebung ist bei allen Lösungsmitteln innerhalb der ersten 150 fs weitgehend abgeschlossen. Allerdings zeigt die Entwicklung des Fluoreszenzspektrums von 1.8-DHAQ in Propylencarbonat und Tetrachlorkohlenstoff auch auf der Zeitskala weniger hundert fs noch deutliche Veränderungen. Im Bereich der kurzwelligen Emission ist die Fluoreszenzintensität noch sehr viel stärker als in den jeweiligen stationären Spektren, während das transiente Spektrum in Benzylalkohol bereits eine sehr große Ähnlichkeit mit dem stationären Fall aufweist. Die Umstrukturierung des Molekülgerüsts vollzieht sich demnach in Benzylalkohol schneller als in den anderen beiden Lösungsmitteln. Auch diese Beobachtung kann also nicht mit der Polarität der Lösungsmittel zusammenhängen. Möglich wäre es, dass Benzylalkohol durch die Ausbildung intermolekularer Wasserstoffbrücken mit 1.8-DHAQ, die Potentiallandschaft von Schwingungsmoden, die in den Protontransfer involviert sind beeinflusst. Insgesamt kann aus den beobachteten Lösungsmittelabhängigkeiten also geschlossen werden, dass es sich bei dem aus der Umstrukturierung des angeregten 1.8-DHAQ resultierenden Tautomer mit Bestimmtheit nicht um ein Zwitterion handelt. Nichtsdestotrotz wird sich auch beim Übergang in einen solchen ungeladenen, tautomeren Zustand das Dipolmoment der Probe leicht ändern und zur Stabilisierung des neuen Zustands werden sich die Dipolmomente der umliegenden Lösungsmittelmoleküle entsprechend umorientieren, um die Dipol-Dipol-Wechselwirkung zu minimieren. Unterschiedliche Zeitkonstanten für die Polarisationsrelaxation von Benzylalkohol und Propylencarbonat könnten eine Erklärung

⁴D=debye units, 1D=3.33564·10⁻³⁰ C m

dafür liefern, dass zur Anpassung der Fluoreszenzkurven im LEW-Bereich in Benzylalkohol vier statt wie in Propylencarbonat drei gefaltete Exponentialkurven nötig sind.

5.5 Einfluss der Deuterierung

Nun zu den Folgerungen, die sich aus dem Einfluss der Deuterierung ergeben. Da sich die Deuterierung der Hydroxylgruppen von 1.8-DHAQ merklich auf die stationären spektroskopischen Eigenschaften auswirkt, muss sich der FC-Überlapp zwischen dem angeregten Zustand von 1.8-DHAQ und dem Grundzustand infolgedessen verändert haben. Eine Deuterierung sollte sich auf alle Schwingungszustände auswirken, die eine Bewegung des Protons beinhalten, also neben der $\nu(\text{OH})$ -Mode z.B. auch auf die $\delta(\text{C-O})$ -Biegemode des quasiaromatischen Ringes und weitere niederfrequente Gerüstmoden, die eine Bewegung der OH-Gruppen beinhalten. Nach Smulevich et al. lässt sich der Einfluss der Deuterierung auf die stationären Spektren jedoch schon gut im LS-Potentialbild entlang der $r(\text{OH})$ -Koordinate durch eine energetische Absenkung der $\nu(\text{OH})$ -Schwingungszustände beschreiben. Die Tatsache, dass andere Moden für die Übergänge aus dem thermischen Gleichgewicht weniger entscheidend sind, sagt jedoch nichts darüber aus ob und inwieweit diese Moden am Erreichen des thermischen Gleichgewichts und an der Umstrukturierung des Moleküls beteiligt sind und durch welche Prozesse die Form des Potentials im elektronisch angeregten Zustand zustandekommt. Aus den stationären Spektren lässt sich daher auch nicht schließen, ob sich ausschließlich das Proton selbst bewegt oder sich eher die Potentiallandschaft um das Proton herum verändert. Hierzu musste die zeitliche Änderung der spektroskopischen Eigenschaften von 1.8-DHAQ untersucht werden. Es zeigte sich, dass die Deuterierung keinen deutlich erkennbaren Einfluß auf die Fluoreszenzdynamik nach 150 fs besitzt. Dies bedeutet, dass der Transfer des Protons bereits innerhalb der ersten 150 fs abgeschlossen, oder aber dass der als solcher bezeichnete Prozess, wie durch Nagaoka et al. vorhergesagt (vgl. Kap. 2.2.3), keine große Verschiebung des Protons beinhaltet, sondern vielmehr eine Deformation des quasiaromatischen Ringes, die andere Freiheitsgrade des Moleküls umfasst als die $\nu(\text{OH})$ -Schwingungskordinate. Eine Entscheidung, welche Erklärung hier zutrifft, kann aufgrund der limitierten Zeitauflösung des Experiments leider nicht getroffen werden.

5.6 Intensitätsmodulationen im Pump-Probe-Signal

Nun zum möglichen Ursprung der im Pump-Probe-Experiment beobachteten Signalmodulation. Solche Signalmodulationen können beobachtet werden, wenn keine stationären Eigenzustände des Systems präpariert werden, sondern mit kurzen Laserpulsen ausreichender spektraler Breite mehrere Niveaus einer Schwingungsmode phasenkohärent angeregt werden und so Schwingungs-Wellenpakete im angeregten Zustand oder im Grundzustand (durch Raman-artige Prozesse) erzeugt werden. Da es sich bei den lokalisierten Wellenpaketen nicht mehr um Eigenzustände des System handelt, entwickeln sie sich abhängig von der Form des Potentials gemäß der zeitabhängigen Schrödingergleichung, und oszillieren innerhalb der Grenzen des Potentials hin und her. Sind die jeweiligen Moden direkt am Pump-Probe-Übergang beteiligt führt dies zu einer Intensitätsmodulation im Pump-Probe-Signal. Bei Wellenpaketen im angeregten Zustand trägt überdies auch noch die periodische Änderung des FC-Überlapp zwischen dem angeregten Zustand und höher angeregten Zuständen mit zur Signalmodulation bei [63].

Es stellt sich nun die Frage, welche Moden von 1.8-DHAQ für die Signalmodulation verantwortlich sind und ob ein Zusammenhang dieser Moden zum Protontransfer besteht. Zur Beschreibung der spektroskopischen Eigenschaften von 1.8-DHAQ hatten Smulevich et al. ein LS-Potential entlang der $r(\text{OH})$ -Koordinate vorgeschlagen. Die $\nu(\text{OH})$ -Schwingungsmode mit einer Frequenz von $\simeq 1300 \text{ cm}^{-1}$ im angeregten Zustand, kann jedoch nicht für die Wellenpakete verantwortlich sein, da die spektrale Breite des anregenden Laserpulses von $\sigma_{FWHM} = 400\text{-}500 \text{ cm}^{-1}$ kaum für eine kohärente Anregung zweier $\nu(\text{OH})$ -Schwingungszustände ausreicht. Überdies würden die Oszillationen in diesem Fall eine Frequenz von 1300 cm^{-1} besitzen, entsprechend der Energiedifferenz zweier aufeinanderfolgender $\nu(\text{OH})$ -Schwingungszustände. Es müssen also andere, niederfrequente Moden für die Schwingungs-Wellenpakete verantwortlich sein. Die stärkste in den Oszillationen des Pump-Probe-Signals beobachtete Frequenz bei $(207\text{-}215) \text{ cm}^{-1}$ entspricht erstaunlich gut einer von Smulevich et al. bei $(214 \pm 5) \text{ cm}^{-1}$ im Grundzustand von 1.8-DHAQ gefundenen Mode. Da bei Probenwellenlängen weit außerhalb des stationären Absorptionsspektrums beobachtet wurde, kann für die Oszillationen keine Wellenpaketdynamik im Grundzustand verantwortlich sein. Im angeregten Zustand hingegen sollte die entsprechende Mode nach Smulevich et al. eine Frequenz von 242 cm^{-1} besitzen. Eine Erklärung hierfür wäre, dass das Potential stark anharmonisch ist, und die Energiedifferenz ΔE zwischen benachbarten Niveaus mit zunehmender Schwingungsquantenzahl kleiner wird.

Diese bei $(214 \pm 5) \text{ cm}^{-1}$ im Grundzustand von 1.8-DHAQ gefundene Mode wur-

de von Smulevich et al. in früheren Veröffentlichungen einer Biegeschwingung in der Ebene des Molekülgerüsts im elektronischen Grundzustand zugeordnet, die große Bewegungen der beiden O-H-Gruppen beinhaltet. In der letzten Veröffentlichung wurde hingegen für dieselbe Bande die $\delta(C - O)$ -Biegeschwingung verantwortlich gemacht. Beiden Zuordnungen ist also gemeinsam, dass durch ein Schwingungswellenpaket dieser Mode der Abstand der Sauerstoffatome im durch Wasserstoffbrücken gebundenen C-O-H \cdots O=C-Ring moduliert wird.

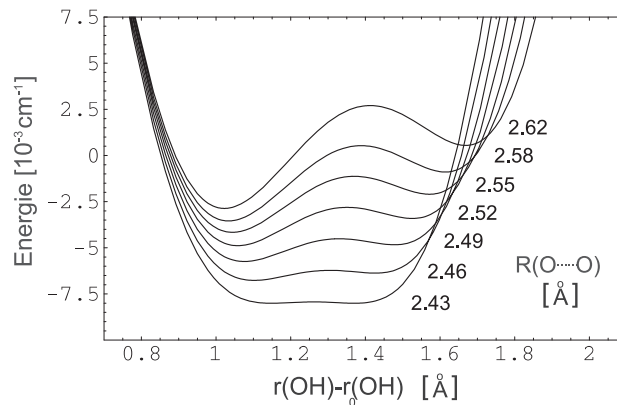


Abbildung 5.2: Abhängigkeit des LS-Potentials vom $R(O\cdots O)$ -Abstand. Mit Verringerung des $R(O\cdots O)$ -Abstands verschwindet die Barriere (vgl. Anhang B).

Im folgenden soll erörtert werden, auf welche Weise die mutmaßliche $\delta(C - O)$ -Mode zu den beobachteten Signalmodulationen führen kann. In den Interpretationsansätzen von Smulevich et al. wurde der Protontransfer als ein eindimensionales Problem behandelt, in dem der Verlauf des Potentials entlang der $r(\text{OH})$ -Koordinate betrachtet wurde, und ein fester $R(O\cdots O)$ -Abstand der Sauerstoffatome im wasserstoffbrückengebundenen $\text{C}_{1/8}\text{-O-H}\cdots\text{O}=\text{C}_9$ Ring im angeregten Zustand angenommen wurde. Da die Höhe und Breite der Potentialbarriere im LS-Potential entscheidend vom $R(O\cdots O)$ -Abstand abhängt (vgl. Anhang B), denn von diesem hängt die Stärke der Wasserstoffbrückenbindung ab, wird eine kohärente Anregung von Schwingungsfreiheitsgraden, die den $R(O\cdots O)$ -Abstand modulieren, zu einer Modulation des Potentialverlaufs entlang der $r(\text{OH})$ -Koordinate führen (vgl. Abb. 5.2). Diese wird eine periodischen Änderung der Frequenz der $\nu(\text{OH})$ -Schwingungsmode bewirken, was wiederum eine periodischen Änderung der Übergangsfrequenz in den Grundzustand (bzw. höhere elektronische Zustände) zur Folge hätte. Letztlich wird genau diese Änderung der Übergangsfrequenz als Intensitätsmodulation im Pump-Probe-Signal registriert, da bei einer festen Wellenlänge beobachtet wird. Solche Intensitätsmodulationen im Pump-Probe-Signal aufgrund einer starken anharmonischen Kopplung zwischen der hochfrequenten $\nu(\text{OH})$ -Schwingungsmode und anderen niederfrequenten Moden, die den Abstand der Wasserstoffbrückenbindung modulieren, wurden bereits

bei anderer Molekülen mit intramolekularen Wasserstoffbrückenbindungen gefunden [64–66]. Es existieren Modelle für den ESIPT, nach denen die Entwicklung eines angeregten Wellenpakets entlang der Auslenkungsordinate einer niederfrequenten Mode zu einer Änderung der Potentialfläche entlang der gekoppelten Schwingungsordinate höherer Frequenz führt und hierdurch erst ein barriereloser Kanal für den Protontransfer geöffnet wird [11, 26, 67, 68]. Die maximale, für den Protontransfer benötigte Zeit entspricht dann der halben Schwingungsdauer der niederfrequenten Mode zuzüglich der Zeit, die das Wellenpaket benötigt, um sich entlang des barrierelosen Kanals zum Potentialminimum des Tautomers zu bewegen.

Wendet man dieses Modell auf die Prozesse in 1.8-DHAQ an, so folgt dass erst die Verringerung des R(O···O)-Abstandes durch entsprechend angeregte Moden die Barriere zwischen S_1 und S'_1 für die untersten vibronischen Zustände zum Verschwinden bringen würde. Nach Smulevich und Gillespie sollte eine solche Barriere, sofern sie bestünde, sehr klein sein ($<475\text{ cm}^{-1}$) und die den R(O···O)-Abstand modulierende 214 cm^{-1} -Mode würde eine solche Barriere quasi schon nach 80 fs das erste mal zum verschwinden bringen, d.h. die Wellenfunktion hätte sich innerhalb etwa $(80+13)$ fs delokalisiert. Da jedoch in diesem Experiment mit einem hohen Überschuss an Schwingungsenergie angeregt wurde (s.o.), sollte sich der präparierte Zustand bereits vor der Modulation des R(O···O)-Abstandes oberhalb der Barriere befinden, und der Protontransfer eher einer barrierelosen Relaxation entsprechen. An dieser Stelle wird deutlich, dass es sehr interessant wäre, die Experimente nochmals mit niedrigeren Anregungsenergien zu wiederholen.

Doch nun zur Frage nach dem Auslöser der niederfrequenten Wellenpakete, die im Vorherigen als Verursacher der beobachteten Signalmodulationen angeführt wurden. Eine niederfrequente Mode von $(214\pm 5)\text{ cm}^{-1}$ könnte innerhalb der spektralen Breite des anregenden Laserpulses von $400\text{--}500\text{ cm}^{-1}$ (FWHM) direkt angeregt werden, sofern sie einen endlichen FC-Überlapp mit dem elektronisch Grundzustand aufweist. Allerdings wurde in den stationären Anregungsspektren von Smulevich et al. und Gillespie et al. kein Hinweis auf ihre Existenz gefunden, was auf einen verschwindend kleinen FC-Überlapp mit dem Grundzustand schließen läßt. Die Anregung niederfrequenten Moden durch sehr schnelle IVR-Prozessen infolge der starken anharmonischen Kopplung mit der direkt angeregten $\nu(\text{OH})$ -Schwingungsmode scheint aber auch fragwürdig, da eine solche Anregung eher inkohärent erfolgen sollte. Es wurde auch vorgeschlagen, dass niederfrequente Gerüstmoden das Resultat des Protontransfers sind, da im Verlauf der strukturellen Umorganisation des Moleküls eine Verschiebung des Potentialminimums bestimmter niederfrequenter Gerüstmoden eintritt und das Molekül daher beginnt um die neuen Minima zu oszillieren [19, 26]. Eine Verschiebung des Potentialminimums bestimmter niederfrequenter Gerüstmoden könnte aber auch schon durch

die instantan nach der Anregung stattfindende Delokalisierung der $\pi\pi^*$ Elektronen wie sie von Nagashima et al. vorhergesagt wurde ausgelöst werden.

Eine Möglichkeit dem Auslöser der Oszillation auf die Spur zu kommen, könnte darin bestehen die Phase der Oszillation zu bestimmen, denn zum Zeitpunkt der Präparation des Wellenpaketes sollte sich die Schwingung an einem Umkehrpunkt befinden. Leider kann aus den in Kapitel 4.1.3 geschilderten Gründen die Phase der Oszillation in dem hier durchgeführten Pump-Probe-Experiment nicht genau bestimmt werden, daher liegen beide Varianten, die der niederfrequenten Schwingung als Wegbereiter des Protontransfers und die der niederfrequenten Schwingung als Konsequenz des Protontransfers im Rahmen des Möglichen.

Aus der vorangegangenen Diskussion ergibt sich, dass der Begriff des Protontransfers einer genaueren Definition der mit ihm einhergehenden Umstrukturierungen bedarf. In der klassischen Beschreibung bewegt sich ein Proton oder ein neutrales H-Atom entlang der Wasserstoffbrücken-gebundenen O-H \cdots O als Reaktionskoordinate. Nach dem Transfer sind die Rollen der vorherigen kovalenten Bindung und Wasserstoffbrückenbindung vertauscht. Hierbei stellt sich natürlich die Frage, ob die Elektronenverteilung der Protonbewegung adiabatisch folgt, oder ob infolge der Anregung eine Umstrukturierung der Elektronendichteverteilung eintritt, die die Verschiebung der Protonposition erst nach sich zieht. Nach neueren Modellen sind auch Kernbewegungen des gesamten Molekülgerüsts in die Umstrukturierung involviert und es findet eine globale Umverteilung der Elektronendichten im gesamten Molekül mit nachfolgender Relaxation entlang verschiedener gekoppelter Schwingungskordinaten statt. Wenn man von einer für den "Protontransfer" notwendigen Zeit sprechen will, muss man sich zuvor erst darauf einigen, welche Vorgänge man diesem zuordnet und wann man ihn als abgeschlossen betrachtet. Diesen Zeitpunkt kann man entweder als das Ende der Verschiebung der Elektronendichte definieren oder durch das Erreichen des Potentialminimums entlang der $r(\text{OH})$ -Koordinate, wobei sich letzteres aufgrund der $R(\text{O}\cdots\text{O})$ -Modulation noch bis zum Abklingen der verantwortlichen Moden ändert. In einer weitergehenden Definition würde man das Erreichen des globalen Minimums entlang der multidimensionalen Potentiallandschaft annehmen. Letztlich gehen die Verschiebung des Protons und die Schwingungsrelaxation des Tautomers entlang verschiedener Schwingungskordinaten nahtlos ineinander über.

Kapitel 6

Zusammenfassung und Ausblick

In der vorliegenden Arbeit wurde das strahlungslose Relaxationsverhalten in Zusammenhang mit dem intramolekularen Protontransfer im ersten elektronisch angeregten Zustand von 1.8-Dihydroxy-9.10-Anthrachinon untersucht. Hierzu wurde das zeitabhängige Transmissionsverhalten von 1.8-DHAQ in Benzylalkohol (Pump-Probe-Messungen) sowie die zeitaufgelöste Fluoreszenzdynamik in den drei verschiedenen Lösungsmitteln Benzylalkohol, Propylencarbonat und Tetrachlorkohlenstoff (Fluoreszenz-Aufkonvertierungs-Messungen) analysiert. Überdies wurde der Einfluss der Deuterierung der Hydroxylgruppen von 1.8-DHAQ in Tetrachlorkohlenstoff betrachtet.

Aus den experimentellen Beobachtungen ergibt sich das folgende Bild für den Protontransfer im angeregten Zustand von 1.8-DHAQ. Bereits innerhalb der ersten 150 fs nach der Anregung finden wesentliche Umstrukturierungen des 1.8-DHAQ-Moleküls statt, die eine Delokalisierung der Aufenthaltswahrscheinlichkeit des Protons zwischen den beiden Sauerstoffatomen des quasiaromatischen Ringes zur Folge haben. Ursache hierfür ist höchstwahrscheinlich eine in theoretischen Modellen postulierte Delokalisierung der $\pi\pi^*$ -Elektronen. Letztere liefert auch eine zufriedenstellende Erklärung für die Beobachtung von Wellenpaketen in nicht Franck-Condon-aktiven, niederfrequenten Schwingungsmoden. Auf einer Zeitskala von 200-400 fs nach der Anregung findet durch nichtresonante IVR verursacht eine weitere Verschiebung des Protons in Richtung des ehemaligen Carbonyl-Sauerstoffatoms statt, an der mehrere niederfrequente Schwingungsmoden des Moleküls beteiligt sind. Die Frage, ob am Protontransfer hauptsächlich Schwingungsmoden des wasserstoffbrückegebundenen, quasiaromatischen Ringes beteiligt sind oder des gesamten Molekülgerüsts, kann hier, da die theoretische Zuordnung der beobachteten Schwingungsmoden nicht eindeutig ist, leider nicht beantwortet werden. Sicher ist aber, dass an der Umstrukturierung des Moleküls und dem Erreichen des Tautomer-Minimums neben der $\nu(\text{OH})$ -Mode auch weitere Schwingungsmoden von 1.8-DHAQ beteiligt sind und sich das Molekül entlang einer multidimensionalen Potentialfläche auf das Tautomer-Minimum im

angeregten Zustand zubewegt. Die Verteilung der Energie auf mehrere Freiheitsgrade des Moleküls ist auch der Grund dafür, weshalb ein Rücktransfer des Protons sehr unwahrscheinlich wird und innerhalb der Lebensdauer des angeregten Zustands nicht beobachtet werden kann. Die Lösungsmittelabhängigkeit der Dynamik legt nahe, dass es sich bei dem aus der Umstrukturierung des angeregten 1.8-DHAQ resultierenden Tautomer mit Bestimmtheit nicht um ein Zwitterion handelt. Dies ist konsistent mit der Annahme eines zwischen beiden Sauerstoffatomen des quasiaromatischen Ringes delokalisierten Protons und zweier über das gesamte aromatische Ringsystem delokalisierten $\pi\pi^*$ -Elektronen. Die hier gefundenen geringen Deuterierungseffekte unterstützen ebenfalls diese Interpretation.

Zusammenfassend ist zu sagen, dass sich der Protontransfer im angeregten Zustand von 1.8-DHAQ weder, wie aus den stationären Messungen gefolgert wurde, durch eine separate Verschiebung des Protons innerhalb des quasiaromatischen Ringes in seiner Gesamtheit beschreiben lässt, noch, wie in der Theorie vermutet wurde, durch eine reine Deformation des Molekülgerüsts. Vielmehr umfasst die Umstrukturierung im angeregten Zustand mehrere Schwingungsfreiheitsgrade des Moleküls, die $\nu(\text{OH})$ -Mode ebenso wie andere niederfrequente Schwingungsmoden, und kann nur auf der Grundlage einer multidimensionalen Potentialfläche vollständig erklärt werden.

Abschließend lässt sich Folgendes anmerken: Da in den durchgeführten Experimenten mit einem hohen Überschuss an Schwingungsenergie angeregt wurde, tritt der als Protontransfer bezeichnete Prozess hier als barrierelose Relaxation in Erscheinung. Es kann jedoch keine Aussage darüber gemacht werden, ob sich unterhalb einer gewissen Schwellenenergie nicht doch noch eine kleine Barriere zeigt. Es wäre daher sehr aufschlussreich weitere zeitaufgelöste Messungen bei kleineren Anregungsenergien durchzuführen. In diesem Zusammenhang könnte auch festgestellt werden, ob die beobachteten Oszillationen erst oberhalb einer bestimmten Anregungsenergie einsetzen, da hieraus weitere Rückschlüsse über ihren Ursprung gezogen werden könnten. Voraussetzung für ein tieferes Verständnis des hier untersuchten Protontransferprozesses wäre jedoch eine Annäherung an das Molekül auf theoretischer Ebene. Ab initio Rechnungen für den angeregten Zustand des Moleküls könnten hierzu einen wesentlichen Beitrag leisten.

Anhang A

Tabellen

λ_F [nm]	σ_{FWHM} [ps]	$\tau_{\uparrow lang}$ [ps]	$\tau_{\uparrow mittel}$ [ps]	$\tau_{\uparrow kurz}$ [ps]	$\tau_{\uparrow mittel}$ [ps]	$\tau_{\uparrow kurz}$ [ps]	$A_{\uparrow lang}$ [w.E.]	$A_{\uparrow mittel}$ [w.E.]	$A_{\uparrow kurz}$ [w.E.]	$A_{\uparrow mittel}$ [w.E.]	$A_{\uparrow kurz}$ [w.E.]
483	0.159	157	6.0	0.325	-	-	100	70.7	153.5	-	-
489	0.159	227	6.9	0.312	-	-	100	47.7	91.9	-	-
500	0.162	219	11.4	0.382	-	-	100	29.0	50.3	-	-
509	0.147	330	16.8	0.509	-	-	100	18.2	27.4	-	-
518	0.152	259	24.2	0.473	-	-	100	13.4	20.9	-	-
544	0.125	309	-	0.268	-	-	100	-	19.3	-	-
570	0.164	279	15.4	-	15.4	5.581	100	17.1	-	4.8	11.0
580	0.116	362	20.6	-	5.7	0.102	100	11.4	-	7.5	61.9
593	0.097	247	24.6	-	3.9	0.250	100	11.2	-	9.6	14.4
622	0.117	193	35.0	-	1.3	0.144	100	11.1	-	7.7	101.4
644	0.100	201	9.7	-	1.9	0.158	100	5.8	-	6.3	99.5
658	0.110	179	5.0	-	0.9	0.159	100	5.7	-	9.1	96.7

Tabelle A.1: Abklingzeiten ($\tau_{\uparrow 1}$, $\tau_{\uparrow 2}$, $\tau_{\uparrow 3}$) und Anstiegszeiten ($\tau_{\uparrow 1}$, $\tau_{\uparrow 2}$) der Fluoreszenzkurven von 1.8-DHAQ in Benzylalkohol, sowie die zugehörigen Amplituden A der Fits, gemessen bei der Fluoreszenzwellenlänge λ_F . Zur besseren Vergleichbarkeit wurden die Amplituden für diese Tabelle auf die Amplitude der langleyigsten Komponente normiert. σ_{FWHM} entspricht der vollen Halbwertsbreite der Gerätefunktion.

λ_F [nm]	σ_{FWHM} [ps]	$\tau_{\downarrow lang}$ [ps]	$\tau_{\downarrow mittel}$ [ps]	$\tau_{\downarrow 3kurz}$ [ps]	$\tau_{\uparrow mittel}$ [ps]	$\tau_{\uparrow kurz}$ [ps]	$A_{\downarrow lang}$ [w.E.]	$A_{\downarrow mittel}$ [w.E.]	$A_{\downarrow 3kurz}$ [w.E.]	$A_{\uparrow mittel}$ [w.E.]	$A_{\uparrow kurz}$ [w.E.]
480	0.135	350	5,0	0.312	-	-	100	34.1	92.0	-	-
490	0.124	373	2,6	0.200	-	-	100	16.5	67.7	-	-
500	0.112	373	1,5	0.205	-	-	100	7.5	42.1	-	-
520	0.120	309	-	0.256	15.9	-	100	-	20.8	3.3	-
540	0.120	291	-	0.287	8.1	-	100	-	15.8	3.7	-
560	0.149	269	-	-	8.9	0.016	100	-	-	10.3	33.8
580	0.138	276	-	-	8.3	0.275	100	-	-	9.4	12.5
590	0.104	282	-	-	6.0	0.181	100	-	-	8.4	27.5
600	0.108	266	-	-	6.2	0.255	100	-	-	8.6	22.7
620	0.116	269	-	-	3.9	0.183	100	-	-	4.5	42.5

Tabelle A.2: Abklingzeiten ($\tau_{\downarrow 1}$, $\tau_{\downarrow 2}$, $\tau_{\downarrow 3}$) und Anstiegszeiten ($\tau_{\uparrow 1}$, $\tau_{\uparrow 2}$) der Fluoreszenzkurven von 1.8-DHAQ in Propylencarbonat, sowie die zugehörigen Amplituden A der Fits, gemessen bei der Fluoreszenzwellenlänge λ_F . Zur besseren Vergleichbarkeit wurden die Amplituden für diese Tabelle auf die Amplitude der langlebigsten Komponente normiert. σ_{FWHM} entspricht der vollen Halbwertsbreite der Gerätefunktion.

λ_F [nm]	σ_{FWHM} [ps]	τ_{lang} [ps]	τ_{mittel} [ps]	τ_{kurz} [ps]	τ_{mittel}^* [ps]	τ_{kurz}^* [ps]	$A_{\downarrow lang}$ [w.E.]	$A_{\downarrow mittel}$ [w.E.]	$A_{\downarrow 3kurz}$ [w.E.]	$A_{\uparrow mittel}$ [w.E.]	$A_{\uparrow kurz}$ [w.E.]
"normal"											
480	0.116	196	6.2	0.248	-	-	100	37.0	133.0	-	-
490	0.097	165	1.6	0.118	-	-	100	15.8	79.4	-	-
500,0	0.109	210	8.2	0.218	-	-	100	14.6	44.2	-	-
520	0.089	173	3.6	0.234	-	-	100	2.6	25.8	-	-
540	0.090	173	7.2	0.231	-	-	100	4.3	28.3	-	-
560	0.090	140	-	0.633	16.1	-	100	-	2.3	15.1	-
585	0.089	177	-	-	19.7	0.135	100	-	-	14.4	10.9
605	0.096	181	-	-	12.7	0.248	100	-	-	16.8	11.8
630	0.074	197	-	-	8.7	0.178	100	-	-	4.4	21.3
deutert											
480	0.087	163	8.2	0.381	-	-	100	35.7	95.4	-	-
490	0.113	111	2.3	0.167	-	-	100	38.3	116.9	-	-
500	0.094	200	7.8	0.255	-	-	100	24.1	74.3	-	-
520	0.109	172	1.2	0.077	-	-	100	22.1	95.6	-	-
540	0.087	222	0.6	-	-	-	100	21.5	-	-	-
560	0.085	230	-	0.350	-	-	100	-	16.0	-	-
585	0.070	224	-	-	12.9	0.078	100	-	-	12.7	37.0
605	0.084	257	-	-	-	0.112	100	-	-	-	28.1
630	0.096	238	-	-	19.3	0.476	100	-	-	9.0	7.9

Tabelle A.3: Abklingzeiten (τ_{11} , τ_{12} , τ_{13}) und Anstiegszeiten (τ_{11} , τ_{12}) der Fluoreszenzkurven von deutertem und "normalem" 1,8-DHAQ in Tetrachlorkohlenstoff, sowie die zugehörigen Amplituden A der Fits, gemessen bei der Fluoreszenzwellenlänge λ_F . Zur besseren Vergleichbarkeit wurden die Amplituden für diese Tabelle auf die Amplitude der langlebigensten Komponente normiert. σ_{FWHM} entspricht der vollen Halbwertsbreite der Gerätefunktion.

Anhang B

Lippincott-Schröder-Potential

Mitte der 60er Jahre schlugen *Lippincott* und *Schroeder* ein eindimensionales Modell zur Beschreibung von Wasserstoffbrückenbindungen vor, das sie auf lineare und gewinkelte Wasserstoffbrückenbindungssysteme der Art X-H...Y anwendeten [42, 43].

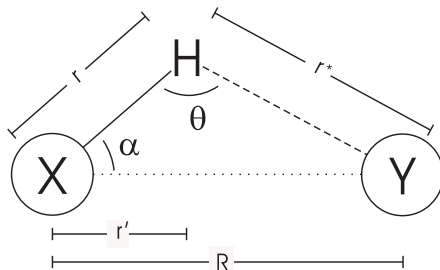


Abbildung B.1: Koordinaten des Wasserstoffbrückenbindungssystems X-H...Y.

Sie nahmen hierbei an, dass sich die Änderung der potentielle Energie infolge einer Dehnung der Bindung, sowohl für die kovalente Bindung zwischen X und H, als auch für die schwächere Wasserstoffbrückenbindung zwischen H und Y, durch ein Potential der Form

$$V(r') = D[1 - \exp(-n\Delta r^2/2r')] \quad (\text{B.1})$$

beschreiben lässt. D entspricht hierbei der Dissoziationsenergie der Bindung, $\Delta r = r' - r_0$ der Auslenkung relativ zum Gleichgewichtsabstand r_0 der gebundenen Atome, und $n=k_0r_0/D$ enthält die Kraftkonstante k_0 der freien Schwingung entlang der Bindung. Die Van-der-Waals-Abstoßung zwischen den Atomen X und Y beschrieben *Lippincott* und *Schroeder* durch ein exponentielles Potential der Form $V_{XY,rep}(R) \sim \exp(-b/R)$, mit b als repulsiven Parameter zwischen X und Y, und dem Abstand R der Atome X und Y. Ein attraktives elektrostatisches

Potential zwischen X und Y in der resonanten Form $O^- \cdots H-O^+$ berücksichtigen sie durch einen Term $V_{XY,attr}(R) \sim (1/R)$. Die Gesamtenergie $V_{XHY}(r', R)$ des dreiatomigen Systems entlang r' (H-Auslenkung in Richtung von Y) ergibt sich dann als

$$V_{X-H \cdots Y}(r', R) = V_{XH}(r') + V_{HY}(r', R) + V_{XY,rep}(r', R) + V_{XY,attr}(r', R) \quad (B.2)$$

Der Potentialverlauf entlang r' ist der eines Doppelminimumpotentials. Die beiden Minima entsprechen den beiden resonanten Formen $O-H \cdots O$ und $O^- \cdots H-O^+$. In gewinkelten Systemen, wie dem in Abbildung B.1 dargestellten, schreibt sich der Beitrag des freien X-H-Potential als

$$V_{XH}(r') = D[1 - \exp(-n(r' - r_0 \cos \alpha)^2 / 2r' \cos \alpha)] \quad (B.3)$$

und der Beitrag des $H \cdots Y$ -Potential als

$$V_{HY}(r', R) = D^*[1 - \exp(-n^*(R - r' - r_0^* \cos(\alpha + \theta))^2 / 2(R - r') \cos(\alpha + \theta))] \quad (B.4)$$

Hier entsprechen D^* , n^* , r_0^* den zu D , n , r_0 korrespondierenden Größen für die $H-O^+$ Bindung. Das Lippincott-Schröder-Potential (LS-Potential) diente Smulevich et al. als Grundlage zur Beschreibung der stationären Spektren von 1.8-DHAQ (vgl. Kap. 2.2.3).

Literaturverzeichnis

- [1] R.P. Bell. *The proton in chemistry*. Methuen & Co. Ltd.: London, 1959.
- [2] E.F. Caldin and V. Gold. *Protontransfer reactions*. Chapman & Hall: London, 1975.
- [3] R. Stewart. *The proton: applications to organic chemistry*. Academic Press: Orlando, 1985.
- [4] T. Bountis. *Proton-transfer in hydrogen-bonded systems*. NATO ASI Series (B291), Plenum Press: New York and London, 1991.
- [5] T.P. Smith, K.A. Zaklika, K. Thakur, G.C. Walker, K. Tominaga, and P.F. Barbara. Ultrafast studies on proton transfer in photostabilizers. *J.Photochem.Photobiol.A*, 65:165ff., 1992.
- [6] P. Mitchell. Coupling of phosphorylation to electron and hydrogen transfer by a chemiosmotic type of mechanism. *Nature: London*, 191:144–148, 1961.
- [7] A. Weller. Intramolekularer Protonenübergang im angeregten Zustand. *Zeitschrift für Elektrochemie*, 60:1144–1147, 1956.
- [8] P.F. Barbara, P.K. Walsh, and L.E. Brus. Picosecond kinetic and vibrationally resolved spectroscopic studies of intramolecular excited-state hydrogen atom transfer. *J.Phys.Chem.*, 93:29–34, 1989.
- [9] S.J. Formosinho and L.G. Arnaut. Excited-state proton transfer reactions II : intramolecular reactions. *J.Photochem.Photobiol.A*, 75:21–48, 1993.
- [10] D. LeGourrierc, S.M. Ormson, and R.G. Brown. Excited state intramolecular proton transfer part 2 : ESIPT to oxygen. *Prog.Reaktion Kinetics*, 19:211–275, 1994.
- [11] A. Douhal, F. Lahmani, and A.H. Zewail. Proton-transfer reaction dynamics. *Chem.Phys.*, 207:477–498, 1996.
- [12] H.H. Limbach and J. Manz. Hydrogen transfer: experiment and theory. *Ber.Bunsenges.Phys.Chem.*, 102:289–291, 1998.

- [13] T. Inabe, T. Sekikawa, and T. Kobayashi. Femtosecond fluorescence study of the substitution effect on the proton transfer in thermochromic salicylideneaniline crystals. *J.Phys.Chem.A*, 101:644–649, 1997.
- [14] S. Takeuchi and T. Tahara. Femtosecond ultraviolet-visible fluorescence study of excited-state proton-transfer reaction of 7-azaindole dimer. *J.Phys.Chem.A*, 102:7740–7753, 1998.
- [15] A.V. Smirnov, K. Das, D.S. English, Z. Wan, G.A. Kraus, and J.W. Petrich. Excited-state intramolecular H-atom transfer of Hypericin and Hypocrellin A investigated by fluorescence upconversion. *J.Phys.Chem.A*, 103:7949–7957, 1999.
- [16] T. Fiebig, M. Chachisvilis, M. Manger, and A.H. Zewail. Femtosecond dynamics of double proton transfer in a model DNA base pair: 7-azaindole dimers in the condensed phase. *J.Phys.Chem.*, 103:7419–7431, 1999.
- [17] A.L. Sobolewski and W. Domcke. Ab initio potential-energy functions for excited state intramolecular proton transfer: a comparative study of o-hydroxybenzaldehyde, salicylic acid and 7-hydroxy-1-indanone. *Phys.Chem.Chem.Phys.*, 13:3065–3072, 1999.
- [18] M. Pfeiffer, C. Chudoba, A. Lau, and T. Elsaesser. Coherent motion of low frequency vibrations in ultrafast excited state proton transfer. *Laser Chem.*, pages 101–103, 1999.
- [19] S. Lochbrunner, A.J. Wurzer, and E. Riedle. Ultrafast excited-state proton transfer and subsequent coherent skeletal motion of 2-(2'-hydroxyphenyl)benzothiazole. *J.Chem.Phys.*, 112:10699–10702, 2000.
- [20] D. Marks, H. Zhang, P. Borowicz, J. Waluk, and M. Glasbeek. (Sub)picosecond fluorescence upconversion studies of dipyrido[2,3-a:3',2'-i]carbazole and related compounds. *J.Phys.Chem.A*, 104:7167–7175, 2000.
- [21] F.V.R. Neuwahl, L. Bussotti, R. Righini, and G. Buntinx. Ultrafast proton transfer in the s_1 state of 1-chloroacetylaminoanthraquinone. *Phys.Chem.Chem.Phys.*, 3:1277–1283, 2001.
- [22] S. Lochbrunner, T. Schulz, M. Schmitt, J.P. Shaffer, M.Z. Zgierski, and A. Stolow. Dynamics of excited-state proton transfer systems via time-resolved photoelectron spectroscopy. *J.Chem.Phys.*, 114:2519–2522, 2001.
- [23] N.P. Ernsting, S.A. Kovalenko, T. Senyushkina, J. Saam, and V. Farztdinov. Wave-packet-assisted decomposition of femtosecond transient ultraviolet-visible absorption spectra: application to excited-state intramolecular proton transfer in solution. *J.Phys.Chem.A*, 105:3443–3453, 2001.

- [24] S. Ameer-Beg, S.M. Ormson, R.G. Brown, P. Matousek, M. Towrie, E.T.J. Nibbering, P. Foggi, and F.V.R. Neuwahl. Ultrafast measurements of excited state intramolecular proton transfer (ESIPT) in room temperature solutions of 3-hydroxyflavone and derivatives. *J.Phys.Chem.A*, 105:3709–3718, 2001.
- [25] P.T. Chou, Y.C. Chen, W.S. Yu, Y.H. Chou, C.Y. Wei, and Y.M. Cheng. Excited-state intramolecular proton transfer in 10-hydrobenzo[h]quinoline. *J.Phys.Chem.A*, 105:1731–1740, 2001.
- [26] S. Lochbrunner, K. Stock, V. de Waele, and E. Riedle. Ultrafast excited state proton transfer: reactive dynamics by multidimensional wavepacket motion. In A. Douhal and J. Santamaria, editors, *Femtochemistry and Femtobiology*, pages 202–212. World Scientific Publishing, 2002.
- [27] A.B. Myers. Molecular electronic spectral broadening in liquids and glasses. *Ann.Rev.Phys.Chem.*, 49:267–295, 1998.
- [28] A.H. Zewail. Laser femtochemistry. *Science, New Series*, 242:1645–1653, 1988.
- [29] A.H. Zewail. *Femtochemistry*, chapter Femtochemistry: atomic-scale dynamics of the chemical bond using ultrafast lasers (nobel lecture), pages 1–83. Wiley-VCH, 2001.
- [30] H. Mahr and M.D. Hirsch. An optical upconversion light gate with picosecond resolution. *Optics Commun.*, 13:96–99, 1975.
- [31] M.P. Marzocchi and G. Smulevich. Single crystal and polarized infrared spectra of two forms of 1,8-dihydroxyanthraquinone. Vibrational assignment and crystal structures. *Chem.Phys.*, 94:99–108, 1985.
- [32] G. Smulevich. Resonance raman and fluorescence spectra of 1,8-dihydroxyanthraquinone in n-alkanes at low temperature. Evidence for excited state proton transfer. *J.Chem.Phys.*, 82:14–21, 1985.
- [33] G. Smulevich and M.P. Marzocchi. Raman excitation profiles of 1,8-dihydroxyanthraquinones at 8k. *Chem.Phys.*, 105:159–171, 1986.
- [34] P. Foggi, A. Feis, M.P. Marzocchi, and G. Smulevich. Fluorescence excitation and emission spectra of 1,8-dihydroxyanthraquinone-d0 and -d2 in n-octane at 10 k. *J.Chem.Phys.*, 87:5664–5669, 1987.
- [35] M.P. Marzocchi, A.R. Mantini, M. Casu, and G. Smulevich. Intramolecular hydrogen bonding and excited state proton transfer in hydroxyanthraquinones as studied by electronic spectra, resonance raman scattering and transform analysis. *J.Chem.Phys.*, 108:534–549, 1998.

- [36] F. Madsen, I. Terpager, K. Olskaer, and J. Spanget-Larsen. Ultraviolet-visible and infrared linear dichroism spectroscopy of 1,8-dihydroxy-9,10-anthraquinone aligned in stretched polyethylene. *Chem.Phys.*, 165:351–360, 1992.
- [37] P.A.B. Marasinghe and G.D. Gillispie. Intramolecular hydrogen bonding. IX. Theoretical geometries of substituted anthraquinones relevant to proton transfer studies. *Chem.Phys.*, 136:249–257, 1989.
- [38] G.D. Gillispie, N. Balakrishnan, and M. Vangsnæs. Intramolecular hydrogen bonding. X. Comparison of free jet and shpol'skii matrix electronic spectra of 1,8-dihydroxyanthraquinone. *Chem.Phys.*, 136:259–269, 1989.
- [39] J.F. Johnson and A.C. Griffin, editors. *Liquid crystals and ordered fluids*, volume 4. Plenum Press: New York, 1985.
- [40] J.W. Lown, editor. *Anthracycline and anthracenedione-based anticancer agents*. Elsevier: Amsterdam, 1988.
- [41] M.L. Ferreiro and J. Rodriguez-Otero. Ab initio study of the intramolecular proton transfer in dihydroxyanthraquinones. *J.of Molec.Struct.*, 542:63–77, 2001.
- [42] E.R. Lippincott and R. Schroeder. One-dimensional model of the hydrogen bond. *J.Chem.Phys.*, 23:1099–1106, 1955.
- [43] E.R. Lippincott and R. Schroeder. Potential function model of hydrogen bonds. *J.Phys.Chem.*, 61:921–928, 1957.
- [44] T. Saitoh, K. Mori, and R. Itoh. Two dimensional vibrational analysis of the Lippincott-Schröder potential for OH-O, NH-O and NH-N hydrogen bonds and the deuterium isotope effect. *Chem. Phys.*, 60:161–180, 1981.
- [45] D.K. Palit, H. Pal, T. Mukherjee, and J.P. Mittal. Photodynamics of the s1 state of some hydroxy- and amino-substituted naphthoquinones and anthraquinones. *J.Chem.Soc.Faraday Trans.*, 86:3861–3869, 1990.
- [46] J. Jethwa, D. Ouw, K. Winkler, N. Hartmann, and P. Vöhringer. Ultrafast proton-transfer and coherent wavepacket motion of electronically excited 1,8-dihydroxyanthraquinone in liquid benzyl alcohol solution. *Zeitschrift für Phys. Chem.*, 214:1367–1381, 2000.
- [47] S.Y. Arzhantsev, S. Takeuchi, and T. Tahara. Ultrafast excited-state proton transfer dynamics of 1,8-dihydroxyanthraquinone (chrysazin) studied by femtosecond time resolved fluorescence spectroscopy. *Chem.Phys.Lett.*, 330:83–90, 2000.

- [48] S.I. Nagaoka and U. Nagashima. Effects of node of wave function upon excited-state intramolecular proton transfer of hydroxyanthraquinones and aminoanthraquinones. *Chem.Phys.*, 206:353–362, 1996.
- [49] M.A. Kahlow, W. Jarzeba, T.P. DuBruil, and P.F. Barbara. Ultrafast emission spectroscopy in the ultraviolet by time-gated upconversion. *Rev.Sci.Instrum.*, 59(7):1098–1109, 1988.
- [50] Michael Bass, editor. *Handbook of optics*. Mc Graw-Hill, Inc., 1995.
- [51] J. Shah. Ultrafast luminescence spectroscopy using sum frequency generation. *J.Quantum Electron.*, 24:276–288, 1988.
- [52] W. Kaiser. *Ultrashort Laser Pulses and Applications*, chapter 3.2.2. Springer Verlag, 1988.
- [53] F. Zernike and J.E. Midwinter. *Applied Nonlinear Optics*, chapter 6. Wiley & Sons, 1973.
- [54] K.D. Mielenz, E.D. Cehelnik, and R.L. McKenzie. Elimination of polarization bias in fluorescence intensity measurements. *J.Chem.Phys.*, 64:370–374, 1976.
- [55] ed. C. Rullière, editor. *Femtosecond laser pulses: principles and experiment*. Springer, 1998.
- [56] M.J. Feldstein, P. Vöhringer, and N.F. Scherer. Rapid-scan pump-probe spectroscopy with high time and wave-number resolution: optical-kerr-effect measurements of neat liquids. *J.Opt.Soc.Am.B*, 12:1500–1510, 1995.
- [57] K. Winkler, J. Lindner, H. Bürsing, and P. Vöhringer. Ultrafast raman-induced kerr-effect of water. single molecule versus collective motions. *Chem.Phys.*, 113:4674–4682, 2000.
- [58] S. Pommeret, R. Naskrecki, J.C. Mialocq, K. Ekvall, C. Dhollande, L.E. Berg, and P. van der Meulen. Cross phase modulation artifact in liquid phase transient absorption spectroscopy. *J.Appl.Phys.*, 87:2340–2352, 2000.
- [59] D.W. Tufts and R. Kumaresan. Singular value decomposition and improved frequency estimation using linear prediction. *IEEE Trans. Acoust.Speech Signal Process.*, 30:671–675, 1982.
- [60] H. Barkhuijsen, R. de Beer, W.M.M. Bovée, and D. van Ormondt. Retrieval of frequencies, amplitudes, damping factors and phases from time domain signals using a linear least-squares procedure. *J.Magn.Reson.*, 61:465–481, 1985.

- [61] T. Elsaesser and W. Kaiser. Vibrational and vibronic relaxation of large polyatomic molecules in liquids. *Annu.Rev.Phys.Chem.*, 42:83–107, 1991.
- [62] D.R. Lide, editor. *Handbook of chemistry and physics*. CRC Press, 2002.
- [63] W.T. Pollard, S.Y. Lee, and R.A. Mathies. Wave packet theory of dynamic absorption spectra and pump-probe experiments. *J.Chem.Phys.*, 92:4012–4029, 1990.
- [64] D. Madsen, J. Stenger, J. Dreyer, E.T.J. Nibbering, P. Hamm, and T. Elsaesser. Coherent vibrational ground-state dynamics of an intramolecular hydrogen bond. *Chem.Phys.Lett.*, 341:56–62, 2001.
- [65] J. Stenger, D. Madsen, J. Dreyer, E.T.H. Nibbering, P. Hamm, and T. Elsaesser. Ultrafast dynamics of hydrogen bonds in the liquid phase: vibrational quantum beats and dephasing. In A. Douhal and J. Santamaria, editors, *Femtochemistry and Femtobiology*, pages 168–185. World Scientific Publishing, 2002.
- [66] D. Madsen, J. Stenger, J. Dreyer, P. Hamm, E.T.J. Nibbering, and T. Elsaesser. Femtosecond mid-infrared pump-probe study of wave packet motion in a medium strong intramolecular hydrogen bond. *Bull.Chem.Soc.Jpn.*, 75:909–917, 2002.
- [67] C. Chudoba, E. Riedle, M. Pfeiffer, and T. Elsaesser. Vibrational coherence in ultrafast excited state proton transfer. *Chem.Phys.Lett.*, 263:622–628, 1996.
- [68] M. Pfeiffer, A. Lau, K. Lenz, and T. Elsaesser. Anharmonicity effects in the resonance raman spectra of heterocyclic aromatic molecules showing photoinduced intramolecular proton transfer. *Chem.Phys.Lett.*, 268:258–264, 1997.

Danksagung

Mein Dank gilt Herrn Prof. Dr. Jürgen Troe, da er mir durch die Übernahme des Referats diese Arbeit ermöglicht hat. Ebenso möchte ich Herrn Prof. Dr. M. Buback meinen Dank dafür aussprechen, dass er das Korreferat übernommen hat.

Für die Themenstellung, den Einblick in die faszinierende Forschungswelt des Max-Planck-Instituts und die lebendigen Diskussionen danke ich Herrn Priv.-Doz. Dr. Peter Vöhringer.

Herrn Dr. Jörg Lindner danke ich für die wertvollen Ratschläge eines erfahrenen Wissenschaftlers und das Korrekturlesen dieser Arbeit.

Ganz besonders möchte ich auch Herrn Jay Jethwa danken, für seine unverzichtbare Unterstützung in Sachen Elektronik und Lasersystem, dafür dass er immer wusste, welche hilfreichen Schätze in unseren Schränken und Speicherräumen auf ihren Einsatz warteten und in seiner freundlich, fröhlichen Gelassenheit sehr zu einem guten und entspannten Arbeitsklima beigetragen hat.

Mein besonderer Dank gilt auch Donald Ouw, der die Deuterierung des untersuchten Moleküls vorgenommen hat und mir sehr das Leben mit den "schrecklichen" Chemikalien erleichtert hat. Auch für seine guten Ideen und ihre Realisierung im Hinblick auf die kleinen nützlichen "Tools", die das Leben eines Experimentalisten soviel angenehmer machen.

Herrn Bernhard Reuse möchte ich danken, dass er mir durch die gute Einführung in die Recherche-Systeme der Otto-Hahn-Bibliothek zu Beginn meiner Arbeit eine große Quelle wissenschaftlicher Ideen aufgetan hat.

Weiterhin danke ich allen Mitarbeitern der Optik-Werkstatt unter der Leitung von Herrn Wolfgang Sauermann und der Feinmechanik unter der Leitung von Herrn Manfred Schmidt, deren schnelle und gute Arbeit sehr zum Gelingen der Experimente mit beigetragen hat.

Ganz besonders möchte ich auch Andreas Breidenassel danken, meinem lieben Gemahl, der mir immer seelischen Beistand gegeben hat, wenn die Dinge einmal nicht ganz so liefen wie sie sollten und besonders für das Marathon-Korrekturlesen am Ende dieser Arbeit.

Nicht zuletzt danke ich meiner lieben Mutter dafür, dass sie von Zeit zu Zeit bei mir vorbeigekommen ist, um mich von den kleinen Lasten des Alltags zu befreien und in jeglicher Hinsicht immer für mich da war.

Lebenslauf

Am 31.08.1973 wurde ich, Nicole Breidenassel, geb. Hartmann, als Tochter von Peter Hartmann und Gerlinde Hartmann, geb. Kotzian in Hildesheim geboren. Seit dem 29. Juni 2002 bin ich mit Andreas Breidenassel verheiratet. Nach dem Besuch der Grundschule Hohnsen in Hildesheim von 1980 bis 1984 wechselte ich auf das Gymnasium Marienschule in Hildesheim und erwarb dort im Mai 1993 das Zeugnis der allgemeinen Hochschulreife. Zum Wintersemester 1993 immatrikulierte ich mich an der Ruprecht-Karls-Universität in Heidelberg für den Diplomstudiengang Physik. Nach dem Vordiplom im Oktober 1995 besuchte ich im Rahmen eines DAAD-Stipendiums von August bis Dezember 1996 die University of Kentucky in den USA. Im Januar 1999 begann ich unter der offiziellen Betreuung durch Herrn Prof. Dr. Siegfried Hunklinger am Kirchhoff-Institut der Universität Heidelberg meine Diplomarbeit, die ich bei Leica Microsystems in Heidelberg durchgeführt habe. Die Thematik mit der ich mich beschäftigte, war die Entwicklung eines frequenzselektiven, akustooptischen Strahlteilers für den Einsatz in einem konfokalen Fluoreszenzmikroskop. Die Ergebnisse dieser Arbeit führten zur Anmeldung des Patentes "Optische Anordnung für ein Laser-Scanning Mikroskop" als Miterfinderin. Im März 2000 erwarb ich das Diplom der Physik der Universität Heidelberg. Seit April 2000 bin ich am Max-Planck-Institut für biophysikalische Chemie in der Arbeitsgruppe "Biomolekulare und chemische Dynamik" unter Leitung von Herrn Dr. Peter Vöhringer als Doktorandin angestellt. Die offizielle Betreuung der Promotion wurde von Herrn Prof. Dr. Jürgen Troe vom Institut für physikalische Chemie der Universität Göttingen übernommen. In dieser Zeit beschäftigte ich mich mit der Femtosekunden-Spektroskopie zur Protontransfer-Dynamik im elektronisch angeregten Zustand von 1.8-DHAQ. Die Ergebnisse dieser Untersuchungen sind in dieser Arbeit zusammengestellt.