Organische Elektronik Elektronische Prozesse in organischen Halbleitern

12. Diffusion und Zerfall angeregter Zustände

Albert-Ludwigs-Universität Freiburg

Dr. Till Biskup Institut für Physikalische Chemie Albert-Ludwigs-Universität Freiburg Sommersemester 2019







- A Der Energietransfer in kondensierter Phase besteht aus einer Abfolge inkohärenter Transferschritte.
- Q Die Exzitonendiffusion in amorphen Systemen gleicht einer Zufallsbewegung durch eine rauhe Energielandschaft.
- Exzitonen können durch Fluoreszenz und Phosphoreszenz sowie durch bimolekulare Prozesse zerfallen.
- Die Phosphoreszenzausbeute konjugierter Polymere ist in der Regel sehr gering.
- Exzitonen können wechselwirken. Je nach Spinmultiplizität führt das zu unterschiedlichen bimolekularen Prozessen.





Diffusion von Exzitonen

Zerfall von Exzitonen: Fluoreszenz

Zerfall von Exzitonen: Phosphoreszenz

Zerfall von Exzitonen: bimolekulare Prozesse

Diffusion von Exzitonen Übersicht

UNI FREIBURG

- Singulett- und Triplett-Exzitonen
 - dominierende optische Anregungen in kondensierter Phase
 - führen Zufallsbewegungen (random walk) aus
- Besonderheit des Energietransfers in kondensierter Phase
 - kein Ein-Schritt-Prozess
 - Abfolge inkohärenter Transferschritte
 - jeweils über dipolare oder Austausch-Wechselwirkung zwischen Donator und Akzeptor kontrolliert
- Zufallsbewegung der Exzitonen
 - essentiell insbesondere in organischen Solarzellen
 - Exziton in der Donatorphase kann Akzeptor erreichen
 - Dissoziation (d.h. Ladungstrennung) an der Grenzfläche

Diffusion in einem molekularen Kristall

- Exzitonendiffusion in organischen Festkörpern
 - Grundlegende Arbeiten an Anthracen dotiert mit Tetracen
 - Anthracen wird angeregt
 - Fluoreszenzspektrum Überlagerung beider Einzelspektren
 - konzentrationsabhängig
 - Anthracen-Fluoreszenz blau, Tetracen-Fluoreszenz grün
- Interpretation der experimentellen Ergebnisse
 - inkohärenter Hüpftransport von Singulett-Exzitonen
 - unter den Gastgebermolekülen
 - Gastmoleküle "fangen" Exzitonen des Gastgebers
 - eingefangene Exzitonen fluoreszieren längerwellig

UNI FREIBURG

Ratenkonstanten für Erzeugung und Zerfall von Singulett-Zuständen in Gastgeber- (*host*) und Gastmolekül:

$$\frac{\mathbf{d}[\mathbf{S}_{\mathrm{h}}]}{\mathbf{d}t} = G - \left(\frac{1}{\tau_{\mathrm{h}}} + \nu_{\mathrm{h}}c\right)[\mathbf{S}_{\mathrm{h}}]$$
$$\frac{\mathbf{d}[\mathbf{S}_{\mathrm{g}}]}{\mathbf{d}t} = (\nu_{\mathrm{h}}c)[\mathbf{S}_{\mathrm{h}}] - \frac{1}{\tau_{\mathrm{g}}}[\mathbf{S}_{\mathrm{g}}]$$

mit der Erzeugungsrate *G* und der Konzentration [S] von Singulett-Zuständen, den Lebenszeiten τ der angeregten Zustände, der Hüpffrequenz ν_h der Exzitonen zwischen den Gastgebermolekülen und der relativen Konzentration *c* der Gastmoleküle; Gastgeber (*host*, h) und Gast (g). Unter Gleichgewichtsbedingungen, d.h.

$$\frac{\mathrm{d}[\mathrm{S}_{\mathrm{h}}]}{\mathrm{d}t} = \frac{\mathrm{d}[\mathrm{S}_{\mathrm{g}}]}{\mathrm{d}t} = 0$$

lassen sich die Verhältnisse der Exzitonen, und entsprechend die Verhältnisse der Emissionen, schreiben als:

$$\frac{[S_{\rm g}]}{[S_{\rm h}]} = \frac{I_{\rm g}}{I_{\rm h}} = \tau_{\rm h} \nu_{\rm h} c$$

Hierbei ist $\tau_h \nu_h$ die Zahl der Sprünge, die ein Exziton während seiner Lebenszeit ausführen kann.

ã

Diffusion in einem molekularen Kristall



- Messungen des Verhältnisses Ig/Ih
 - $\tau_h v_h \approx 10^5$
 - Dotierung mit 10⁻⁵ molarem Anteil sorgt für 50% Fluoreszenz vom Gast
- Messung der Exzitonendiffusion
 - über konzentrationsabhängige empfindlichkeitsgesteigerte Fluoreszenz
 - von Gast-Chromophoren mit bekannter Konzentration
 - erlaubt Abschätzung des Diffusionskoeffizienten
 - erlaubt Abschätzung der Exzitonen-Diffusionslänge

Diffusion von Exzitonen Diffusion in einem molekularen Kristall





Energie

UNI FREIBURG

Diffusion in amorphen kondensierten Phasen

- Materialien in organischen elektronischen Bauelementen
 - ungeordnet, nicht kristallin
 - starker Einfluss auf Analyse experimenteller Ergebnisse
- Diffusion von Anregungen in einem amorphen System
 - beschreibbar durch Zufallsbewegung durch eine rauhe Energielandschaft
 - Konzept ursprünglich für Ladungstransfer entwickelt
- ungeordneter organischer Festkörper
 - Energien beider Ladungen und neutraler angeregter Zustände im Ensemble sind inhomogen verbreitert
 - Gauß-förmige Zustandsdichte (DOS)
 - Gauß-förmiges spektrales Profil

UNI FREIBURG

- Hüpftransport von Ladungen
 - durch Austausch-Kopplung benachbarter Chromophore
 - Eigenschaften unabhängig von der Art der Kopplung
- zwei Voraussetzungen
 - Quasigleichgewichts-Bedingung: $\sigma < 3k_{\rm B}T$
 - Unordnung dominiert über geometrische Reorganisation
- Erweiterung für Nichtgleichgewichts-Bedingungen
 - analytisch schwierig
 - Problem: Wechselspiel zwischen abwärtsgerichteten und thermisch aktivierten Sprüngen einer Anregung innerhalb einer zufälligen Energielandschaft
 - bislang (meist) nur über Monte-Carlo-Simulationen





Diffusion von Exzitonen

Zerfall von Exzitonen: Fluoreszenz

Zerfall von Exzitonen: Phosphoreszenz

Zerfall von Exzitonen: bimolekulare Prozesse

- UNI FREIBURG
- Möglichkeiten für den Zerfall von Singulett-Zuständen
 - strahlend
 - nichtstrahlend
- nichtstrahlender Zerfall, Rate k_{nri}
 - interne Konversion
 - Interkombination (intersystem crossing)
 - Exzitonendissoziation
 - Energietransfer
- strahlender Zerfall, Rate k_r
 - Fluoreszenz

Konzentration der Singulett-Zustände [S] hängt von der Erzeugung G und den Zerfallsraten k_{r} , k_{nr} ab:

$$\frac{\mathrm{d}[\mathbf{S}]}{\mathrm{d}t} = G - \frac{1}{\tau_{\mathrm{S}}}[\mathbf{S}] \qquad \qquad \tau_{\mathrm{S}} = \left(k_{\mathrm{r}} + \sum_{i} k_{\mathrm{nr}_{i}}\right)^{-1}$$

 $\tau_{\rm S}$ ist die Lebenszeit der Singulett-Zustände.

Nach einem initialen *Lichtpuls* zerfällt die Konzentration der Singulett-Zustände wie folgt:

$$\frac{\mathrm{d}[\mathrm{S}(t)]}{[\mathrm{S}(t)]} = -\frac{1}{\tau_{\mathrm{S}}}\mathrm{d}t$$

Zerfall von Exzitonen: Fluoreszenz Monoexponentieller Zerfall

Das führt zu einem monoexponentiellen Zerfall:

$$[\mathbf{S}(t)] = [\mathbf{S}_0] \exp\left(-\frac{1}{\tau_{\mathbf{S}}}\right)$$

Voraussetzung

- Zerfallsraten zeitunabhängig
- gegeben für interne Konversion und Interkombination
- Kriterien f
 ür nicht-monoexponentiellen Zerfall
 - Dissoziation und Energietransfer überwiegen
 - in der kondensierten Phase mitunter gegeben

URG

Fluoreszenzintensität I_{Fl} hängt ab von

- der strahlenden Zerfallsrate *k*_r von Singulettzuständen
- der Konzentration [S] von Singulettzuständen

$$I_{\text{Fl}} = k_{\text{r}}[S] = \frac{\Phi_{\text{Fl}}}{\tau_{\text{S}}}[S]$$

 Φ_{Fl} ist die Fluoreszenzquantenausbeute, τ_S die Lebensdauer des Singulett-Zustands.

- Unterscheidung nach der Herkunft der Singulett-Exzitonen
 - optisch: Photolumineszenz (PL)
 - elektrisch: Elektrolumineszenz (EL)

- Anisotropie *r* der Polarisation
 - für gegebene Anregungsenergie quantifizierbar
 - Differenz zwischen der PL-Intensität mit paralleler (I_{\parallel}) und senkrechter (I_{\perp}) Polarisation zur Anregung
 - normiert auf die gesamte PL-Intensität

$$r = \frac{I_{\parallel} - I_{\perp}}{I_{\parallel} + 2I_{\perp}}$$

 Depolarisation kann genutzt werden, um die Effizienz und Rate des Energietransfers abzuschätzen

PL - Photolumineszenz (strahlende Emission nach Lichtanregung)

Drei Arten von Fluoreszenz sind unterscheidbar:

- prompte Fluoreszenz
 - spontane Emission nach Anregung
- stimulierte Emission
 - einfallendes Photon löst die Emission eines zweiten Photons aus
 - zweites Photon kohärent mit dem einfallenden
- verzögerte Fluoreszenz (delayed fluorescence, DF)
 - längere Lebenszeit als prompte Fluoreszenz
 - durch längerlebige Vorläuferzustände (Tripletts, Ladungstransferkomplexe)

Zerfall von Exzitonen: Fluoreszenz Stimulierte Emission

- stimulierte Emission
 - oft beobachtet in ultraschnellen Anregungs-Abfrage-Experimenten (*pump-probe*)
 - wichtig f
 ür optisch gepumpte Laser
- elektrisch gepumpte Laser
 - mit organischen Halbleitern deutlich schwerer zu realisieren
 - technologisch reizvolles Ziel
 - Absorption der Ladungsträger überlappt spektral mit der Fluoreszenz
 - Ladungstransport führt zur Absorption eines Teils der stimulierten Emission
 - hinderlich f
 ür Nettoverst
 ärkung des Lichtes

- verzögerte Fluoreszenz
 - Lebenszeit überschreitet die der prompten Fluoreszenz
 - längerlebiger Vorläuferzustand des Singulettzustands
- typische Gründe f
 ür verzögerte Fluoreszenz
 - Triplett-Triplett-Auslöschung (TTA, P-Typ verzögerte Fluoreszenz)
 - thermisch aktivierte reverse Interkombination (TADF, E-Typ verzögerte Fluoreszenz)
 - Rekombination eines Ladungsträgerpaares
- experimentelle Unterscheidung der Ursachen
 - durch Abhängigkeit von Anregungsenergie und Lebenszeit

BURG

Zerfall von Exzitonen: Fluoreszenz Verzögerte Fluoreszenz

- Triplett-Triplett-Auslöschung (TTA)
 - verzögerte Fluoreszenz hängt von der Quadratwurzel der Anregungsenergie ab
 - hat dieselbe Lebensdauer wie der Vorläufer-Triplettzustand
- thermisch aktivierte verzögerte Fluoreszenz (TADF)
 - verzögerte Fluoreszenz hängt linear von der Anregungsenergie ab
 - Lebensdauer folgt der des Vorläufer-Triplettzustands
- Ladungsträgerrekombination
 - verzögerte Fluoreszenz hängt linear von der Anregungsenergie ab
 - Lebensdauer unabhängig von der Triplett-Lebensdauer





Diffusion von Exzitonen

Zerfall von Exzitonen: Fluoreszenz

Zerfall von Exzitonen: Phosphoreszenz

Zerfall von Exzitonen: bimolekulare Prozesse

Zerfall von Exzitonen: Phosphoreszenz Definition und Übersicht

Phosphoreszenz

strahlender Zerfall eines angeregten Triplettzustandes in den Singulett-Grundzustand

- monomolekularer Zerfall
 - unter geringen Anregungsintensitäten I_{exc}
 - Nachweis durch lineare Abhängigkeit der Emission von der Anregungsintensität
- Phosphoreszenz notorisch schwierig zu detektieren
 - Ausnahme: Emitter enthält Schweratome
 - Spin-Bahn-Kopplung abhängig von der Kernladungszahl
 - in der Frühzeit Triplett-Zustände überwiegend durch verzögerte Fluoreszenz nachgewiesen

Zerfall von Exzitonen: Phosphoreszenz Schwierigkeit des direkten Nachweises der Phosphoreszenz

- geringe Triplett-Ausbeute in organischen Molekülen
 - Ratenkonstanten für die Interkombination: $r_{\rm ISC} \approx 10^7 \text{ s}^{-1}$
 - für Singulett-Lebenszeiten <1 ns: Triplett-Ausbeute <1%</p>
- Triplett-Triplett-Auslöschung
 - verhindert ausreichende Triplett-Konzentration
 - besonders wichtig in Kristallen
 - Kristallstruktur begünstigt Triplett-Diffusion
- Verunreinigungen
 - fungieren als Fallen
 - Defekt-Lumineszenz statt intrinsischer Phosphoreszenz
 - diffusionskontrolliert, deshalb in Kristallen dominierend
- Überlagerung durch intensive Fluoreszenz
 - vor allem in zeitaufgelösten Experimenten

URG

a

UNI FREIBURG

- Situation in amorphen Filmen
 - Triplett-Diffusion ist gering
 - TTA und Defekt-Lumineszenz spielen eine geringere Rolle
- konjugierte Polymere mit geringer Bandlücke
 - Phosphoreszenz schwer zu beobachten
 - geringe Bandlücke und konstanter Abstand zwischen S₁ und T₁ impliziert niedrig liegenden T₁
 - Gesetz der Energielücke: nichtstrahlender Zerfall von T₁ nimmt exponentiell mit abnehmender Energie zu
 - nichtstrahlende Deaktivierung überschreitet Phosphoreszenzrate um Größenordnungen
- Phosphoreszenzausbeute für Polymere mit Fluoreszenz im Grünen und Roten normalerweise extrem gering





Diffusion von Exzitonen

Zerfall von Exzitonen: Fluoreszenz

Zerfall von Exzitonen: Phosphoreszenz

Zerfall von Exzitonen: bimolekulare Prozesse

Zerfall von Exzitonen: bimolekulare Prozesse Übersicht

Exzitonen sind mobil

- können bimolekular wechselwirken
- unterschiedliche Prozesse je nach Spinmultiplizität und beteiligten Partnern
- Übersicht über die möglichen Prozesse
 - Singulett-Singulett-Auslöschung
 - Triplett-Triplett-Auslöschung
 - Triplett-Ladungs-Auslöschung
 - Singulett-Triplett-Auslöschung
- werden nachfolgend in mehr Detail besprochen
- bimolekulare Prozesse, Ratenkonstante abhängig von
 - Produkt der Diffusionskoeffizienten der Reaktanten
 - kritischem Abstand, bei dem die Reaktion stattfindet

BURG

Zerfall von Exzitonen: bimolekulare Prozesse Singulett-Singulett-Auslöschung

UNI FREIBURG

- Kollision zweier angeregter Singulett-Zustände
 - führt zu höher angeregtem Singulett-Zustand S_n eines beteiligten Chromophors
 - kann in Ladungsträgerpaar dissoziieren
 - zerfällt bevorzugt in S₁-Zustand durch interne Konversion
 - ein Singulett-Exziton ist verloren f
 ür Fluoreszenz
 - Ergebnis: $I_{\rm Fl} \propto \sqrt{I_{\rm Ex}}$

$$S_1 + S_1 \rightarrow S_n + S_0$$

 $S_n \rightarrow S_1 + W$ ärme

Ratengleichung für die Erzeugung und den Zerfall von Singulett-Exzitonen:

$$\frac{\mathrm{d}[\mathrm{S}]}{\mathrm{d}t} = G - \frac{1}{\tau_{\mathrm{S}}} - \gamma_{\mathrm{SS}}[\mathrm{S}]^2$$

mit der Erzeugung *G*, der Konzentration [S] und Lebensdauer $\tau_{\rm S}$ der Singuletts und der Ratenkonstante $\gamma_{\rm SS}$ für die bimolekulare Singulett-Singulett-Auslöschung.

- unter stationären Bedingungen nicht erreichbar
- kann relevant werden bei gepulster Anregung

BURG

Im Falle gepulster Anregung mit hoher Konzentration von Singulett-Exzitonen ergibt sich:

$$[\mathbf{S}(t)] = \frac{[\mathbf{S}_0] \exp\left(-\frac{1}{\tau_{\mathrm{S}}}\right)}{1 + \gamma_{\mathrm{SS}}[\mathbf{S}_0] \left(1 - \exp\left(-\frac{1}{\tau_{\mathrm{S}}}\right)\right)}$$

mit $[S_0] = [S(t = 0)].$

Für $\tau_S \gg \gamma_{SS}[S_0]$ gilt $exp(-t/\tau_S) \simeq 1 - (t/\tau_S)$ und damit:

$$[\mathbf{S}(t)] = \frac{[\mathbf{S}_0](1 - (1/\tau_{\mathbf{S}}))}{1 + \gamma_{\mathbf{S}\mathbf{S}}[\mathbf{S}_0](t/\tau_{\mathbf{S}})}$$

Zerfall von Exzitonen: bimolekulare Prozesse Triplett-Triplett-Auslöschung

- Triplett-Triplett-Auslöschung
 - Gesamtspindrehimpuls muss erhalten bleiben
 - führt zu unterschiedlichen Ergebnissen je nach Spin
- Gesamtspin $S_{\text{TT}} = 0$
 - beide Tripletts haben entgegengesetzten Spin
 - resultierendes Triplett-Triplett-Paar ist ein Singulett-Zustand
 - für Energien ≥ S₁ verzögerte Fluoreszenz möglich
- Gesamtspin $S_{TT} = 1$
 - strahlungslose Löschung eines der beiden Tripletts
- Gesamtspin $S_{TT} = 2$
 - grundsätzlich durch Erhalt des Spins möglich
 - in der Praxis nicht beobachtet
 - molekulare Kristalle: $E(Q_1) > 2 \times E(T_1)$

Q1 - erster angeregter Quintett-Zustand

IBURG

Mögliche Reaktionen bei der Triplett-Triplett-Auslöschung

 $TTA: T_1 + T_1 \rightarrow (TT)^*$ $(TT)^* \rightarrow \begin{cases} S_1 + S_0 + \text{Wärme} & \text{wenn } S_{TT} = 0\\ T_1 + S_0 + \text{Wärme} & \text{wenn } S_{TT} = 1\\ (Q_1 + S_0 + \text{Wärme} & \text{wenn } S_{TT} = 2) \end{cases}$

Ratengleichung für die Konzentration von Triplett-Zuständen:

$$\frac{\mathrm{d}[\mathrm{T}]}{\mathrm{d}t} = G_{\mathrm{T}} - \beta_0 [\mathrm{TT}] - \gamma_{\mathrm{TTA}} [\mathrm{T}]^2$$

mit Erzeugungsrate $G_{\rm T}$ und Summe β_0 der Zerfallskonstanten der Tripletts und bimolekularer Auslöschungskonstante $\gamma_{\rm TTA}$.

BURG

Zerfall von Exzitonen: bimolekulare Prozesse Triplett-Triplett-Auslöschung

Zeitabhängigkeit der Phosphoreszenzintensität $I(t)_{Ph} = k_r[T(t)]$ für niedrige Anregungsdichten

$$I_{\rm Ph}(t) = k_{\rm r}[{\rm T}_0] \exp\left(-\beta_0 t\right) \qquad \gamma_{\rm TTA} \ll \beta_0[{\rm T}]$$

und für hohe Anregungsdichten

$$I_{\rm Ph}(t) = \frac{k_{\rm r}[{\rm T}_0]}{1 + \gamma_{\rm TTA}[T_0]t} \qquad \gamma_{\rm TTA} \gg \beta_0[{\rm T}]$$

Zeitabhängigkeit der Intensität $I_{DF}(t)$ der damit verbundenen verzögerten Fluoreszenz

$$I_{\rm DF}(t) = \frac{1}{2} f \gamma_{\rm TTA} [{\rm T}(t)]^2$$

IBURG

Mit der Zeitabhängigkeit des Phosphoreszenzintensität ergibt sich für niedrige bzw. hohe Anregungsdichten:

$$I_{\text{DF}}(t) = \frac{1}{2} f \gamma_{\text{TTA}} [\text{T}_0]^2 \exp\left(-2\beta_0 t\right) \qquad \gamma_{\text{TTA}} [\text{T}]^2 \ll \beta_0 [\text{T}]$$
$$I_{\text{DF}}(t) = \frac{1}{2} f \gamma_{\text{TTA}} [\text{T}_0]^2 (1 + \gamma_{\text{TTA}} [\text{T}_0] t)^{-2} \qquad \gamma_{\text{TTA}} [\text{T}]^2 \gg \beta_0 [\text{T}]$$

mit der Wahrscheinlichkeit f für den Gesamtspin $S_{TT} = 0$.

 Für niedrige Anregungsdichten zerfällt das verzögerte Fluoreszenzsignal exponentiell mit einer Zeitkonstante zweimal größer als das Phosphoreszenzsignal. IBURG

Für hohe Anregungsdichten und moderat kurze Zeiten ist die verzögerte Fluoreszenz zeitunabhängig:

$$I_{\rm DF}(t) = \frac{1}{2} f \gamma_{\rm TTA} [T_0]^2 \qquad \gamma_{\rm TTA} [T_0] t \ll 1$$

Für lange Zeiten wird die Intensität der verzögerten Fluoreszenz unabhängig von der Anregungsdichte:

$$I_{\rm DF}(t) = \frac{1}{2} \frac{f}{\gamma_{\rm TTA} t^2} \qquad \qquad \gamma_{\rm TTA}[{\rm T}_0]t \gg 1$$

Situation deutlich komplexer f ür ungeordnete Systeme

BURG

Zerfall von Exzitonen: bimolekulare Prozesse Triplett-Ladungs-Auslöschung

- bimolekulare Reaktionen zwischen Triplett-Exzitonen und Ladungsträgern
 - weit verbreitet in OLEDs mit Triplett-Emittern
 - nachteilig f
 ür die Effizienz
- Aufeinandertreffen von Triplett und geladenem Molekül
 - entgegengesetzte Spins
 - Chromophor hat Gesamtspin S = 0
 - Energie des Triplett-Zustands dissipiert nichtstrahlend

$$\begin{array}{l} T_1 + M^- \rightarrow M^{-*} + S_0 \\ \\ M^{-*} \rightarrow M^- + \text{Wärme} \end{array}$$

Zerfall von Exzitonen: bimolekulare Prozesse Triplett-Ladungs-Auslöschung



JRG

8

Zerfall von Exzitonen: bimolekulare Prozesse Singulett-Triplett-Auslöschung

Spin-Auswahlregeln

- Gesamtspin muss bei Kollision von Singulett und Triplett erhalten bleiben
- nach der Begegnung müssen wieder ein Singulett und ein Triplett vorliegen
- nur möglich, wenn die Singulett-Anregung das Triplett in einen höheren Zustand hebt

$$\begin{split} &S_1 + T_1 \rightarrow S_0 + T_n \\ &T_n \rightarrow T_1 + \text{Wärme} \end{split}$$

- spin-erlaubter Energietransfer vom Förster-Typ
 - Akzeptor ist ein Molekül im T₁

Zerfall von Exzitonen: bimolekulare Prozesse Singulett-Triplett-Auslöschung

experimenteller Nachweis

- schwierig eindeutig zu führen
- kurze Singulett-Lebensdauer, geringe STA-Effizienz
- andere bimolekulare Prozesse maskieren STA
- Ergebnisse des experimentellen Befunds
 - Förster-Radien für STA deutlich größer als Abstand zwischen Chromophoren
 - größer als Abstand f
 ür Reaktion in Triplett-Triplett-Paar
 - charakteristisch f
 ür F
 örster-Prozess
- Konsequenz
 - Triplett-Exziton löscht ein Singulett effizienter als einen Triplett-Zustand
 - Kollision zwischen Singulett und Triplett selten wegen der begrenzten Singulett-Lebensdauer

BURG





- A Der Energietransfer in kondensierter Phase besteht aus einer Abfolge inkohärenter Transferschritte.
- Q Die Exzitonendiffusion in amorphen Systemen gleicht einer Zufallsbewegung durch eine rauhe Energielandschaft.
- Exzitonen können durch Fluoreszenz und Phosphoreszenz sowie durch bimolekulare Prozesse zerfallen.
- Die Phosphoreszenzausbeute konjugierter Polymere ist in der Regel sehr gering.
- Exzitonen können wechselwirken. Je nach Spinmultiplizität führt das zu unterschiedlichen bimolekularen Prozessen.