Inhaltsverzeichnis

1	Einleitung und Vorbetrachtung			
2	Beschreibung der physikalisch-chemischen Modelle			
	2.1	Modelle der Quantenmechanik	3	
		2.1.1 Das Elektron	3	
		2.1.2 Das Proton	3	
		2.1.3 Das Neutron	3	
		2.1.4 Das Photon	4	
	2.2	Orbitalmodell und erweitertes Orbitalmodell	4	
	2.3	Photon-Elektron-Reaktion(Photoeffekt)	4	
	2.4	Compton-Effekt	4	
	2.5	Paarbildung	4	
3	Mathematischer Beweis			
4	Schlussbetrachtung			

1 Einleitung und Vorbetrachtung

Glas also ${\rm SiO_2}$ ist einer der wenigen Feststoffe die für sichtbares Licht durchlässig sind. Diese Facharbeit möchte rechnerisch aufzeigen, warum Glas das sichtbare Licht durchlässt.

Stoffe sind undurchlässig für Licht und andere elektromagnetische Wellen, wenn sie Elektronen haben, die mit diesen reagieren könnten.

Zur Betrachtung dieses Umstandes müssen drei Effekte betrachtet werden. [1]

2 Beschreibung der physikalisch-chemischen Modelle

2.1 Modelle der Quantenmechanik

In der Quantenmechanik wird angennommen, das alle Elementarteilchen sowohl Teilchen- als auch Wellencharakter haben. Auserdem haben auch die bis dahin nur als Feld beschriebenen Effekte Teilchencharakter zum Beispiel das elektromagnetische Feld das durch Photonen übertragen wird. Für diese Arbeit ist alerdings nur ein Teil der Quanten relevant dies sind:

Teilchen	Eigenschaften	
Elektron(e^-)	Masse:	$m_e = 9,109 * 10^{-31} kg$
	Ladung:	$-e = -1,602 * 10^{-19}C$
$Proton(p^+)$	Masse:	$m_p = 1,672 * 10^{-27} kg$
	Ladung:	$e = 1,602 * 10^{-19} kg$
Neutron(N)	Masse:	$m_N = 1,674 * 10^{-27}C$
	Ladung:	0
Photon(λ)	Masse:	0
	Ladung:	0

2.1.1 Das Elektron

Das Elektron ist das kleinste und leichteste der Elementarteilchen. Es ist negativ mit einer Elementarladun(e) geladen und besitzt die Masse (m_e) . In den meisten Fällen wird ein elektrischer Strom durch Elektronen übertragen. Elektronen bilden zusammen mit den Protonen und den Neutronen Atome. Wobei die Elektronen die Atomschale bilden.

2.1.2 Das Proton

Das Proton selbst ist kein Quantum sondern besteht aus drei kleineren, diese sind alerdings nicht aleine beobachtbar. Es hat eine positive Elementarladung(e) und eine wesentlich größere Masse(m_p) als das Elektron. Es bildet zusamen mit den Protonen den Atomkern.

2.1.3 Das Neutron

Das Neutron ist wie das Proton kein Quantum sondern besteht auch aus drei kleineren Quanten. Es hat eine noch größere Masse (m_N) als das Proton, ist alerdings nicht geladen.

2.1.4 Das Photon

Das Photon ist ein Wirkumsquantum und besitzt als solches weder Masse noch eine Ladung. Das Photon übermittelt als Wirkumsquantum das elektromagnetische Feld.

2.2 Orbitalmodell und erweitertes Orbitalmodell

Das Bohrsche Atommodell beschreibt ein

2.3 Photon-Elektron-Reaktion(Photoeffekt)

Der Photoeffekt oder auch lichtelektrischer Effekt beschreibt die Aufnahme eines Photons durch ein Elektron wobei dieses die Energie des Photons aufnimt.[2]

2.4 Compton-Effekt

2.5 Paarbildung

3 Mathematischer Beweis

4 Schlussbetrachtung

Anhang

Quellen

- [1] Michael Ralph Pape. elektromagnetische wechselwirkung von photonen und elektronen mit materie. Website. Online erhältlich unter http://fam-pape.de/raw/ralph/studium/teilchenphysik/; abgerufen am 13.Oktober 2015.
- [2] Prof. Dr. sc. nat. Dr.-Ing. Heribert Stroppe Dr. rer. nat. Heinz Langer Dr. rer. nat. habil. Peter Streitenberger Dr. rer. nat. Eckard Specht. *Physik für Studierende der Natur- und Ingenieurwissenschaften*. Fachbuchverlag Leipzig, 2008.