

Theoretische Chemie – Quantenmechanik II Übungsblatt Nr. 2, 06.05.2013

Die Übungsblätter können heruntergeladen werden von

http://www.uni-ulm.de/theochem/

Die Aufgaben werden besprochen in der Übung am 23.05.2013

Aufgabe 2: Sauerstofforbitale des Wassermoleküls

In der Abbildung ist das Wassermolekül und seine Symmetrieoperationen gezeigt, die zur Symmetriegruppe C_{2v} gehren. Die zugehörige Multiplikations- und Charakterentafel ist unten in der Tabelle aufgeführt. Als Basis für eine Darstellung $D^{\rm O}$ der Symmetriegruppe seien die 2s und 2p Orbitale $|2s^{\rm O}\rangle, |2p_x^{\rm O}\rangle, |2p_y^{\rm O}\rangle$ und $|2p_z^{\rm O}\rangle$ des Sauerstoffatoms gewählt.

- a) Schreiben Sie die Darstellung $D^{\mathcal{O}}$ explizit hin und bestimmen die darin enthaltenen irreduziblen Darstellungen.
- b) Bestimmen Sie die Basen der irreduziblen Darstellungen mit Hilfe der Projektionsoperatoren.

Tabelle 1: Multiplikations- und Charaktertafel der Symmetriegruppe C_{2v} .

C_{2v}	E	c_2	σ_v	σ'_v		$\mid E \mid$	c_2	σ_v	σ'_v
E c_2 σ_v σ'_v	E	c_2	σ_v	σ'_v	A	1 1	1	1	1
c_2	c_2	E	σ_v'	σ_v	A	$_2 \mid 1$	1	-1	-1
σ_v	σ_v	σ'_v	E	c_2	B	$_1 \mid 1$	-1	1	-1
σ'_{i}	σ'_{i}	σ_v	c_2	E	B	$_2 \mid 1$	-1	-1	1