

Übung 2.2-1

Bindungsenergie



Einfache Integrale ausrechnen

In dieser Übung sollen mit den Energieänderungen bei der Bildung einer Ionenbindung errechnet werden.

- Dies soll am Beispiel des Kaliumchlorids geschehen. Wir gehen davon aus, daß wir je ein Kalium- und ein Chloratom haben, die zu einem Ionenpaar werden sollen. Dazu benötigen wir zunächst ein paar Daten:

	Kalium	Chlor
Ladung des Ions	+e	-e
Atomradius	133 pm	181 pm

- Aus den Daten dieser Tabelle soll nun die Bindungsenergie des Ionenpaars Kalium-Chlor in Elektronenvolt (**eV**) und in Joule (**J**) bestimmt werden.

	Lösungshilfe
	Lösung