

## 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.

|                                                                                   |                              |
|-----------------------------------------------------------------------------------|------------------------------|
|   | <a href="#">Lösungshilfe</a> |
|  | <a href="#">Lösung</a>       |