

## Übungsbeispiel zum Selbststudium

### Ionenverbindung aus Al und O<sub>2</sub>

1. Welche Verbindung mit überwiegenden Ionenbindungscharakter entsteht aus Aluminium und Sauerstoff ?
2. EN – Wert für Al :            EN – Wert für O :            8EN :
3. Elektronenkonfiguration für Al vor der Ionenbindung :  
nach der Ionenbindung :
4. Elektronenkonfiguration für O vor der Ionenbindung :  
nach der Ionenbindung :
5. Welche Edelgaskonfiguration wird von beiden Bindungspartnern gebildet ?
6. Nun ist die Reaktionsgleichung stöchiometrisch richtig zu formulieren !

