

# Übungsblatt: Erstellen von Summenformeln 2

Verbindungen, die sich aus drei oder mehreren verschiedenen Atomen zusammensetzen

Vorgehen	Beispiel Aluminiumsulfat
1. Feststellen der Elementsymbole (Säuren und die zugehörigen Säurereste findest Du auf dem Info-Blatt Säuren)	Al und der Säurerest SO <sub>4</sub>
2. Feststellen der Wertigkeiten (Die Wertigkeiten der Säurereste entsprechen der Anzahl gebundener Wasserstoff-Atome. Ausnahme: Bei organischen Säuren entspricht die Wertigkeit der Anzahl an Sauerstoff- gebundene Wasserstoffatomen.)	Al: III SO <sub>4</sub> von H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> : II
3. Bilden des kgV	II und III → 6
4. kgV durch Wertigkeit teilen	6:II= 3      6:II = 2
5. Atomzahlverhältnis bilden	3 : 2
6. Formel angeben (Stehen zwei Indizes nebeneinander, wird der Säurerest in Klammer gesetzt)	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>

## Übungen:

Die römischen Zahlen geben die Wertigkeit der Nebengruppenelemente an)

Ermittle die Summenformeln folgender Verbindungen:

1. Calciumsulfat
2. Natriumphosphat
3. Magnesiumnitrat
4. Aluminiumcarbonat
5. Bariumhydroxid
6. Siliciumsulfid
7. Eisen-(III)-acetat
8. Strontiumphosphat
9. Borsulfat
10. Bleiborat
11. Zink-(II)-formiat
12. Kupfer-(II)-hydroxid
13. Ammoniumcarbonat