# AB 3: Wer bin ich? – Verhältnisformeln und Benennung von Salzen

**Hinweiskarte *Kaliumsulfat***

1. Identifiziere, aus welchen Ionen das Salz besteht: K+ und SO42–
2. Leite die Ladung der Ionen ab: K+: 1+ SO42–:2–
3. Bilde das kleinste gemeinsame Vielfache (kgV): 1x2 = 2
4. Bestimme die Anzahl an K+-Ionen: = 2
5. Bestimme die Anzahl an SO42–-Ionen: = 1
6. Bestimme das Anzahlverhältnis der beiden Ionen: 2:1
7. Gib die Verhältnisformel an: K2SO4

**Hinweiskarte *Calciumcarbonat***

* + - 1. Identifiziere, aus welchen Ionen das Salz besteht: Ca2+ und CO32–
      2. Leite die Ladung der Ionen ab: Ca2+: 2 + CO32–:2–
      3. Bilde das kleinste gemeinsame Vielfache (kgV): 1x2 = 2
      4. Bestimme die Anzahl an Ca2+-Ionen: = 1
      5. Bestimme die Anzahl an CO32–-Ionen: = 1
      6. Bestimme das Anzahlverhältnis der beiden Ionen: 1:1
      7. Gib die Verhältnisformel an: CaCO3