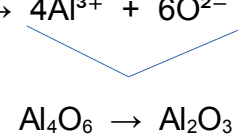


4.2 Ionengleichungen

Regel	Beispiel: Al, O ₂
1. Aufstellen der Kationengleichung (Oxidation: Elektronenabgabe)	<u>Ox:</u> Al → Al ³⁺ + 3e ⁻ /*4
2. Aufstellen der Anionengleichung (Reduktion: Elektronenaufnahme)	<u>Red:</u> O ₂ + 4e ⁻ → 2O ²⁻ /*3
3. Gesamtgleichung (RedOx: Elektronenübergang)	<u>RedOx:</u> 4Al + 3O ₂ → 4Al ³⁺ + 6O ²⁻ <div style="text-align: center;">  <p>Al₄O₆ → Al₂O₃</p> </div>

Bsp:

: Ox N III, Mg II

;

=

Beispiel: Mg, N ₂
<u>Ox:</u> Mg → Mg ²⁺ + 2e ⁻ /*3
<u>Red:</u> N ₂ + 6e ⁻ → 2N ³⁻
<u>RedOx:</u> 3Mg + 2N → Mg ₃ N ₂

Beispiel: K, Br ₂
<u>Ox:</u> K → K ⁺
<u>Red:</u>
<u>RedOx:</u> KBr