

Oxidationszahl

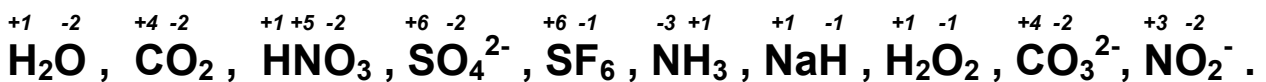
Definition:

Die Oxidationszahl (Oxidationsstufe) gibt an, welche Ladung ein Atom in einem Molekül bzw. einem ionischen Teilchen hätte, wenn man die Atome der Verbindung als Ionen auffassen würde.

Einfache Regeln (sind als Hierarchie aufzufassen!):

1. Die Oxidationszahl eines Elements ist Null.
2. Metalle erhalten positive Oxidationszahlen.
3. Fluor erhält stets die Oxidationszahl -1 .
4. Wasserstoff erhält die Oxidationszahl $+1$.
5. Sauerstoff erhält die Oxidationszahl -2 .

Beispiele:



Grundlage der Regeln 2 - 5 bilden die Elektronegativitätswerte der Elemente.

