**Definition :**

Die Oxidationszahl gibt an, wie viele Elementarladungen1 ein Atom innerhalb einer Verbindung formal aufgenommen beziehungsweise abgegeben hat. […] Oxidationszahlen sind eine nützliche chemische Überlegung, welche oftmals wenig mit der realen Ladung eines Atoms zu tun hat. […] Oxidationszahlen werden immer in römischen Ziffern über das Atomsymbol ( O-II oder HI) geschrieben, nur bei negativen Oxidationszahlen wird ein Vorzeichen gesetzt.

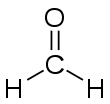
Quelle : <http://www.chemie.de/lexikon/Oxidationszahl.html> (zuletzt eingesehen am 9.8.16)

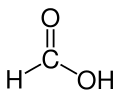
**1**  kleinste frei existierende elektrische Ladung

**Beispiel:**

Methanal + Kupfer(II)-oxid → Ameisensäure + Kupfer(I)-oxid

Redoxreaktion :

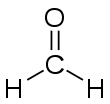
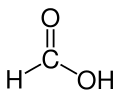




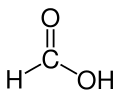
+ 2 CuO → + Cu2O

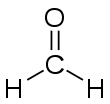
Oxidation :

C: 0 C: II



→





+ 2 OH- → + 2 e- +H2O

Reduktion :

II I

2 CuO → Cu2O

2 CuO + 2 e- + H2O → Cu2O + 2 OH-