

Wat is het oxidatiegetal?

Ionverbindingen= stof met een ionbinding: aantrekking tussen +-ionen en -ionen, die ontstaan door e- af te geven en e- op te nemen, of m.a.w. door e- uit te wisselen, dus er ontstaan echte ladingen.

OG = ladingstoestand van het atoom door een echte e-overdracht. Dus e- uitwisselen.

VB NaCl : Na + en Cl-: Na geeft één elektron af aan Chloor: OG Na = + I en OG Cl = -I

Covalente verbindingen= stoffen met covalente binding: gemeenschappelijke elektronen.

Welk atoom trekt de e- naar zich toe ? Atoom met grootste EN: heeft een neg OG

VB H-O-H: O trekt de e- met een kracht van 3.5 aan en H met een kracht van 2.1. Dus de e- van H verschuiven naar O: O heeft OG= -II en H heeft +I

OG = ladingstoestand van het atoom door een denkbeeldige e-overdracht of verschuiving.