

Afstemning af kemisk reaktionsligning:

En forbrændingsreaktion kan afstemmes ved at tælle atomerne.
Følgende skal være bevaret

- Antal af de enkelte grundstoffer
- Ladning
- Masse

Opskrivning af reaktionsligning:

1. På venstre side skrives de stoffer der reagerer, og på højre side skrives de, der bliver dannet.
2. Stofferne skrives på den form de findes umiddelbart før og umiddelbart efter reaktionen.
3. Medtag kun stoffer der deltager aktivt.
4. Anvend pile i begge retninger ved reversible reaktioner (reaktion der kan gå begge veje).

Ved afstemning med oxidationstrin skal samlet opgang være = samlet nedgang

Regneregler for oxidationstrin:

- 1) Alle rene grundstoffer har oxidationstrin 0
- 2) Etatomige ioners oxidationstrin = deres ladning
- 3) I kemiske forbindelser er Hydrogens (H) oxidationstrin +1. Undtagelse er dog i metalhydrider hvor oxidationstrin = -1.
- 4) I kemiske forbindelser har oxygen (O) oxidationstrin -2. Dog ikke i peroxider hvor det er -1.
- 5) For et molekyle er summen af oxidationstrin = 0
- 6) Indgår flere atomer i en ion er summen af oxidationstal for atomerne = ionens ladning.
- 7) Ved afstemning skal samlet opgang være = samlet nedgang.
- 8) I sur opløsning kan man frit anvende H^+ og H_2O på begge sider af reaktionstegnet. (Brug aldrig OH^-)
- 9) I basisk opløsning kan man frit anvende OH^- og H_2O på begge sider af reaktionstegnet. (Brug aldrig H^+)