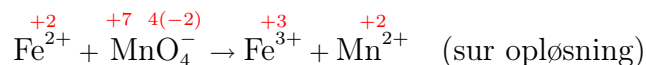


Kemi

Redoxreaktioner

Kenneth Buchwald Johansen

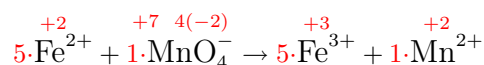
Eksempel 1:



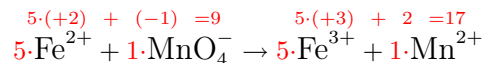
Med rødt er oxidationstallene skrevet. Af dem kan vi se:

- Fe er steget med 1.
- Mn er faldet med 5.

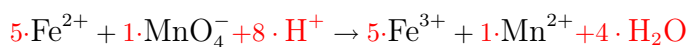
Dette fortæller os, at 1 skal være koefficient for Mn og 5 skal være koefficient for Fe, altså



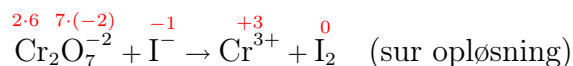
Vi kan nu finde det samlede oxidationstal på hver side af pilen, ved at lægge oxidationstallene sammen.



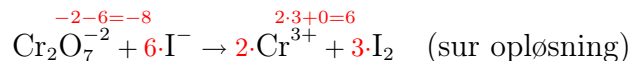
På venstre side er summen 9 og på højre side 17 - der er altså 8 flere på højre side. Vi stemmer af med H^+ på venstre side (da det er en sur opløsning), og sørge for at der er ligeså mange H^+ er på højre side, ved at tilføje H_2O .



Eksempel 2:



Vi kan se, at Cr falder med 3, men da der er 2 Cr-atomer, bliver det samlede fald 6. I stiger med 1. Vi indsætter koefficienterne på venstre side og afstemmer på højre side, så der er lige mange af hvert atom.



Vi kan se at det samlede oxidationstal stiger med 14, og vi afstemmer med H^+ og H_2O , da der er tale om en sur opløsning.

