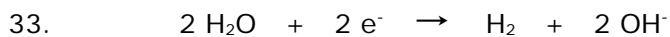
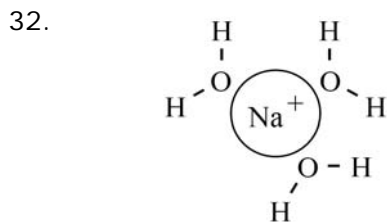
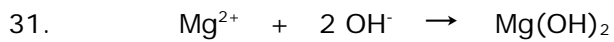
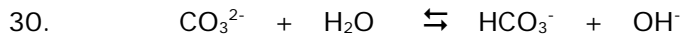


Chloor



34. - $23 \text{ kg Cl}_2 = 23 \times 10^3 \text{ g Cl}_2 = (23 \times 10^3 / 70,90) \text{ mol Cl}_2 = 3,24 \times 10^2 \text{ mol Cl}_2$

- om $3,24 \times 10^2 \text{ mol Cl}_2$ te maken is nodig : $2 \times 3,24 \times 10^2 \text{ mol NaCl}$

= $6,49 \times 10^2 \text{ mol NaCl}$

- dat is : $6,49 \times 10^2 \times 58,44 = 3,79 \times 10^4 \text{ g} = 38 \text{ kg NaCl}$

35. - neem een bekende hoeveelheid van het natronloog

- titreer met een sterk zuur van bekende molariteit

- uit de gemeten hoeveelheid benodigd zuur kan de molariteit van het natronloog berekend worden