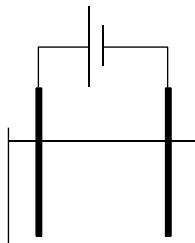


Koperhydroxide

35. Platina of koolstof.

36.



37. halfreactie aan de negatieve elektrode : $2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2 \text{OH}^-$
ontstaan van koperhydroxide : $\text{Cu}^{++} + 2 \text{OH}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$

38. $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$

39. Voeg een kopersulfaat-oplossing toe aan een natriumhydroxide-oplossing.

Beide oplossingen moeten van gelijke temperatuur zijn.

Als de temperatuur van het reactiemengsel hoger is dan de temperatuur van de gebruikte oplossingen, mag geconcludeerd worden dat bij de vorming van koperhydroxide warmte vrijkomt.