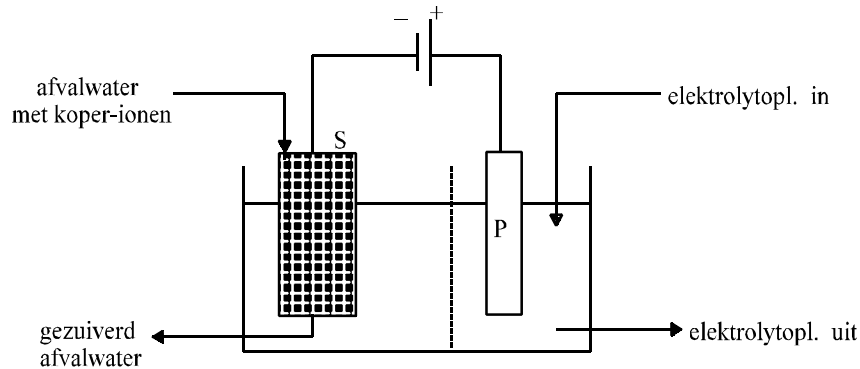


Heavy metal

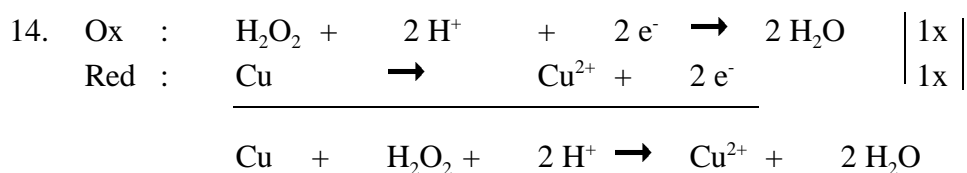
12.



13. 100 g Cu^{++} per m^3 dat is : $100/63,55 = 1,57 \text{ mol Cu}^{++}$
 $1,57 \text{ mol Cu}^{++}$ neemt $2 \times 1,57 = 3,14 \text{ mol elektronen}$ op
 die hebben een lading van : $3,14 \times 6,02 \times 10^{23} \times 1,6 \times 10^{-19} = 3,02 \times 10^5 \text{ C}$

per m^3 afvalwater is dus $3,02 \times 10^5 \text{ C}$ aan lading vereist
 per s levert de stroom 45 C
 per uur is dat : $60 \times 60 \times 45 = 1,62 \times 10^5 \text{ C}$

in 1 uur kan er : $(1,62 \times 10^5 / 3,02 \times 10^5) = 0,54 \text{ m}^3$ water gezuiverd worden



15. De elektroden moeten omgepoold worden.
16. - een lagere doorstroomsnelheid door S bewerkstelligen
 - een hogere stroomsterkte gebruiken