

Azijnsoorten

- 15 - 4,0 g CH₃COOH per 100 mL dat is : 40 g CH₃COOH per L
- 40 g CH₃COOH = 40 / 60,05 mol = 0,67 mol CH₃COOH
de molariteit van het azijnzuur = 0,67 mol L⁻¹
- 16 $O_2 + 4 H^+ + 4 e^- \rightarrow 2 H_2O$
- 17 - Voeg aan het dragon een geschikt oplosmiddel toe.
- Filtreer het mengsel na enige tijd, het filtraat is het dragonextract.
- 18 $CaC_2 + 3 H_2O \rightarrow C_2H_4O + Ca(OH)_2$
- 19 - de azijnessence bevat 80 g azijnzuur per 100 mL
dubbele azijn bevat 8,0 g azijnzuur per 100 mL
de concentratie moet met een factor 10 verlaagd worden
- als aan 100 mL azijnessence 900 mL water wordt toegevoegd, wordt het volume 10 x zo groot
en ontstaat er 1,0 L dubbele azijn met een azijnzuurgehalte van 8,0 g per 100 mL.