

Eieren kleuren

32. $\text{Mg}(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_2$
33. - 100 mL azijn bevat : 4,0 g azijnzuur
30 mL azijn bevat : $(30 / 100) \times 4,0 = 1,2$ g azijnzuur
- 1,2 g azijnzuur = $(1,2 / 60)$ mol = $2,0 \times 10^{-2}$ mol azijnzuur
- de $2,0 \times 10^{-2}$ mol azijnzuur komt terecht in : $(250 + 30) = 280$ mL = 0,280 L
molariteit azijnzuur = $(2,0 \times 10^{-2} / 0,280) = 7,1 \times 10^{-2} \text{ mol L}^{-1}$
34. $\text{CaCO}_3 + 2 \text{H}^+ \rightarrow \text{Ca}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
35. De in de oplossing aanwezige kleurstof hecht zich aan het ei. Er vindt dus adsorptie plaats.