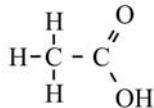


Radijsje

25. Er wordt gebruik gemaakt van extractie (extraheren). De kleurstof uit de radijs lost op, de rest van de radijs niet.
26. Als de oplossing een indicator bevat zal na toevoegen van voldoende zuur de kleur weer oranje-rood moeten worden.

27.



28. - 20 mL azijn bevat : $(20/100) \times 4,0 = 0,80$ g azijnzuur
 $0,80$ g azijnzuur = $0,80 / 60,06 = 1,33 \times 10^{-2}$ mol azijnzuur
- $1,33 \times 10^{-2}$ mol azijnzuur reageert met : $(1,33 \times 10^{-2} / 2) = 6,66 \times 10^{-3}$ mol soda
dat is : $6,66 \times 10^{-3} \times 286 = 1,9$ g soda
2,0 g soda is dus voldoende om al het azijnzuur te laten reageren