

Eindexamen scheikunde havo 2003-II

Mosterd

25. Het naspoelen is nodig om de restanten azijnzuur uit het residu te spoelen.
26. 3,1 mL 0,060 M NaOH-opl. bevat : $3,1 \times 0,060 = 0,186$ mmol NaOH
dit reageert met 0,186 mmol CH₃COOH (azijnzuur) (molverhouding 1 : 1)
dat is : $0,186 \times 10^{-3} \times 60,0 = 1,12 \times 10^{-2}$ g CH₃COOH in 10 mL filtraat

in 50 mL filtraat zat dus : $5,0 \times 1,12 \times 10^{-2} = 5,60 \times 10^{-2}$ g CH₃COOH
nodig : $(100 / 4,0) \times 5,60 \times 10^{-2} = 1,4$ g natuurazijn.
27. Het toevoegen van een base kleurt de oplossing, en verschuift het evenwicht naar links. De kleur moet dus veroorzaakt worden door het Ind.
28. De pH van een bufferoplossing verandert weinig onder toevoeging van kleine hoeveelheden zuur of base, of door verdunning.
29. - 10 % van de maximale kleurintensiteit : 0,055
- pH ondergrens : 6,0 / 6,1
- pH bovengrens : 7,0 / 7,1
30. - maal de mosterdzaadjes fijn
- meng met azijnzuur oplossing en filtreer
- voeg aan het filtraat natronloog toe en kijk of het geel wordt