

Rodekoolsap

- 16 Extraheren en filtreren.
- 17 - 0,2 M HCl daarin is : $[H^+] = 0,2 \text{ mol L}^{-1}$
- $\text{pH} = -\log 0,2 = 0,7$
- 18 Azijnzuur is een zwak zuur en zal slechts gedeeltelijk in ionen splitsen.
Bij gelijke molariteit van de zuren zal bij azijnzuur de $[H^+]$ dus kleiner zijn.
De pH is dan hoger.
- 19 $\text{Ba(OH)}_2 \rightarrow \text{Ba}^{++} + 2 \text{OH}^-$
- 20 De kleur verandert van groen naar blauw, omdat bij verdunnen van een basische oplossing de pH richting 7 verschuift.