

In de onderstaande opgaven worden steeds mengsels gemaakt. Bereken de pH van de uiteindelijke oplossing. (Antwoorden tussen haakjes)

- 1** 1 L zwavelzure oplossing met een pH-waarde van 2,0 en 4 L water. (2,7)
- 2** 1 dm³ 0,2 M zoutzuur en 2 dm³ 0,1 M zwavelzuur. (0,7)
- 3** 1 dm³ 0,2 M salpeterzure oplossing en 1 dm³ 0,2 M barietwater. (13,0)
- 4** 1,0 L 0,15 M zwavelzuur en 2,0 L 0,40 M natronloog. (13,22)
- 5** 7 mmol waterstofchloride en 3 mmol zwavelzuur in 50 mL water. (0,59)
- 6** 100 mL kaliloog met pH = 12,0 en 400 mL water. (11,3)
- 7** 200 mL natronloog met pH = 15,00 en 800 mL 0,20 M salpeterzuur. (14,3)
- 8** 2 mol kaliumhydroxide en 3 mol calciumhydroxide in 10 L water. (13,9)
- 9** 100 mL kaliloog met pH = 12,7 en 900 mL water. (11,7)
- 10** 250 cm³ 0,30 M zoutzuur en 0,50 L 0,10 M natronloog. (1,48)