

h9 rekensommen zuur + base

som 1

Je lost 2,5 mol salpeterzuur op tot 350 mL.
Bereken de concentratie oxoniumionen.

som 2

Je hebt 250 mL oplossing van zwavelzuur. De concentratie sulfaationen is 0,75 molair.
Bereken hoeveel zwavelzuur er nodig was om deze oplossing te maken.

som 3

Je wilt 100 mL natronloog 0,200 molair neutraliseren.
Dit doe je met zoutzuur 0,100 molair en ook een keer met een zwavelzuuroplossing 0,100 molair.

- Hoeveel mL zoutzuur heb je nodig? Noteer je berekening.
- Hoeveel mL zwavelzuuroplossing heb je nodig? Noteer je berekening.

som 4

Je wilt 100 mL natronloog 0,270 molair neutraliseren.
Dit doe je met zoutzuur 0,0185 molair
Hoeveel mL zoutzuur heb je nodig? Noteer je berekening.

som 5

Je wilt 100 mL natronloog 0,270 molair neutraliseren.
Dit doe je door waterstofchloridegas door te leiden. Al het gas reageert met de oplossing.
Hoeveel mL waterstofchloridegas heb je nodig? Noteer je berekening. Ga uit van standaardomstandigheden.

Bonussom

Je wilt 125 mL natronloog 0,270 molair neutraliseren.
Dit doe je door toevoeging van 4,55 Liter zoutzuur 0,0100 molair.

- Is dit de juiste hoeveelheid zoutzuur?
- Wat is de concentratie natriumchloride in de verkregen oplossing? Noteer je berekening.