

Proeftoets Chemie

Anorganisch

PbS = 239,27 g/mol
Pb(NO₃)₂ = 331,21 g/mol
Na₂S = 78,05 g/mol
CH₃COOH = 60,05 g/mol
Na₂CO₃ = 106,00 g/mol

1 Bereken de molmassa's (g/mol) van de volgende verbindingen:

a Ca₃(PO₄)₂

b Toluene (C₆H₅CH₃)

2 * 5 pnt

2 Bereken het gehalte % (m/m) koolstof in de volgende verbindingen:

a Koolstofdioxide

b Ethanol (C₂H₆O)

2 * 5 pnt

3 Hoeveel gram lood(II)sulfide ontstaat er als je overmaat lood(II)nitraat oplossing met 30 g natriumsulfide mengt?

10 pnt

4 Van huishoudazijn wordt 2,578 g afgewogen en opgelost. Er wordt getitreerd met NaOH tot het omslagpunt. c NaOH = 0,0986 mol/L Het verbruik is 17,65 mL.

- Wat is het gehalte % (m/m) aan CH₃COOH in het monster huishoudazijn?

10 pnt

5 Je gaat de titer van zoutzuur stellen op watervrij natriumcarbonaat. Hiervoor weeg je 151,4 mg natriumcarbonaat in, lost het op en titreert met 28,13 ml zoutzuur oplossing totdat de kleur omslaat.

- Bereken de titer in mol/L van het zoutzuur.

10 pnt

Puntentelling: Totaal = 48 pnt.
Cijfer = (48+ 5) / 53