Objemová procenta

1.Roztok ethanolu o objemu 900cm^3 byl připraven zředěním 400cm^3 ethanolu. Jaká je koncentrace roztoku vyjádřená v objemových procentech? 44,44%

2.Vypočítejte kolik cm^3 absolutního ethanolu je třeba na přípravu 1200cm^3 roztoku, který obsahuje 50obj.% ethanolu. 600cm^3

3.Roztok byl připraven zředěním 70g absolutního ethanolu na celkový objem 400cm^3. Vyjádřete koncentraci roztoku v obj.%.(ρ ethanolu je 0,7907g.cm^{-3}) 22,13 %

4.Roztok obsahuje 35hm.% methanolu. Přepočítejte tento /daj na obj.% (ρ čistého methanolu je 0,7917g.cm^{-3} ,ρ 35% roztoku je 0,9433g.cm^{-3}) 41,7%

5.Koncentrace roztoku methanolu je 26,7obj.%(ρ = 0,9636g.cm^{-3}). Přepočítejte tento údaj na procenta hmotnostní.(ρ čistého methanolu je 0,7917g.cm^{-3}). 21,94%

6.80cm^3 methanolu bylo doplněno vodou na celkový objem 100cm^3.Jaká je koncentrace roztoku vyjádřená v objemových procentech? 80%

7.K 500cm^3 roztoku methanolu o koncentraci 29obj.% (ρ = 0,9607g.cm^{-3}) bylo přidáno 400g vody. Vypočítejte koncentraci připraveného roztoku ve hmotnostních procentech.(ρ čistého methanolu je 0,7917g.cm^{-3}). 13,04%

8.K 450cm^3 roztoku methanolu o koncentraci 48,2%obj.(ρ je 0,9327g.cm^{-3}) bylo přidáno 200g vody. Vypočítejte koncentraci připraveného roztoku ve hmotnostních procentech.(ρ čistého methanolu je 0,7917g.cm^{-3}). 27,7%

9.bylo smícháno 400cm^3 methanolu o koncentraci 18,38%obj. (ρ je 0,9483g.cm^{-3})s 500cm^3 roztoku obsahujícího 57,7%obj. této látky(ρ je 0,9156g.cm^{-3}). Jaká je výsledná koncentrace roztoku ve hmotnostních procentech?(ρ čistého methanolu je 0,7917g.cm^{-3}). 34,24%

10. Bylo smícháno 100cm^3 methanolu o koncentraci 67,7%obj.(ρ je 0,8946g.cm^{-3}) s 500cm^3 roztoku obsahujícího 13,6%obj. této látky.(ρ je 0,9799g.cm^{-3}).Jaká je výsledná koncentrace roztoku ve hmotnostních procentech?(ρ čistého methanolu je 0,7917g.cm^{-3}). 18,53%