INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

„Inovace bakalářského studijního oboru Aplikovaná chemie“
CZ.1.07/2.2.00/15.0247

01 – hmotnostní zlomek, příklady 16-21

16. Klempířská pájka vznikla slitím 30 g cínu a 45 g olova. Vyjádřete hmotnostní zlomek a hmotnostní procento cínu a olova v pájce.

(40 %; 60 %)

17. Kolik gramů amoniaku je rozpuštěno ve 876,54 g vody, pokud víte, že hmotnostní zlomek této látky v roztoku je 0,0456?

(41,89 g)

18. Kolik g uhličitanu draselného potřebujete k přípravě 500 g 5% roztoku (k dispozici máte 95% uhličitan draselný)?

(26,32 g)

19. Kolik procent železa obsahuje FeS_2 a kolik železa lze získat z 3 tun vytěženého pyritu (v případě čistosti rudy)?

(46,59 %; 1,3977 t)

20. Kolik g soli je v 1 dm^3 20% roztoku KI? ($\rho = 1{,}16\ g \cdot cm^{-3}$)

(232 g)

21. Jaké je procentické zastoupení oxidů v sodnovápenatém skle ($Na_2O \cdot CaO \cdot 6SiO_2$)?

(12,93 %; 11,71 %; 75,40 %)