



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

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

02 – látkové množství, příklady 16-20

16. Předpokládejme, že jedno zrnko písku má průměrnou hmotnost $0,1 \cdot 10^{-4}$ g.
Vypočítejte, kolik molů písku lze naložit na tatrovku, která uveze 8 tun materiálu.
($1,33 \cdot 10^{-12}$ molů)
17. Kolik gramů dusíku, vodíku, síry a kyslíku je obsaženo v 336,58 g $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$?
(71,37 g N; 20,54 g H; 81,66 g S; 163,02 g O)
18. Kolik gramů a molů krystalové vody je obsaženo ve 100 g $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$?
(45,36 %; 45,36 g; 2,52 molů)
19. Určete hustotu ethanolu, jestliže 120 cm^3 této látky představuje 2,0551 mol.
($0,789 \text{ g} \cdot \text{cm}^3$)
20. Vypočítejte, kolik g hliníku je třeba navázat, aby jeho látkové množství bylo stejné jako 25 g uhlíku?
(56,16 g)