



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 6-10

6. Jaká je hmotnost $1,304 \cdot 10^{24}$ molekul kyseliny sírové?
(212,66 g)
7. Jakou hmotnost má 6 molů jedlé sody?
(504 g)
8. Jaká je hmotnost vzorku uhličitanu vápenatého, víte-li, že obsahuje 0,3 mol kyslíku?
(10,01 g)
9. Vypočítejte kolik molů a gramů kyslíku je obsaženo v 1 kg síranu barnatého?
(17,12 mol; 273,12 g)
10. Vypočítejte, jaké látkové množství vody se vejde do sklenice o objemu 0,2 l. Kolik atomů vodíku je v takovém objemu?
($1,35 \cdot 10^{25}$ atomů)