



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 1-5

1. Určete látkové množství 30 g kyseliny sírové.
(0,31 mol)
2. Vypočítejte látkové množství $17 \cdot 10^{24}$ molekul oxidu dusného.
(28,23 mol)
3. Kolik atomů je ve 24 g uhlíku?
($1,2 \cdot 10^{24}$ atomů)
4. Vypočítejte, jaké látkové množství představuje $3,011 \cdot 10^{24}$ molekul CO_2 .
(5 molů)
5. Vypočítejte množství molekul vodíku ve 12 molech H_2 .
($7,23 \cdot 10^{24}$ molekul)