



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

### 01 – hmotnostní zlomek, příklady 1-5

1. Směs o hmotnosti 221 g obsahuje 11 % NaCl. Vypočítejte hmotnost použitého NaCl.  
(24,31 g)
2. Do hrnku bylo nalito 250 g nápoje a nasypány 2 sáčky cukru (po 2 gamech).  
Vypočítej hmotnostní procento cukru rozpuštěného v nápoji.  
(1,57 %)
3. Směs o celkové hmotnosti 83 g obsahuje 27 g dané látky. Vypočítejte hmotnostní zlomek.  
(0,3253)
4. 31 g látky smícháme s 655 ml vody. Jaký bude hmotnostní zlomek roztoku? Výsledek vyjádřete v procentech.  
(4,52 %)
5. Směs o hmotnosti 112 g obsahuje 32 % určité látky. Vypočítejte její hmotnost.  
(35,84 g)