PRACOVNÍ LIST

|  |  |
| --- | --- |
| **Název pracovního listu** | Roztok, hmotnostní zlomek |
| **Číslo pracovního listu** | SP- A06-PL05-LP |
| **Projekt** | Svět práce v každodenním životě |
| **Číslo projektu** | CZ.1.07/1.1.26/02.0007 |
| **Aktivita** | Poznáváme chemii |
| **Předmět** | Chemie |
| **Třída** | 1. ročníky G/1 |
| **Škola** | Gymnázium, Hranice, Zborovská 293Zborovská 293, 753 11 Hranice |
| **Autor** | Mgr. Lenka Poláková |
| **Anotace** | Roztok, hmotnostní zlomek |

Roztok, hmotnostní zlomek

Vypočítejte následující příklady:

1. Určete, který roztok obsahuje větší množství rozpuštěné látky. Je to 290 g 15 % roztoku soli nebo 360 ml 12 % roztoku soli o hustotě 1,12 g/ml?
2. Do 650 g 8 % roztoku soli bylo ještě přidáno 25 g soli. Jak se tímto způsobem změnil hmotnostní zlomek soli v roztoku?
3. V tabulkách je uveden údaj o rozpustnosti soli ve vodě při teplotě 100⁰C a tlaku 101 kPa: za těchto podmínek se rozpustí 39,2 g soli ve 100 g vody. Vypočítejte hmotnostní zlomek soli v nasyceném vodném roztoku při 100⁰C.
4. Na výrobu domácí marmelády budeme podle receptu potřebovat 1 l ovocné šťávy o hustotě 1,08 g/ml a 0,5 kg cukru.
5. Vypočítejte, kolik procent cukru bude obsahovat hotová marmeláda.
6. Jaké množství marmelády jsme získali, jestliže jsme podle našeho receptu uvařili marmeládu a na její přípravu jsme využili celkem 3,8 kg cukru?
7. Připravte 750 ml 8 % roztoku soli ve vodě. Kolik gramů soli a kolik ml vody budete na přípravu roztoku potřebovat? Hustota 8 % roztoku soli je 1,1 g/ml.