**Autor výukového materiálu:** Petra Majerčáková

**Datum vytvoření výukového materiálu:** listopad 2012

**Ročník, pro který je výukový materiál určen:** VIII

**Vzdělávací oblast:** Člověk a příroda

**Vzdělávací obor:** Chemie

**Tématický okruh:** Obecná chemie – Chemické výpočty

**Téma:** Hmotnostní zlomek - příklady

**Anotace:**

Pracovní list slouží žákům k opakování probraného učiva - hmotnostní zlomek. Během samostatné práce si mohou výsledky příkladů kontrolovat podle přiloženého řešení nebo se zeptat učitele na postup řešení. Součástí pracovního listu je krátké sebehodnocení.

**Zdroje:**

\_\_\_\_\_\_\_

Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Petra Majerčáková.

Tvorba materiálu je financována z ESF a státního rozpočtu ČR.



**HMOTNOSTNÍ ZLOMEK – příklady**

**Jméno:**

1. Kolik gramů 30% roztoku vznikne z 8 gramů soli?
2. Kolik gramů cukru je obsaženo ve 250 g 10% roztoku?
3. Kolik gramů sody obsahuje 800 g 20% roztoku?
4. Kolik gramů 12% roztoku můžeme připravit z 25 gramů glukózy?
5. Jaký je hmotnostní zlomek a koncentrace v % 340 gramů roztoku, který obsahuje 30 g soli?
6. Kolik gramů 45% roztoku vznikne z 23 gramů sacharózy?
7. Kolik gramů sody je obsaženo v 450 g 15% roztoku?
8. jaký je hmotnostní zlomek 45 g roztoku, který obsahuje 2 gramy modré skalice?
9. Kolik gramů soli je ve 20g 5% roztoku?
10. Jaké množství 30% roztoku se připraví z 40 g cukru?
11. Kolik gramů jsme použili na přípravu 950g 40% roztoku?
12. Urči hmotnostní zlomek a koncentraci v % 560 g roztoku, který obsahuje 123 g soli?
13. 6 g látky rozpustíme v 30 g rozpouštědla. Určete koncentraci.
14. Kolik gramů vody potřebujeme na přípravu 500g 4% roztoku?
15. Který roztok je koncentrovanější?

A, 40 g látky rozpuštěné ve 100g vody

B, 40 g látky ve 100g roztoku?

SEBEHODNOCENÍ: