INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Základní škola Habartov, Karla Čapka 119, okres Sokolov

Autor:	Mgr.Ingeborg Marková
Téma sady:	Chemie pro 8. a 9.ročník
Název výstupu:	VY_32_INOVACE_CH8,9_17_Chemické výpočty II. – výpočty ze vzorců
Datum vytvoření:	5.8.2013
Číslo projektu:	CZ.1.07./1.4.00/21.3536

ANOTACE	
Cílová skupina:	Žáci 8. a 9.ročníku ZŠ a sekundy a tercie víceletých gymnázií
Forma:	opakování
Pomůcky:	Učebnice chemie pro 8. a 9.ročník, ICT, periodická tabulka prvků, kalkulačka, tabulky pro ZŠ
Metodický pokyn:	Samostatná práce žáků

Chemické výpočty II. – výpočty ze vzorců

opakování

Pro výpočet hmotnosti z chemické reakce je dán vzorec. Urči veličiny a jejich jednotky ve vzorci.

- m(B) = b/a . M(B)/M(A) . m(A)

značka	**název**	**jednotka**
m(B)		
b,a		
M(B)		
M(A)		
m(A)		

Doplň tabulku. Použij kalkulačku, PTP a tabulky pro ZŠ

c = 0,25 mol/dm³	**V = 750 cm³**	**n =**
n =	M (NaOH) =	m = 100 g
w□ = 0,4	m□ =	m = 200 g
M (H_2O) =	n = 3 mol	m =
n = 2 mol	c =	V = 600 cm³

Vypočítej. Použij kalkulačku, PTP a tabulky pro ZŠ.

1. Kolik procent kyslíku a síry se nachází v oxidu sírovém?

2. Jakou hmotnost má měď, která reaguje se sírou za vzniku 2 g sulfidu měďného (sestav rovnici a použij vzorec).

Citace :

1.Pavel Beneš, Václav Pumpr, Jiří Banýr : **Základy chemie 2.díl pro 2. stupeň základní školy, nižší ročníky víceletých gymnázií a střední školy**, FORTUNA 2004, ISBN 80-7168-748-0
2.Pavel Beneš, Václav Pumpr, Jiří Banýr : **Základy chemie 1.díl pro 2. stupeň základní školy, nižší ročníky víceletých gymnázií a střední školy**, FORTUNA 2005, ISBN 80-7168-720-0
3.Petr Novotný, Jan Sejbal : **Chemie pro devátý ročník základní školy**, SPN Praha 1998, ISBN 80-7235-031-5
4.Hana Čtrnáctová, František Zemánek : **Chemie pro osmý ročník základní školy**, SPN Praha 1998, ISBN 80-7235-011-0
5.Vlastní archiv autora
6.Microsoft Office PowerPoint 2007.Ink