



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Název projektu: Individuální výukou k lepším výsledkům
Příjemce: Základní škola Telč, Masarykova 141, příspěvková organizace

Vzdělávací oblast	Člověk a příroda
Předmět	Chemie
Téma	Anorganická chemie
Určeno pro	8. ročník
Archivační kód	VY_52_INOVACE_108

NÁZEV VZDĚLÁVACÍHO MATERIÁLU

Procvičování

Ing. Lenka Božková

1.6.2012

Od každého trochu

1. a) Určete látkové množství vápníku, které odpovídá 160,32 g tohoto prvku.

b) Kolik gramů soli je potřeba k přípravě 450 g 30% roztoku?

2. Dokonči větu:

Oxidy jsou dvouprvkové sloučeniny.....

Chlor je součástí minerálu.....

Do ovzduší se SO₂ dostává spalováním.....

N₂O je....., který působí jako.....

Křemen se používá k výrobě.....

Odrůda křemene ametyst má..... barvu.

Korund je druhý nejtvrdší nerost, hned po.....

3. Urči, kolik je prvků a atomů v těchto látkách:



4. Najdi chybu a oprav ji:

CaO - hašené vápno

SO₂ - oxid sírový

AgBr - chlorid stříbrný

TiO₃ - titanová běloba

SiO₄ - křemen

5. Dopln oxidační čísla a sečti je. Jestli jsi pracoval správně, vyjde ti třetí mocnina jednoho prvočísla.

N₂O KCl PbO₂ Mn₂O₇ AuBr₃ ZnO

Výsledek:.....

Anotace

Formát výukového materiálu v digitální podobě	Word 2007 (.docx)
Obsah vzdělávacího materiálu	Práce s textem, doplňování správných údajů, výpočty
Rozsah vzdělávacího materiálu	Počet stran 2
Způsob práce žáků	Samostatná práce, práce ve skupinkách
Další poznámky autora	-