



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_094

NÁZEV VZDĚLÁVACÍHO MATERIÁLU

Shrnutí učiva 8. ročníku

Ing. Lenka Božková

1.5.2011

Shrnutí učiva 8. ročníku








1. Rozhodni ANO/NE:

- Periodickou soustavu prvků sestavil Démokritos
- Kyseliny ve své molekule vždy obsahují vodík
- Louhy se řadí mezi zásady
- Alkalické kovy se vyskytují volně v přírodě
- Kyslík má ve sloučeninách oxidační číslo $-I$
- Alchymie byla předchůdkyní chemie
- Rtuť je polokov
- Ve vzduchu je 78% dusíku
- Hydroxidy jsou dvouprvkové sloučeniny
- Pyrit se řadí mezi sulfidy

2. Řeš osmisměrku:

Řešením je stříbrolesklý kov.....

k	o	v	y
y	d	u	r
s	í	r	a
l	o	u	h
í	í	l	c
k	n	a	i

-  Látky, které vedou el.proud.....
-  K výrobě železa se používají železné....
-  Název prvku se značkou O.....
-  Prvek, který barví modře plamen.....
-  Jinak zásada.....
-  Z kyselin po odtržení vodíku vznikají
-  Značka hliníku.....

3. Napiš vzorce:

Kyselina bromitá

Voda

Hydroxid hlinitý

Oxid dusný

Hašené vápno

Sfalerit

Kyselina sírové

Kyselina chlorovodíková

Sulfid olovnatý

Chlorid sodný

Fluorid cíničitý

Oxid zinečnatý

Kyselina trihydrogenboritá

Sulfan

Jodid stříbrný

Kyselina uhličitá

Oxid osmičelý

Anotace

Formát výukového materiálu v digitální podobě	Word 2007 (.docx)
Obsah vzdělávacího materiálu	Doplňování správných údajů,osmisměrka
Rozsah vzdělávacího materiálu	Počet stran 2
Způsob práce žáků	Samostatná práce, práce ve skupinách
Další poznámky autora	-