



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

<b>Vzdělávací oblast</b>	Člověk a příroda
<b>Předmět</b>	Chemie
<b>Téma</b>	Anorganická chemie
<b>Určeno pro</b>	8. ročník
<b>Archivační kód</b>	VY_52_INOVACE_091

## NÁZEV VZDĚLÁVACÍHO MATERIÁLU

Prověrka z anorganické chemie

Ing. Lenka Božková

1.5.2011

## Prověrka – A

1. Utvoř název nebo vzorec:

KCl	oxid křemičitý
FeS <sub>2</sub>	bromid rtuťnatý
NiO	sulfid zinečnatý
Al(OH) <sub>3</sub>	oxid železitý
Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	hydroxid sodný

2. Napiš použití:

A, NaOH  
B, ZnS

3. Jak se nazývá indikátor hydroxidů:

## Prověrka – B

1. Utvoř název nebo vzorec:

MnBr <sub>7</sub>	oxid vápenatý
CO <sub>2</sub>	chlorid zlatitý
PbS	oxid fosforečný
N <sub>2</sub> O	hydroxid draselný
AgOH	disulfid železa

2. Napiš použití:

A, Ca(OH)<sub>2</sub>  
B, PbS

3. S jakými prvky vytváří síra sulfidy:

## Anotace

<b>Formát výukového materiálu v digitální podobě</b>	Word 2007 (.docx)
<b>Obsah vzdělávacího materiálu</b>	Ověřování znalostí žáků
<b>Rozsah vzdělávacího materiálu</b>	Počet stran 1
<b>Způsob práce žáků</b>	Samostatná práce
<b>Další poznámky autora</b>	-