

**Promysli si do online hodiny odpovědi v tomto PL.
Pokud můžeš, vytiskni a nalep do sešitu.**

BINÁRNÍ SLOUČENINY

1.

Do textu doplň správná slova:

Oxidy jsou dvouprvkové sloučeniny a jiného prvku. Kyslík v nich má vždy -II. Některé z nich se vyskytují ve skupenství např. CO_2 , CO , SO_2 . Známe také oxidy pevné, např. nebo jsou dvouprvkové sloučeniny síry a jiného prvku. Síra v nich má vždy oxidační číslo Sulfidy patří k významným rudám, sloužícím k výrobě Mezi halogenidy řadíme fluoridy a Obsahují vždy halogen s oxidačním číslem

2.

Doplň ke každému tvrzení vzorec a název látky, o kterou se jedná:

Používá se na výrobu skla
Vyrábí se z něj hašené vápno
Vzniká při spalování nekvalitního uhlí
Používá se na brusných papírech
Je součástí vydechaného vzduchu
Je to surovina pro výrobu olova

HYDROXIDY

1.

Napiš vzorec, přečti název:

Tento úkol nemusí: Kouřilová, Sedláček, Spáčilová, Navrátil D., Šťavík, Horňáková, Smolák

NÁZEV	VZOREC	VZOREC	NÁZEV
Hydroxid lithný		AgOH	
Hydroxid železitý		NH_4OH	
Hydroxid hořečnatý		$\text{Zn}(\text{OH})_2$	
Hydroxid chromitý		$\text{Al}(\text{OH})_3$	

2.

Označ pravdivé nebo nepravdivé tvrzení a vylušti tajenku. Tajenkou je název jednoho čisticího prostředku na zanesené odpady. Přemýšlej, proč se tak jmenuje.

TVRZENÍ	ANO	NE
Vodné roztoky hydroxidů jsou louhy.	☐ K	☐ H
Hydroxid amonný je pevná látka.	☐ O	☐ R
Hydroxid vápenatý nazýváme pálené vápno.	☐ L	☐ T
Hydroxidy odštěpují ve vodě anion OH^- .	☐ E	☐ U
Amoniak má vzorec NH_4 .	☐ B	☐ K

3.

Přiřaď, k sobě patřící pojmy.

Hydroxid sodný	1	A	$\text{Ca}(\text{OH})_2$
Pálené vápno	2	B	Písek, voda, vápno
Vápenné mléko	3	C	Vodný roztok NaOH
Vápenná malta	4	D	Roztok $\text{Ca}(\text{OH})_2$
Louh sodný	5	E	NaOH
Hašené vápno	6	F	CaO

KYSELINY

1.

Napiš vzorce následujících kyselin:

Kyselina křemičitá
 Kyselina jodovodíková
 Kyselina jodičná
 Kyselina dusitá
 Kyselina manganistá

Napiš názvy následujících kyselin:

HIO_4
 HBrO_3
 H_2CrO_4
 HF
 HClO

2.

Doplň na vynechaná místa správný pojem.

Kyseliny jsou sloučeniny, které vždy obsahují V přítomnosti vody se štěpí na ionty. Tomuto jevu říkáme Z odštěpeného vodíkového kationtu a molekuly vody vzniká kation. Kyseliny rozdělujeme do dvou skupin - a Názvy bezkyslíkatých kyselin mají zakončení- Kyslíkaté obsahují kromě vodíku v molekule vždy atom který má oxidační číslo -II. Kyseliny jsou velmi nebezpečné. Při práci s nimi používáme ochranné pomůcky: a Při ředění kyselin lijeme vždy do

pH

1.

Doplň:

Kyselost způsobují kationty

Zásaditost způsobují anionty

2.

Ke každé hodnotě pH doplň, jestli je roztok kyselý, zásaditý či neutrální.

pH = 2

pH = 9

pH = 13

pH = 7

pH = 6

3.

Sloučeniny těchto vzorců rozděl na dvě skupiny – kyseliny a hydroxidy a napiš jejich názvy do tabulky: KOH, H₂CO₃, H₂S, Mg(OH)₂, Fe(OH)₃, H₃PO₄, LiOH, H₂SiO₃

KYSELINY		HYDROXIDY	
VZOREC	NÁZEV	VZOREC	NÁZEV

4.

Doplň ke každé látce, jestli je její pH větší, menší nebo rovno 7.

LÁTKA	pH
<i>Citronová šťáva</i>	
<i>Vápenné mléko</i>	
<i>Destilovaná voda</i>	
<i>Náplň autobaterie</i>	
<i>Čisticí prostředek na odpady</i>	