

OPAKOVÁNÍ

1. Modrá skalice má chemický vzorec:

- a) $\text{CuSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ b) $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
c) $\text{ZnSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ d) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

2. Pojmenujte chemické sloučeniny:

PbO_2

Ca(OH)_2

H_2SO_3

KNO_3

HCl

3. Zapište vzorce produktů chemických reakcí a pojmenujte je.

$\text{HBr} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{H}_2\text{O} + \dots\dots\dots$

$\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{H}_2 + \dots\dots\dots$

4. Kolik protonů, neutronů a elektronů obsahuje atom



5. Vypočítejte relativní molekulovou hmotnost hydroxidu hlinitého, známe-li relativní atomové hmotnosti $\text{Ar(Al)} = 27$, $\text{Ar(O)} = 16$, $\text{Ar(H)} = 1$.

6. Poznejte chemickou sloučeninu

Uveďte název a vzorec chemické sloučeniny:

- a) Patří mezi slabé kyslíkaté kyseliny. Vzniká zavedením oxidu uhličitého do vody. Je součástí perlivých nápojů.
b) Jde o pevnou látku, která se rozpouští ve vodě za vzniku fialového roztoku. Je známa pod názvem hypermangan. V chemii se využívá jako silné oxidační činidlo.
c) Patří mezi bezkyslíkaté kyseliny. Je tvořena vodíkem a prvkem s největší elektronegativitou. Je velmi reaktivní. Využívá se k leptání skla.

7. Zapište atomy a molekuly

a)	čtyři atomy sodíku	
b)	jedna tříatomová molekula kyslíku	
c)	dvě molekuly sulfidu měďnatého	
d)	tři dvouatomové molekuly jodu	