

Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Habětínková Zuzana.

Dostupné ze Školského portálu Karlovarského kraje www.kvkskoly.cz, materiál vznikl v rámci projektu Gymnázia Cheb s názvem Rozvoj školského portálu Karlovarského kraje

1 12-13:09

opakování učiva sekundy prvky a sloučeniny

IX 4-20:28

Na, Cl, Ca, F, Br, C, Zn, Fe, Al, Si, K, N,
Hg, Pt, S, Cu

Z uvedeného souboru prvků vypiš:


- 1.Prvky, které jsou za běžných podmínek plyny. Cl, F, I
- 2.Prvky, které jsou za běžných podmínek kapalné. Br, Hg
- 3.Kovy. Na, Ca, Zn, Fe, Al, K, Hg, Pt, Cu
- 4.Kov, který nejvíce podléhá korozi. Cu
- 5.Kov, který nejvíce podléhá korozi. Fe
- 6.Černý prášek. Pt, Cu
- 7.Kov, který je součástí oceli. Na, K

IX 3-8:49

Na, Cl, Ca, F, Br, C, Zn, Fe, Al, Si, K, Hg,
N, Pt, S, Cu, I

Z uvedeného souboru prvků vypiš:

- 1.Halogeny. Cl, F, Br, I
- 2.Který halogen se vyskytuje v hormonu štítné žlázy? I
- 3.Nekov, který se používá při výrobě zápalek. S
- 4.Alkalický kov, který barví plamen dožluta. Na
- 5.Kov, který je hlavní součástí oceli. Fe
- 6.Polokov. Si
- 7.Kov, který je součástí kostí. Ca



IX 3-9:03

Doplň chemický název a vzorec sloučeniny

- 1.oxidu používaného na výrobu hliníku Al_2O_3
oxid hlinitý
- 2.oxidu, který najdeme v lahvi perlivé vody CO_2
oxid uhličitý
- 3.galenitu PbS
sulfid olovnatý
- 4.safíru Al_2O_3
oxid hlinitý
- 5.ametystu SiO_2
oxid křemičitý
- 6.jedovatého zápachajícího oxidu, který se nejčastěji uvolňuje při spalování nekvalitních paliv SO_2

IX 3-9:13

Doplň vzorec sloučenin:

chlorid hlinitý
oxid sírový
sulfid olovnatý
kyselina sírová
kyselina křemičitá
hydroxid draselný
uhličitán vápenatý
dusičnan stříbrný
heptahydrát síranu železnatého

správné odpovědi

IX 3-9:18

Doplň názvy sloučenin:

V_2O_5	oxid vanadičný
Mn_2O_7	oxid manganistý
ZnS	sulfid zinečnatý
$Cr(OH)_3$	hydroxid chromitý
KCl	chlorid draselný
HBr	bromovodík
H_2SeO_3	kyselina seleničitá
Na_3PO_4	fosforečnan sodný
CaF_2	fluorid vápenatý

IX 3-9:18