

P2 2, 4 (6)

Písemná práce – Oxidy-halogenidy

1. Vytvoř z názvu vzorec a naopak (všude napiš oxidační čísla!)

oxid křemičitý	$\text{Na}_2\text{O}$
sulfid hořečnatý	$\text{As}_2\text{S}_5$
fluorid hlinitý	$\text{TeO}_3$
chlorid fosforečný	$\text{CrI}_7$
oxid manganatý	$\text{AgBr}$

2. Napiš názvy iontů

$\text{Te}^{6+}$  .....

$\text{K}^+$  .....

$\text{F}^-$  .....

$\text{Cl}^-$  .....

4. Napiš 3 názvy, které se používají u sloučeniny  $\text{NaCl}$  .....

Jakými dvěma způsoby se získává? .....

5. Jakou vlastnost má látka  $\text{AgBr}$ ? K čemu se používá? .....

.....

6. Na jakém výrobku můžete najít označení NPK a co to znamená?  
.....

7. zapište vzorec, skupenství, molární hmotnost a 2 příklady použití:

Oxid vápenatý

Oxid siřičitý

Oxid uhličitý

Oxid uhelnatý