

Zestaw zadań powtórzeniowych nr 5

1. Do powtórzenia: Wzory i nazwy kwasów, tlenków, wodorotlenków, soli, wartościowość reszty kwasowej, dysocjacja jonowa soli
2. Napisz wzory sumaryczne następujących soli: fosforan(V) cynku, siarczan(VI) wapnia, siarczek litu, fluorek wapnia, bromek sodu, chlorek żelaza(III), siarczan(IV) sodu, chlorek miedzi(I), węglan baru, siarczan(VI) glinu, azotan(V) miedzi(II), fosforan(V) potasu, jodek ołowiu(II), azotan(III) magnezu.
3. Podaj nazwy soli, podaj wartościowość metalu w podanych wzorach soli: Fe_2S_3 , Cu_2S , FeCl_2 , AlCl_3 , Na_2SO_4 , NaF , K_2SO_3 , MgCO_3 , NaNO_3 , CrI_3 , Na_3PO_4 , $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$, MgBr_2 , Na_2SO_4 , FeS , CuCl , Ag_2S , PbCl_2 , Li_3PO_4 , $\text{Sn}_3(\text{PO}_4)_2$
4. Uzupełnij tabelę.

Nazwa soli	Wzór sumaryczny soli	Wzór sumaryczny i nazwa kwasu, od którego pochodzi sól	Wartościowość reszty kwasowej
Chlorek wapnia			
	K_3PO_4		
	CuSO_4		
Siarczan(IV) cynku			
Azotan(V) glinu			
	PbS		

5. Uzupełnij tabelę wg przykładu, wpisując poniższe wzory. Podaj nazwy tych związków

Tlenki	Wodorotlenki	Kwasy	Sole
			KCl – chlorek potasu

- KCl, Na_3PO_4 , H_2O , HCl, $\text{Cu}(\text{OH})_2$, ZnS, CaO, $\text{Mg}(\text{OH})_2$, P_4O_{10} , H_3PO_4 , SiO_2 , NH_4Cl , H_2SO_4 , K_2SO_3 , FeO, FeS, N_2O_5 , CaCO_3 , CO_2 , K_2O , NaOH, SO_3 , Fe_2O_3 , H_2S , KOH, PbI_2
6. Podaj wzory i nazwy substancji, które w roztworze wodnym dysocjują na podane jony.
a) Na^+ i OH^- , b) K^+ i PO_4^{3-} , c) H^+ i PO_4^{3-} , d) H^+ i NO_3^- , e) Fe^{2+} i Cl^- , f) Zn^{2+} i SO_4^{2-} , g) Ca^{2+} i OH^- , h) Li^+ i NO_3^-
 7. Korzystając z tabeli rozpuszczalności wodorotlenków i soli wybierz sole, które są dobrze rozpuszczalne w wodzie i napisz dla nich odpowiednie równania reakcji dysocjacji.
 PbS , AgNO_3 , BaCl_2 , CuCO_3 , BaSO_4 , ZnSO_4 , AlCl_3 , CrPO_4 , Bi_2S_3 , Na_2CO_3 , K_3PO_4 , $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$