

Практична робота

Мета роботи: дослідити окисно-відновні властивості різних хімічних речовин, удосконалити навички складання рівнянь окисно-відновних реакцій методом електронного балансу.

+**Обладнання:** періодична система хімічних елементів Д.І. Менделєєва, таблиця окисників та відновників, таблиця окисно-відновних реакцій, алгоритм складання ОВР.

Визначити ступінь окиснення елементів у сполуках:

H_2O_2 ; Cl_2 ; KClO_3 ; KMnO_4 ; H_2SO_4 ; Mn_2O_7 ; $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$; NaNO_2 ; NH_4NO_3 ; $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$.

HNO_3 , H_2SO_4 , CaCO_3 , BaSO_4 , H_3PO_4 , $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$, H_2SO_3 .

NaH , CaO , NH_3 , HCl , H_2S , KOH , SiH_4 , H_2 ; CaH_2 , CO_2 , N_2 , KCl , HF , CH_4 , Li_2O , O_3 ; H_2CO_3 , K_3PO_4 , CaF_2 , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, $\text{Cu}(\text{OH})_2$, H_2SO_3 , AlPO_4 , CaCl_2 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$.

2. У яких сполуках валентність чисельно не дорівнює ступеням окиснення: P_4 , P_2O_5 , H_2 , H_2O_2 , O_2 , H_2S , ?

Завдання 2.

Розставити коефіцієнти методом електронного балансу.

