



Урок 9 класса.
Типичные окислители



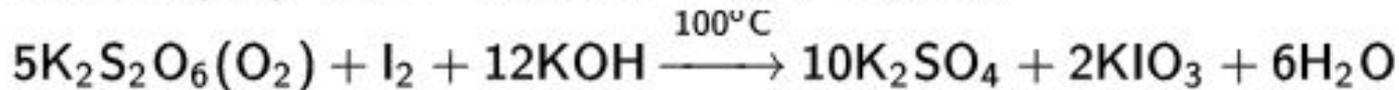
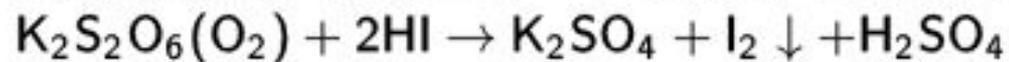
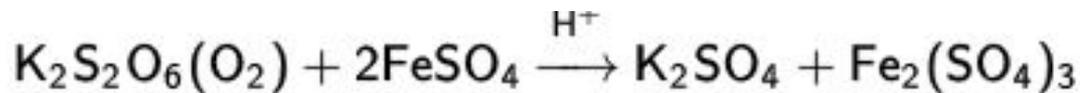
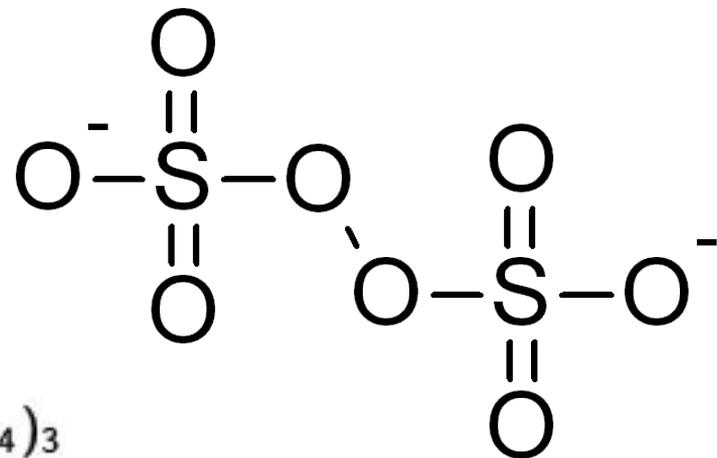
Будем разбирать по группам.

1. Окислители, проявляющие окислительные свойства при повышенной или очень высокой температуре.

Cl_2 , F_2 , KClO_3 , K_2FeO_4 , KMnO_4 , KNO_3 , $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_8$, MnO_2 , Na_2O_2 , O_2 .

Пероксодисульфат
калия

2K^+



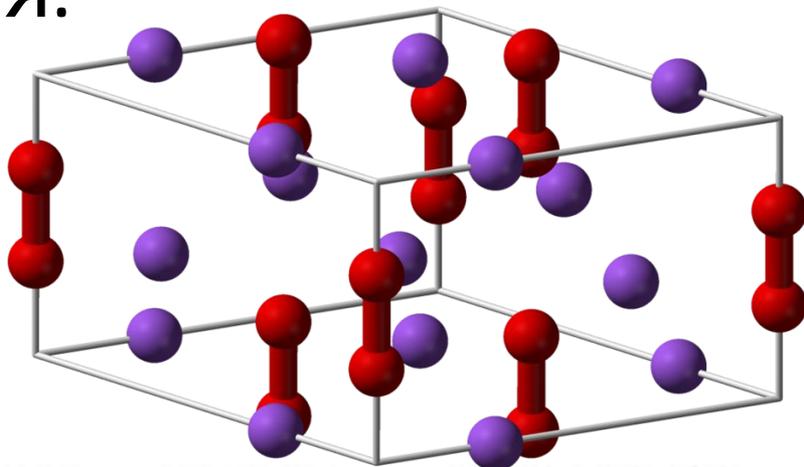


Будем разбирать по группам.

2. Окислители, проявляющие окислительные свойства в кислотной среде: F_2 , Na_2O_2 , O_3 , $K_2S_2O_8$, H_2O_2 , $KMnO_4$, $KBrO_3$, Cl_2 , $K_2Cr_2O_7$, MnO_2 , O_2 , KIO_3 , HNO_3 (конец), H_2SO_4 .

Пероксид

Натрия.





Будем разбирать по группам.

3. Окислители, проявляющие окислительные свойства в щелочной среде: F_2 , $K_2S_2O_8$, Cl_2O_4 , Na_2O_2 , Br_2 , H_2O_2 , $KMnO_4$, I_2 , O_2 , $K_2Cr_2O_4$

Cl_2O_4 - $Cl^{+1}Cl^{+7}O_3$, смесь двух оксидов.

