



Урок 9 класса.  
Типичные окислители



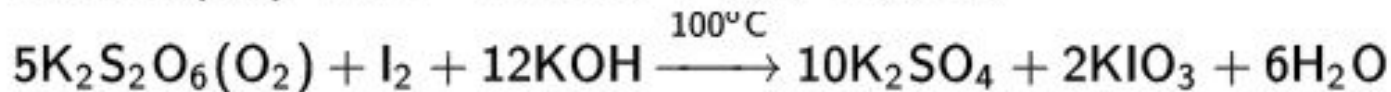
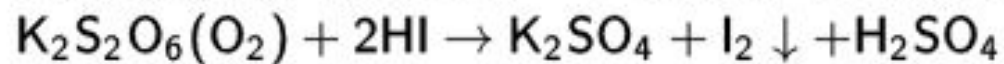
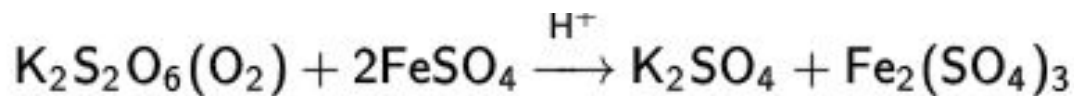
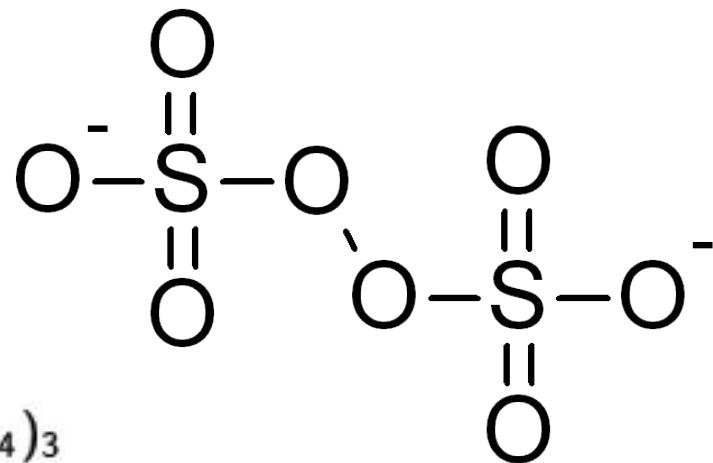
Будем разбирать по группам.

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

$\text{Cl}_2$ ,  $\text{F}_2$ ,  $\text{KClO}_3$ ,  $\text{K}_2\text{FeO}_4$ ,  $\text{KMnO}_4$ ,  $\text{KNO}_3$ ,  $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_8$ ,  $\text{MnO}_2$ ,  $\text{Na}_2\text{O}_2$ ,  $\text{O}_2$ .

Пероксодисульфат  
калия

$2 \text{K}^+$



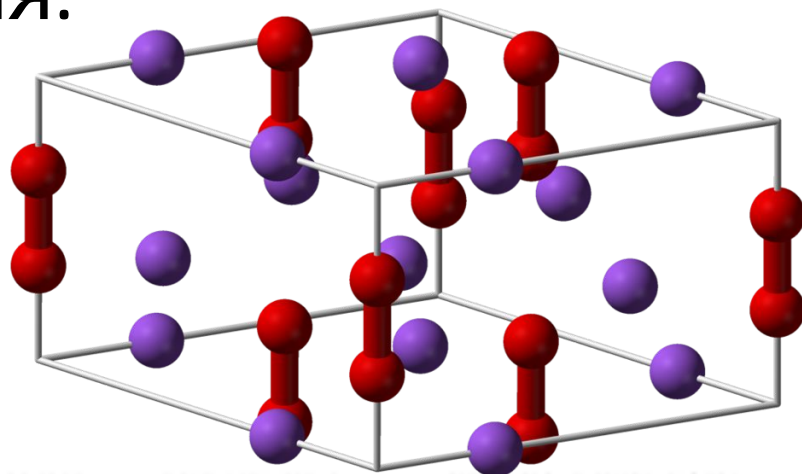


Будем разбирать по группам.

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.

