

Марганец

LOGO

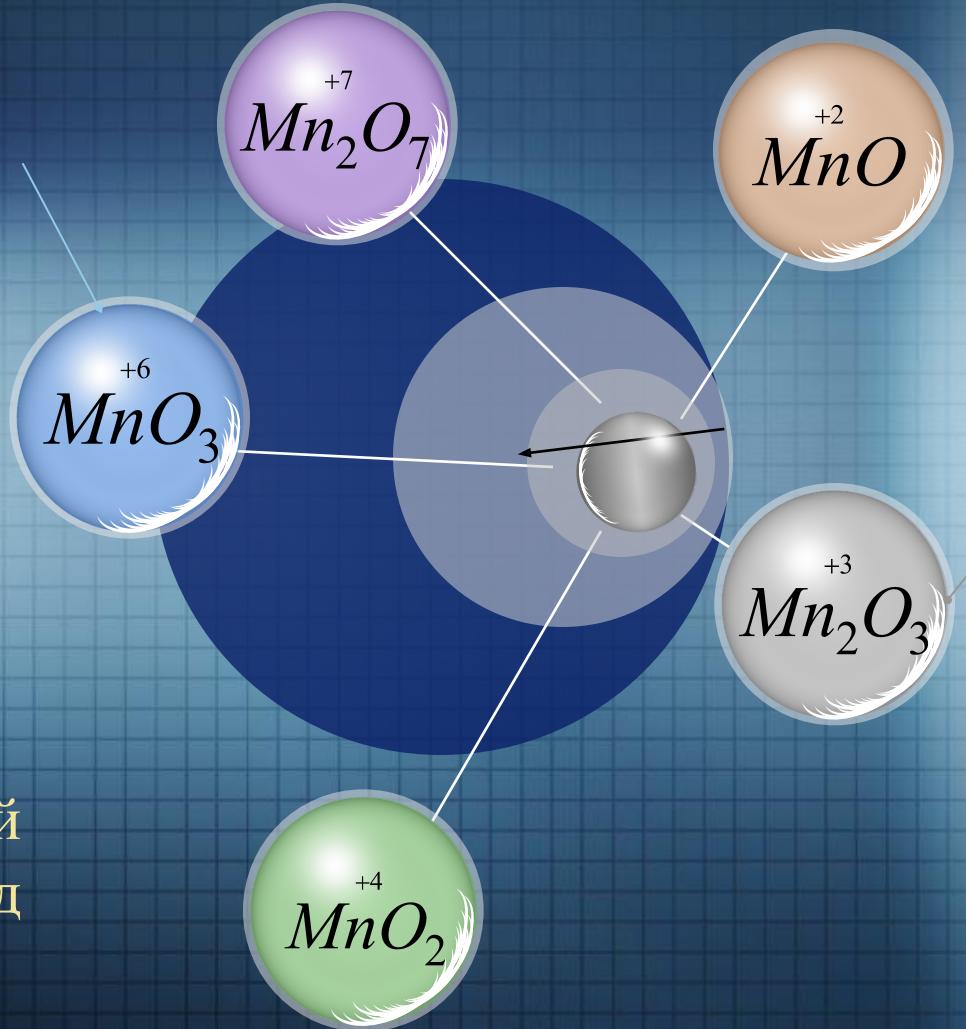
Содержание

- 1** *Mn в периодической системе химических элементов*
- 2** *Химические свойства марганца*
- 3** *MnO , $Mn(OH)_2$ – основные свойства*
- 4** *Mn^{+2} -восстановитель*
- 5** *MnO_2 , $Mn(OH)_4$ - слабо выраженные амфотерные свойства*
- 6** *Mn_2O_7 , $HMnO_4$ – сильные окислители*
- 7** *Получение. Применение. В природе*
- 8** *Задание*

$$\left[\begin{array}{c} {}_{25}Mn \ 1s^2 \ 2s^2 \ 2p^6 \ 3s^2 \ 3p^6 \ 3d^5 \ 4s^2 \end{array} \right]$$

IV период, VII группа, побочная подгруппа

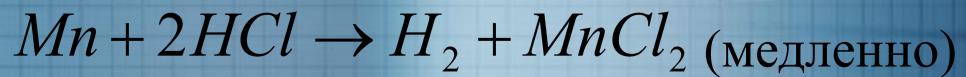
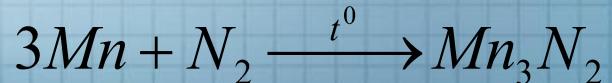
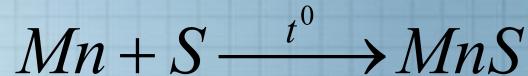
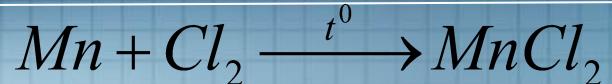
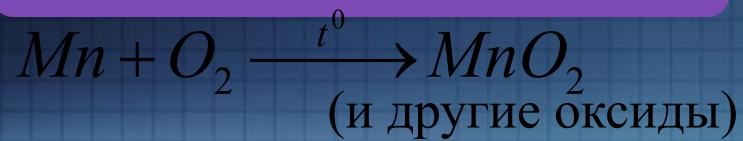
Кислотные
оксиды



Основные
оксиды

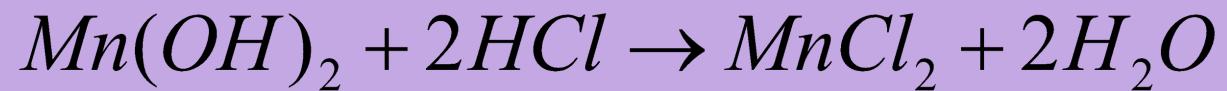
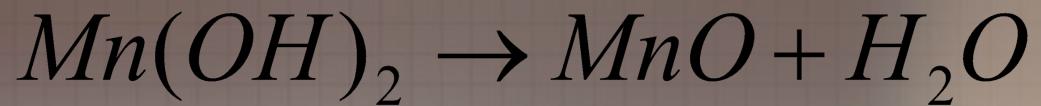
Амфотерный
оксид

Химические свойства

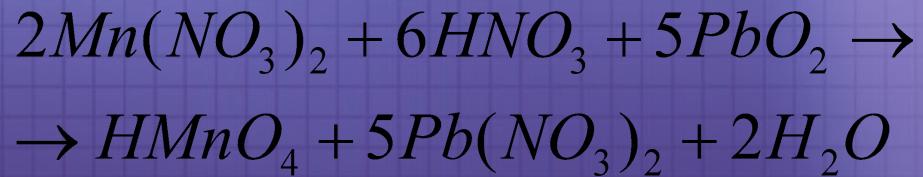
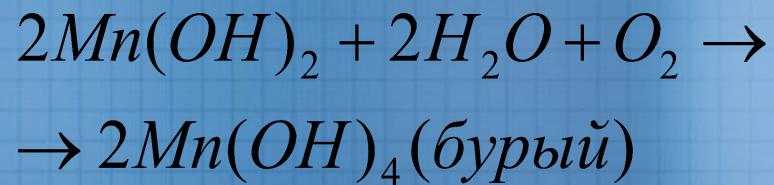
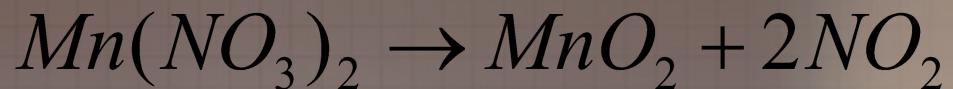


где X=NO, N₂O, N₂, NH₃, NH₄ в
зависимости от концентрации
HNO₃

MnO, Mn(OH)₂ – основные свойства



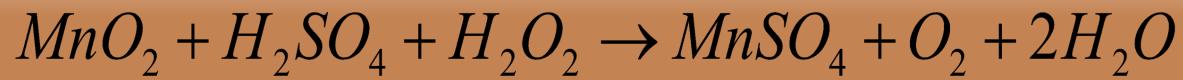
Mn^{+2} - восстановитель



MnO_2 , $Mn(OH)_4$ или H_2MnO_3

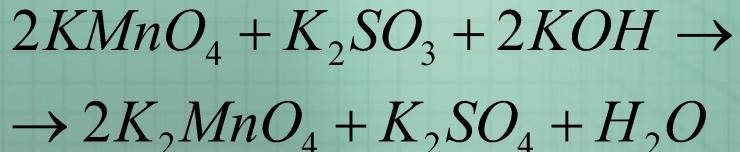
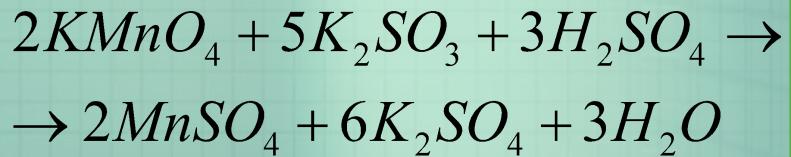
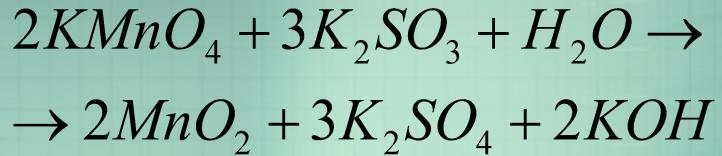
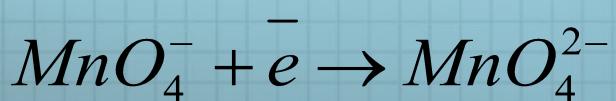
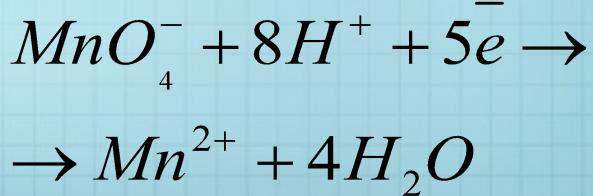
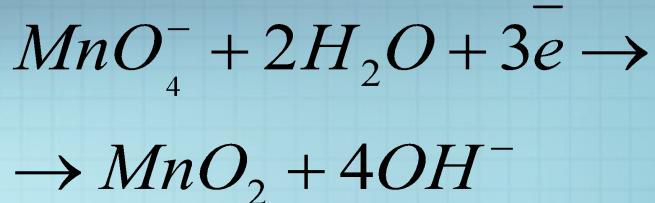
слабо выраженные

амфотерные свойства

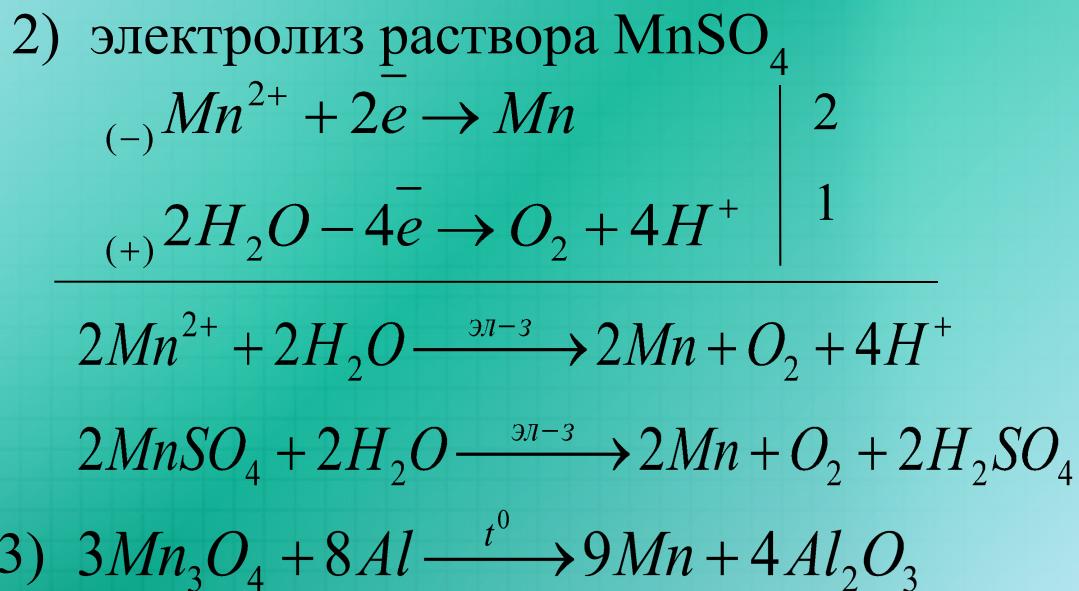
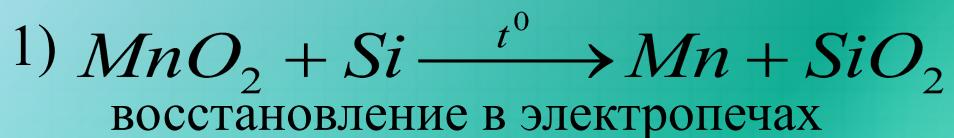
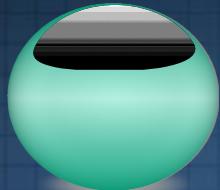


Mn₂O₇, HMnO₄ – сильные окислители

()



Получение



Применение

твёрдость

прочность

устойчивость к коррозии

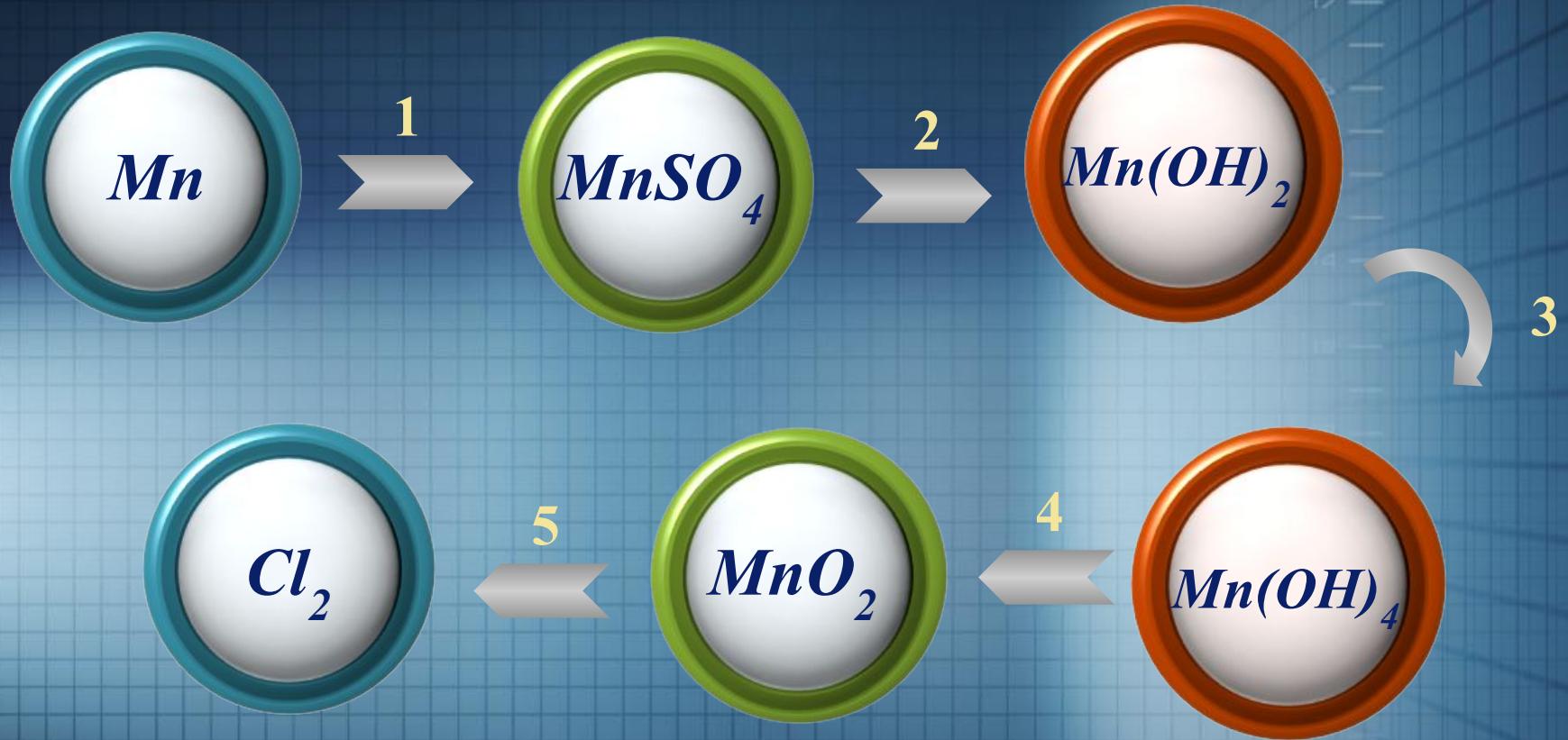
Производство
легированных сталей

В природе

$$\omega(Mn) = 0,09\%$$



Задание



Ответ

- 1 $Mn + H_2SO_4 \rightarrow MnSO_4 + H_2$
- 2 $MnSO_4 + 2KOH \rightarrow Mn(OH)_2 + K_2SO_4$
- 3 $2Mn(OH)_2 + O_2 + 2H_2O \rightarrow 2Mn(OH)_4$
- 4 $Mn(OH)_4 \rightarrow MnO_2 + 2H_2O$
- 5 $MnO_2 + 4HCl \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + 2H_2O$

Спасибо за внимание!

LOGO