

# ЦИНК И ЕГО СОЕДИНЕНИЯ



LOGO

# Содержание



Строение Zn



Свойства Zn



Свойства ZnO



Свойства Zn(OH)<sub>2</sub>



d-элемент IV-го периода второй группы  
побочной подгруппы

$_{30}Zn\ 1s^22s^22p^63s^23p^64s^23d^{10}$

Zn

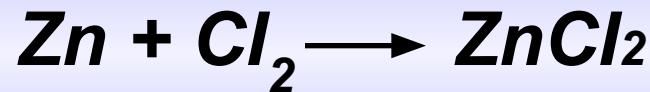
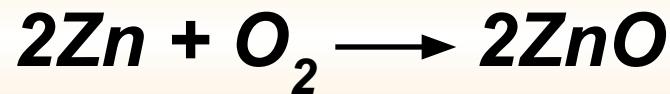
# Степень окисления

+2

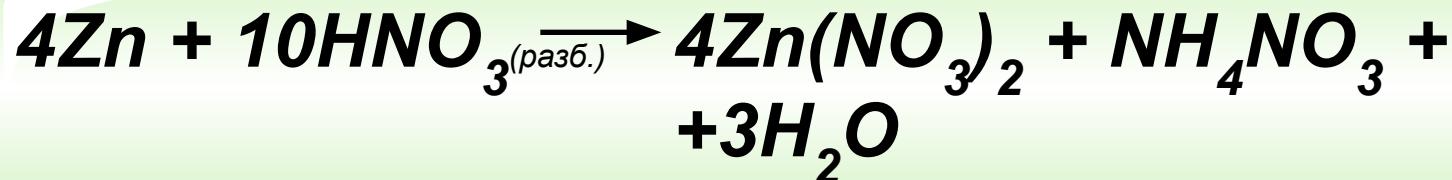
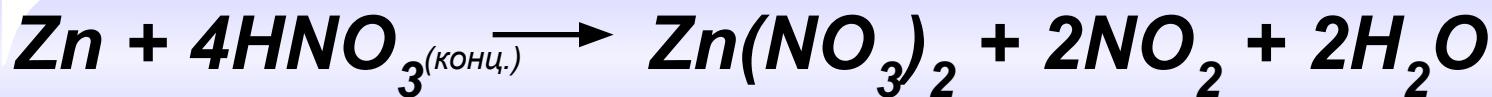
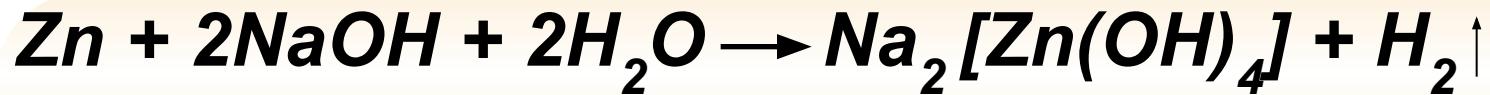
проявляет в соединениях  
постоянную степень окисления



# Взаимодействие цинка с $O_2$ , S, $Cl_2$ , P



# Взаимодействие цинка со сложными веществами



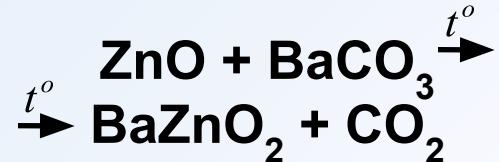
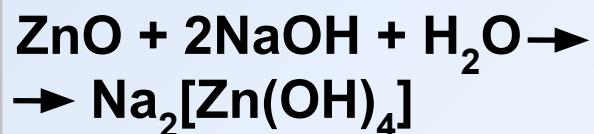
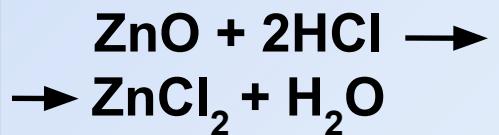
# ZnO – амфотерный оксид



кислота

щёлочь

соль



# $\text{Zn}(\text{OH})_2$ – амфотерный гидроксид

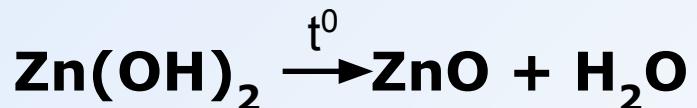
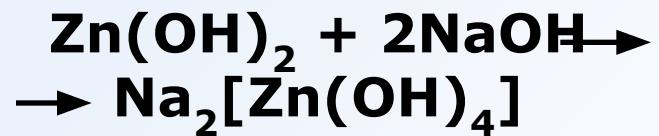
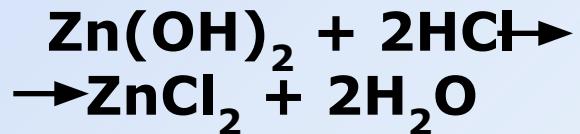


кислота

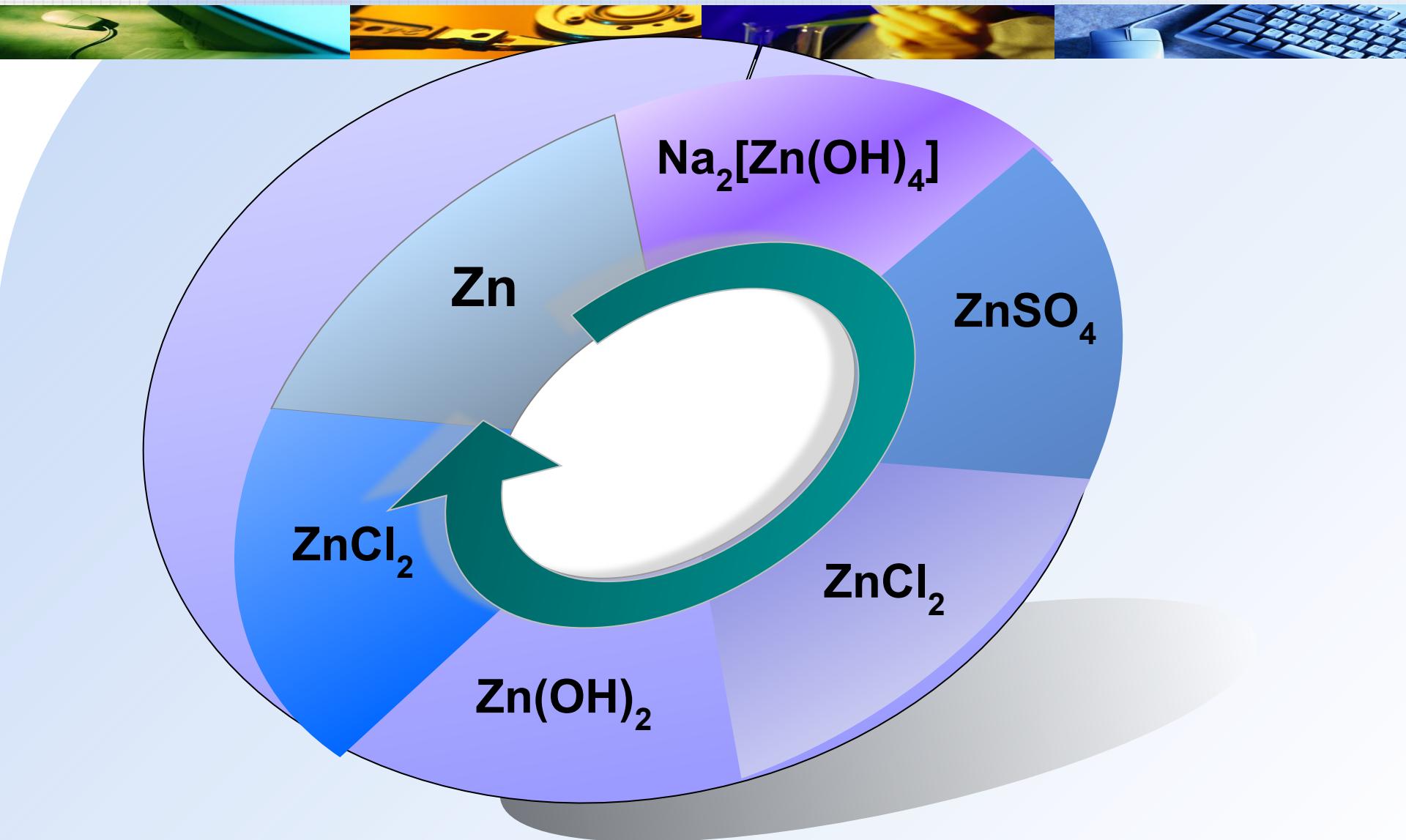


$t^0$

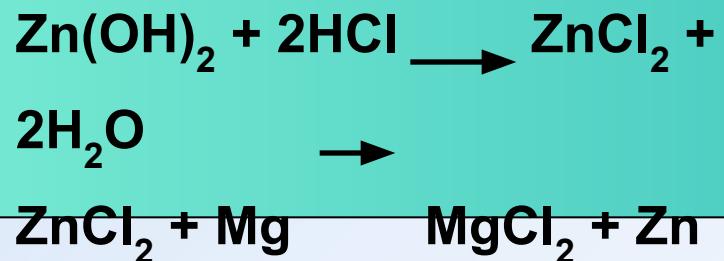
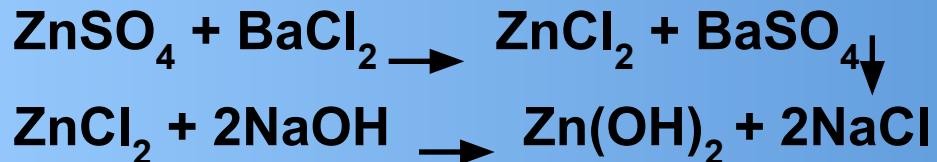
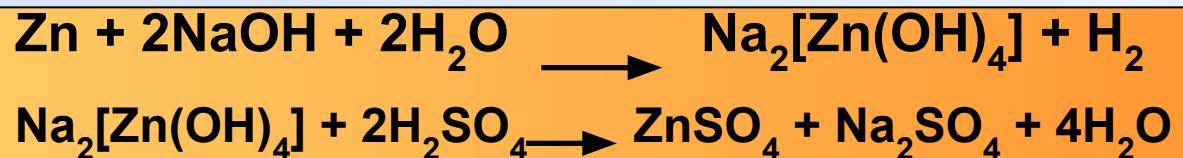
щелочь



# Осуществите превращения



# ОТВЕТ



# Спасибо за внимание!



LOGO