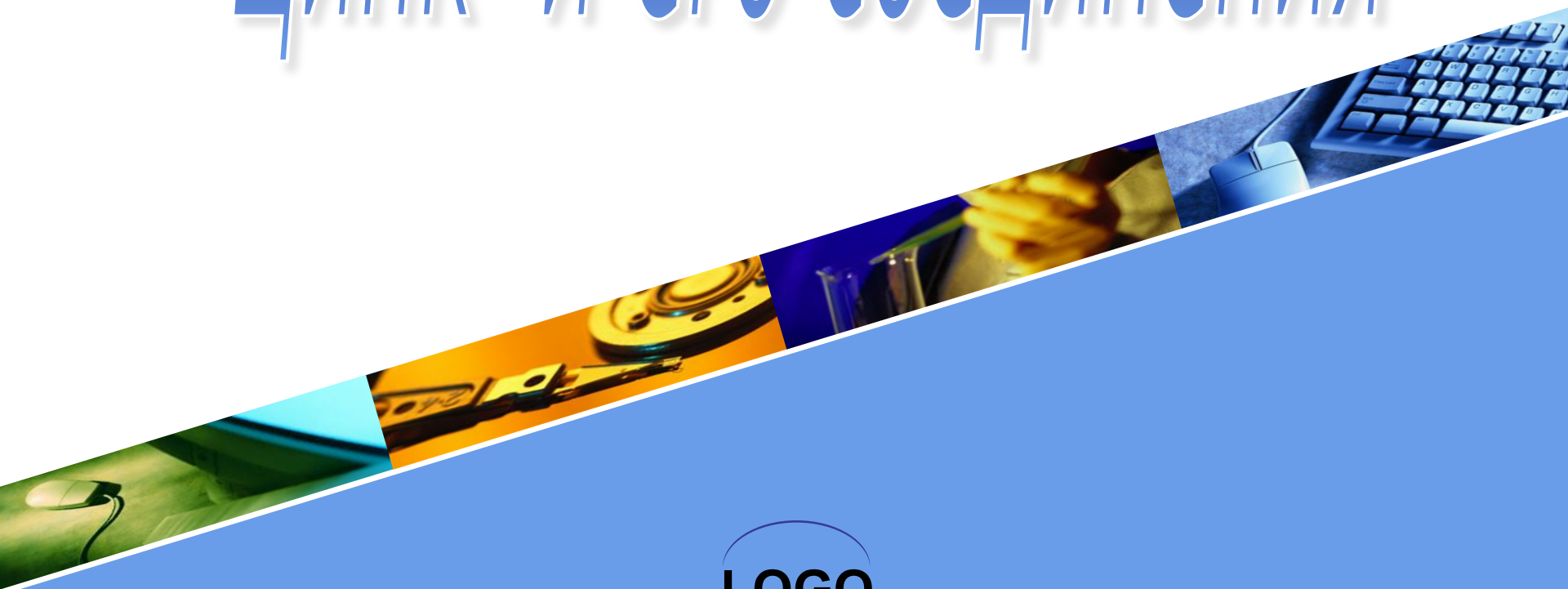


Цинк и его соединения



LOGO

Содержание

- 1 Строение Zn
- 2 Свойства Zn
- 3 Свойства ZnO
- 4 Свойства Zn(OH)₂



d-элемент IV-го периода второй группы
побочной подгруппы



Zn

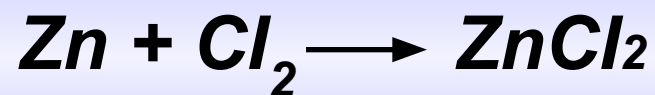
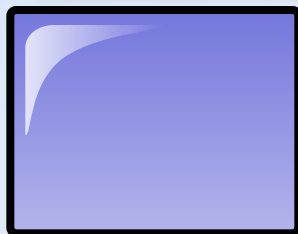
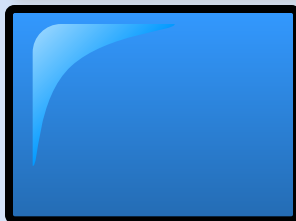
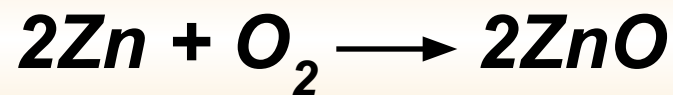
Степень окисления

+2

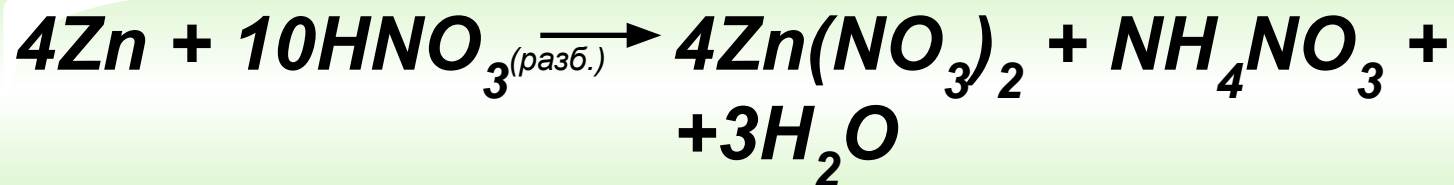
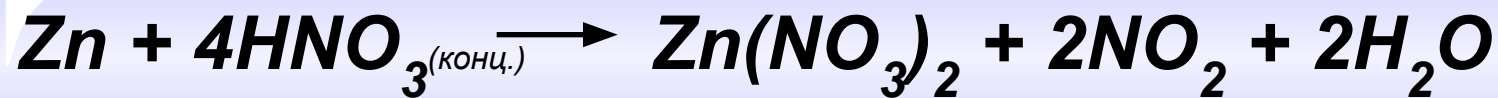
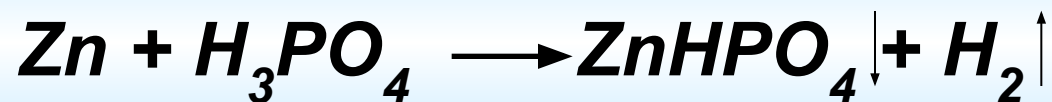
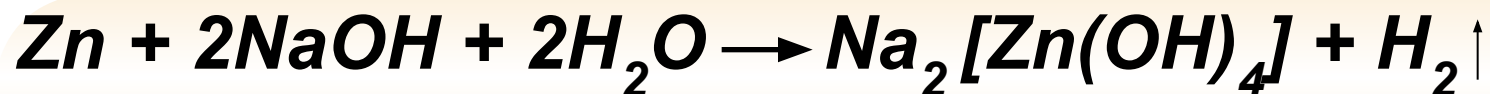
проявляет в соединениях
постоянную степень окисления



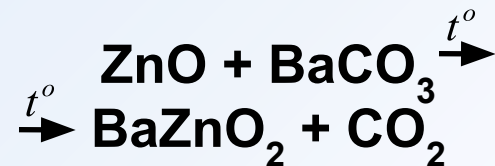
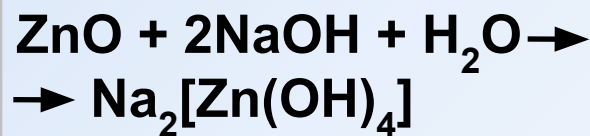
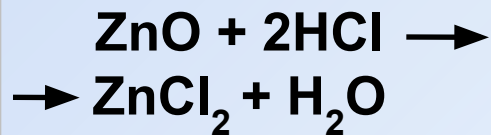
Взаимодействие цинка с O_2 , S, Cl_2 , P



Взаимодействие цинка со сложными веществами



ZnO – амфотерный оксид

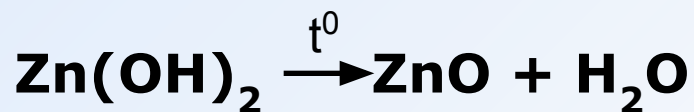
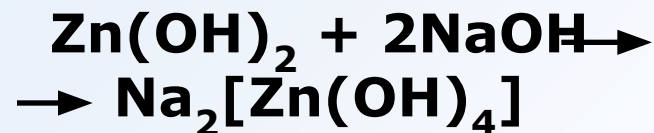
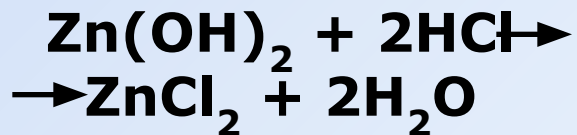


$\text{Zn}(\text{OH})_2$ – амфотерный гидроксид

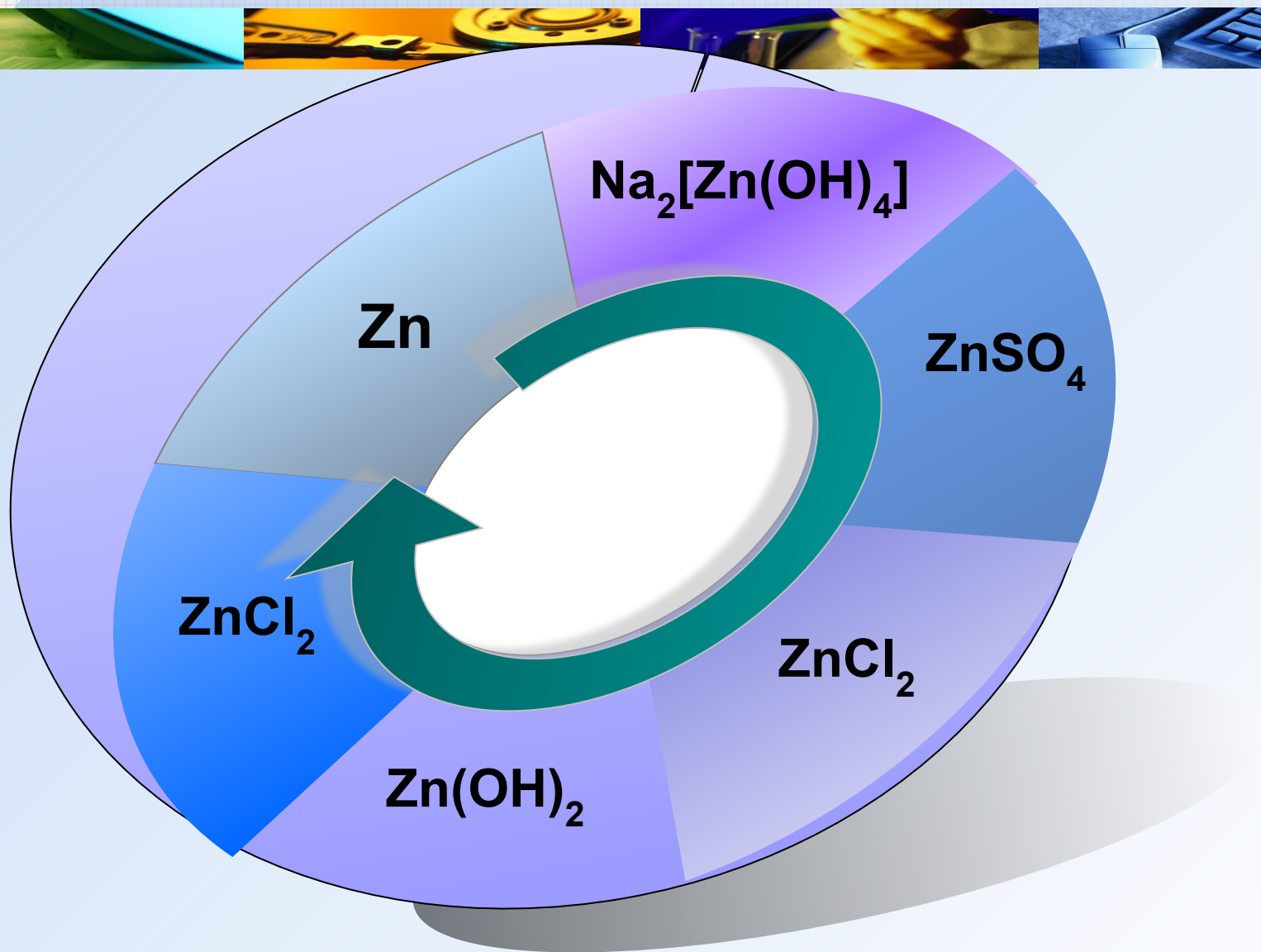
кислота

t^0

щелочь



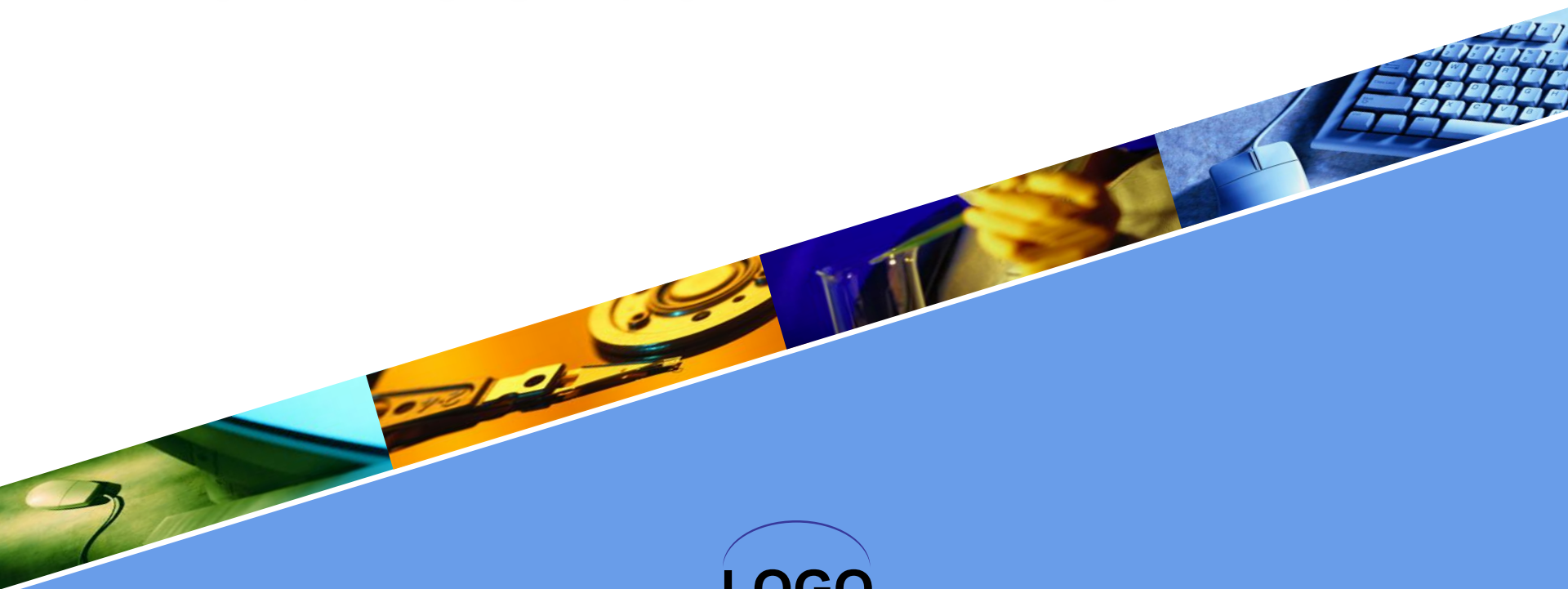
Осуществите превращения



ОТВЕТ



Спасибо за внимание!




LOGO