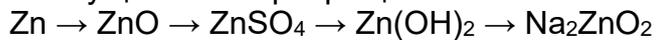


## Самостоятельная работа по химии Амфотерные оксиды и гидроксиды 9 класс

### 1 вариант

1. Напишите уравнения возможных реакций гидроксида цинка со следующими веществами:  
KOH, Li<sub>2</sub>O, NaCl, HCl, K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

2. Осуществите превращения:



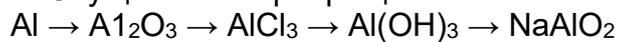
Приведите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде.

## Самостоятельная работа по химии Амфотерные оксиды и гидроксиды 9 класс

### 2 вариант

1. Напишите уравнения возможных реакций оксида цинка со следующими веществами:  
 $\text{NaOH}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{BaCl}_2$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$

2. Осуществите превращения:



Приведите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде.

## Самостоятельная работа по химии Амфотерные оксиды и гидроксиды 9 класс

### 3 вариант

1. Напишите уравнения возможных реакций гидроксида цинка со следующими веществами:

$\text{Ba}(\text{OH})_2$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{Rb}_2\text{O}$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ .

Укажите условия протекания реакций.

2. Осуществите превращения:

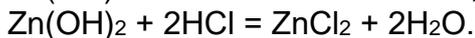
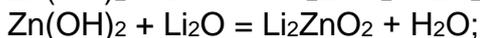
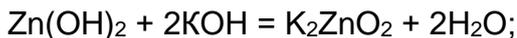
$\text{Zn} \rightarrow \text{ZnCl}_2 \rightarrow \text{Zn}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{ZnO} \rightarrow \text{Na}_2\text{ZnO}_2$

Приведите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде.

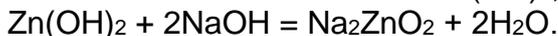
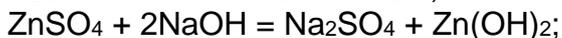
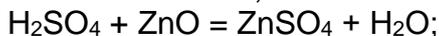
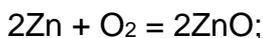
*Ответы на самостоятельную работу по химии Амфотерные оксиды и гидроксиды*

**Вариант 1.**

1.

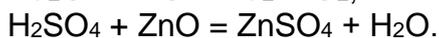
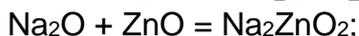


2.

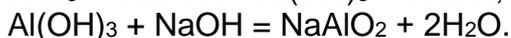
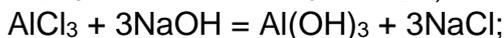
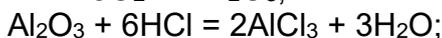
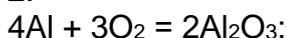


**Вариант 2.**

1.



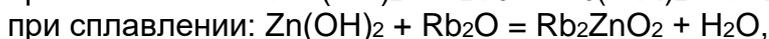
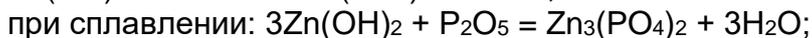
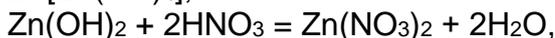
2.



**Вариант 3.**

1.

При сплавлении:  $\text{Zn(OH)}_2 + \text{Ba(OH)}_2 = \text{BaZnO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ , в растворе:  $\text{Zn(OH)}_2 + \text{Ba(OH)}_2 = \text{Ba[Zn(OH)}_4]$ ;



2.

