

Самостоятельная работа по химии Амфотерные оксиды и гидроксиды 9 класс с ответами

Для проверки знаний по предмету Химия удобно использовать готовые сборники заданий и вопросов. Самостоятельная работа по химии Амфотерные оксиды и гидроксиды 9 класс с ответами поможет быстро провести аудит у школьников.

1 вариант

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

KOH , Li_2O , NaCl , HCl , K_2SO_4

2. Осуществите превращения:

$\text{Zn} \rightarrow \text{ZnO} \rightarrow \text{ZnSO}_4 \rightarrow \text{Zn(OH)}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{ZnO}_2$

Приведите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде.

2 вариант

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

NaOH , H_2O , Na_2O , BaCl_2 , H_2SO_4

2. Осуществите превращения:

$\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{AlCl}_3 \rightarrow \text{Al(OH)}_3 \rightarrow \text{NaAlO}_2$

Приведите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде.

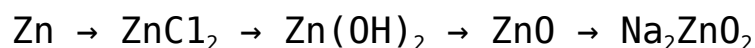
3 вариант

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

Ba(OH)_2 , HNO_3 , Al_2O_3 , P_2O_5 , Rb_2O , Na_2CO_3 .

Укажите условия протекания реакций.

2. Осуществите превращения:

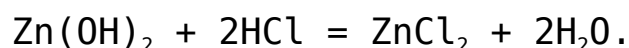
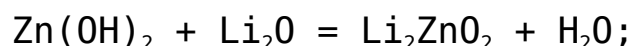
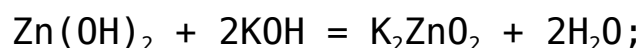


Приведите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде.

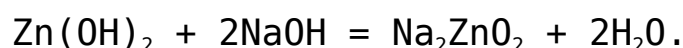
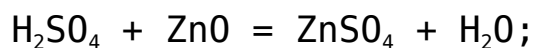
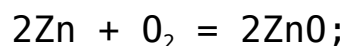
Ответы на самостоятельную работу по химии Амфотерные оксиды и гидроксиды

Вариант 1.

1.

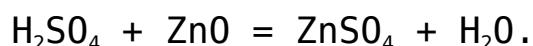
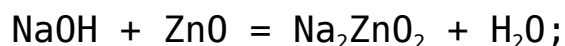


2.

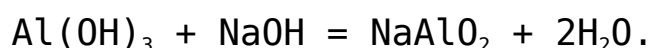
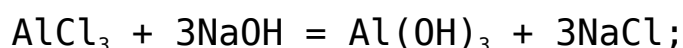
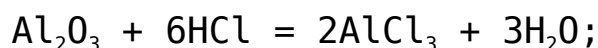
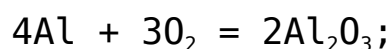


Вариант 2.

1.



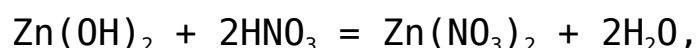
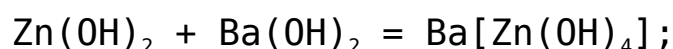
2.



Вариант 3.

1.

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



при сплавлении: $3\text{Zn(OH)}_2 + \text{P}_2\text{O}_5 = \text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2 + 3\text{H}_2\text{O};$

при сплавлении: $\text{Zn(OH)}_2 + \text{Rb}_2\text{O} = \text{Rb}_2\text{ZnO}_2 + \text{H}_2\text{O},$

при сплавлении: $\text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{Na}_2\text{ZnO}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}.$

2.

