

Самостоятельная работа
Общие химические свойства металлов

Вариант № 10

Задание: закончите уравнения возможных реакций

1. $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
2. $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow$
3. $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{разб}) \rightarrow$
4. $\text{K} + \text{O}_2 \rightarrow$
5. $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow$

Вариант № 11

Задание: закончите уравнения возможных реакций

1. $\text{Al} + \text{NaOH} \rightarrow$
2. $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow$
3. $\text{Mg} + \text{Na}_2\text{O} \rightarrow$
4. $\text{ZnO} + \text{C} \rightarrow$
5. $\text{K} + \text{HNO}_3(\text{разб}) \rightarrow \text{N}_2 + \dots + \text{H}_2\text{O}$

Вариант № 12

Задание: закончите уравнения возможных реакций

1. $\text{Mg} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
2. $\text{Cu} + \text{HCl}(\text{разб}) \rightarrow$
3. $\text{Li} + \text{O}_2 \rightarrow$
4. $\text{Cu} + \text{Cl}_2 \rightarrow$
5. $\text{Mg} + \text{CuCl}_2 \rightarrow$

Вариант № 13

Задание: закончите уравнения возможных реакций

1. $\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow$
2. $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2 \rightarrow$
3. $\text{Zn} + \text{NaOH} \rightarrow$
4. $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{разб}) \rightarrow$
5. $\text{Na} + \text{S} \rightarrow$