

# Тест по химии Основы неорганической химии для за 9 класса

Готовые материалы для тестирования Тест по химии Основы неорганической химии для за 9 класса с ответами

1. При помощи чего можно сравнительно оценить активность металлов?

- 1) при помощи таблицы растворимости
- 2) при помощи ряда напряжений
- 3) при помощи электролиза

2. Реакция с каким типом соединений не характерна для металлов?

- 1) металлы
- 2) кислород
- 3) вода

3. Какой продукт получится при взаимодействии железа с хлором?

- 1)  $\text{FeCl}_2$
- 2)  $\text{FeCl}_3$
- 3)  $\text{FeCl}_6$

4. Какой газ выделяется при взаимодействии натрия с водой?

- 1) водород
- 2) кислород
- 3) азот

5. С каким оксидом может реагировать алюминий?

- 1) оксид железа (II, III)
- 2) оксид бериллия

3) оба варианта верны

6. Как называется вещество, полученное при взаимодействии азота и водорода?

- 1) аммин
- 2) аммиак
- 3) аммоний

7. С какой солью может реагировать хлор?

- 1) оксид калия
- 2) фторид калия
- 3) бромид калия

8. С каким соединением может реагировать цинк?

- 1) гидроксид бериллия
- 2) гидроксид натрия
- 3) фторид калия

9. С какой кислотой может реагировать гидроксид железа (III)?

- 1)  $H_2S$
- 2)  $HCl$
- 3)  $H_2SO_3$

10. Какой гидроксид подвергается разложению?

- 1) гидроксид натрия
- 2) гидроксид алюминия
- 3) серная кислота

**Ответы на тест химии Основы неорганической химии для 9 класса**

1-2

2-1

3-2

4-1

5-1

6-1

7-3

8-2

9-2

10-2