

Тест по химии Общая характеристика элементов ПА группы для за 9 класса

Готовые материалы для тестирования Тест по химии Общая характеристика элементов ПА группы для за 9 класса с ответами

1. Какой металл не принадлежит к группе щелочноземельных?

- 1) Li
- 2) Ca
- 3) Ba

2. Сколько электронов на внешнем уровне металлов второй группы главной подгруппы?

- 1) 1
- 2) 2
- 3) 3

3. Какой металл обладает самыми сильными металлическими свойствами?

- 1) барий
- 2) радий
- 3) кальций

4. Какой металл второй группы при взаимодействии с кислородом дает пероксид?

- 1) барий
- 2) магний
- 3) кальций

5. Как называются бинарные соединения-продукты взаимодействия щелочноземельных металлов с азотом?

- 1) азиды

2) азотиды

3) нитриды

6. Какой продукт получится при взаимодействии разбавленной серной кислоты с магнием?

1) соль и вода

2) соль и водород

3) водород и оксид

7. Оксиды каких металлов может восстанавливать кальций?

1) оксид натрия

2) диоксид титана

3) оксид калия

8. Какой продукт получится при взаимодействии оксида бария с соляной кислотой?

1) соль и вода

2) соль и водород

3) соль

9. Какой продукт получится при взаимодействии оксида стронция с водой?

1) SrOH

2) $\text{Sr}(\text{OH})_2$

3) $\text{Sr}(\text{OH})_3$

10. Какой гидроксид металла не разлагается при нагревании?

1) гидроксид бария

2) гидроксид магния

3) гидроксид кальция

Ответы на тест по химии Общая характеристика элементов ПА группы для 9 класса

1-1

2-2

3-1

4-1

5-3

6-2

7-2

8-1

9-2

10-1