

Дата _____ **Химические свойства.** Фамилия _____ имя _____ класс 9 «_»

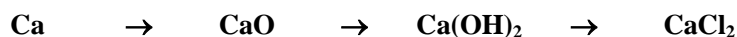
1. Напишите уравнения реакций оксида магния
а) с азотной кислотой, б) с оксидом серы (VI), в) с оксидом фосфора (V).

2. Напишите уравнения реакций оксида фосфора (V)
а) с гидроксидом кальция, б) с оксидом натрия, в) с оксидом бария.

3. С какими из перечисленных веществ будет взаимодействовать оксид меди (II): вода, оксид азота (V), соляная кислота, оксид бария, серная кислота, гидроксид натрия? Запишите уравнения возможных реакций.

4. В лаборатории имеется ряд реактивов: гидроксид натрия, серная кислота, оксид натрия, оксид кремния (IV). Напишите уравнения возможных реакций, протекающих между данными веществами попарно.

5. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения. Дайте характеристику каждой реакции. Для окислительно-восстановительных реакций составьте электронный баланс, для реакций ионного обмена приведите уравнения в молекулярной и ионной (полной и краткой) формах.



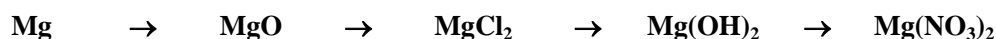
6. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения. Дайте характеристику каждой реакции. Для окислительно-восстановительных реакций составьте электронный баланс, для реакций ионного обмена приведите уравнения в молекулярной и ионной (полной и краткой) формах.



7. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения. Дайте характеристику каждой реакции. Для окислительно-восстановительных реакций составьте электронный баланс, для реакций ионного обмена приведите уравнения в молекулярной и ионной (полной и краткой) формах.



8. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения. Дайте характеристику каждой реакции. Для окислительно-восстановительных реакций составьте электронный баланс, для реакций ионного обмена приведите уравнения в молекулярной и ионной (полной и краткой) формах.



9. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения. Дайте характеристику каждой реакции. Для окислительно-восстановительных реакций составьте электронный баланс, для реакций ионного обмена приведите уравнения в молекулярной и ионной (полной и краткой) формах.



10. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения. Дайте характеристику каждой реакции. Для окислительно-восстановительных реакций составьте электронный баланс, для реакций ионного обмена приведите уравнения в молекулярной и ионной (полной и краткой) формах.

