

Учитель Лукашова Ольга Сергеевна

Класс 8

Предмет химия

Обратная связь: lukashova.olya@yandex.ru

Срок сдачи: 05.05.2023

Работа по теме «Кислоты, их классификация и свойства»

1. Дайте полную классификацию фосфорной кислоте (пользуясь таблицей 10, стр. 235)
2. Выпишите типичные реакции для кислот.
3. С какими из перечисленных веществ будет реагировать соляная кислота: оксид магния, оксид азота (V), оксид цинка, гидроксид калия, гидроксид алюминия, бромоводородная кислота, магний, серебро? Выпишите эти вещества.
3. Закончите уравнения химических реакций
 - 1) $\text{Na} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$
 - 2) $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
 - 3) $\text{MgO} + \text{HBr} \rightarrow$
 - 4) гидроксид железа (2) + хлороводородная кислота \rightarrow

Классификация и свойства оснований.

1. Составьте формулы следующих веществ, дайте им полную классификацию: гидроксид бария, гидроксид железа (2), гидроксид аммония (пользуясь таблицей 11, стр. 243)
2. Выпишите типичные реакции оснований.
3. С какими из веществ в списке может взаимодействовать гидроксид калия? Выпишите эти вещества. Оксид бария, азотная кислота, сульфат железа (3), оксид фосфора (5), гидроксид магния, угольная кислота.
4. Закончите уравнения реакций.
 - а) $\text{CO}_2 + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow$
 - б) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Fe(OH)}_2 \rightarrow$