

Учитель Лукашова Ольга Сергеевна

Класс 8

Предмет химия

Обратная связь: lukashova.olya@yandex.ru

Срок сдачи: 15.05.2023

Работа по теме «Оксиды, их классификация и свойства».

1. Записать основания, соответствующие следующим оксидам BaO, K₂O, ZnO, Fe₂O₃. Назвать их, дать им классификацию.

(например: Cr₂O₃ → Cr(OH)₃ - гидроксид хрома (3), нерастворимый
PbO → Pb(OH)₂ – гидроксид свинца (2), нерастворимый
Na₂O → NaOH – гидроксид калия, растворимый)

2. Записать кислоты, соответствующие следующим оксидам CO₂, SO₃, P₂O₅, N₂O₅. Дать название кислоты

(например: SO₂ → H₂SO₃ – сернистая кислота)

3. Выпишите типичные реакции основных оксидов и типичные реакции кислотных оксидов.

4. С какими из предложенных веществ будет реагировать оксид натрия: вода, оксид натрия, серная кислота, оксид серы (4), гидроксид меди (2), азотная кислота.

С какими из предложенных веществ будет реагировать оксид углерода (4): вода, оксид кальция, оксид фосфора, гидроксид меди (2), хлороводородная кислота, гидроксид натрия.

Работа по теме: «Соли, их классификация и свойства»

1. Выберите формулы солей, подберите к ним названия, распределите выбранные соли на группы

| Соли | | |
|---------|--------|----------|
| Средние | Кислые | Основные |
| | | |

N₂O₅ Ca₃(PO₄)₂ Mg BaSO₄ Na₂SiO₃ KHSO₄ Fe(OH)₂ ZnOHCl

а) фосфат кальция б) гидроксохлорид цинка в) карбонат кальция г) гидросульфат калия д) силикат натрия е) сульфат бария

2. Выпишите типичные реакции солей.

3. Закончите уравнения реакций:

