|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Дата** | **Предмет/тема** | **Задание на урок** | **Контроль** | **Срок сдачи****задания** | **Способ****передачи****заданий** |
| **15.05.2020** | **Химия 8а класс.** Обобщение и систематизация знаний по теме «Химические свойства оксидов, оснований, кислот и солей» | Используя имеющиеся знания, записи в рабочей тетради и имеющийся материал, письменно выполните задание: | Фото заданий | **19.05.2020** | Поэлектроннойпочте**nadegda.ezhowa****@yandex.ru** |

**Химические свойства оксидов, кислот, оснований и солей.**

**Растворимые основания:**

1. Взаимодействуют с кислотами с образованием соли и воды.

(щелочь + кислота = соль + H2O)

1. Взаимодействую с растворимыми солями с образованием нерастворимого основания.

(щелочь + соль = основание↓)

1. Взаимодействуют с кислотными оксидами с образованием соли и воды.

(щелочь + оксиднеметалла = соль + H2O)

**Нерастворимые основания:**

1. Взаимодействуют с кислотными оксидами с образованием соли и воды.

(основание + оксиднеметалла = соль + H2O)

1. При нагревании разлагаются на оксид металла и воду.

(основание = оксидметалла + H2O)

**Кислоты:**

1. Взаимодействуют с металлами с образованием водорода и соли, если металл в электрохимическом ряду напряжении металлов стоит до водорода.

(кислота + металл = соль + H2)

1. Взаимодействуют с основаниями с образованием соли и воды.

(кислота + основание = соль + H2O)

1. Взаимодействуют с оксидами металлов с образованием соли и воды.

(кислота + оксидметалла = соль + H2O)

1. Взаимодействуют с растворимыми солями с образованием новой соли и новой кислоты (образуется осадок).

(кислота + соль = новая соль(↓) + новая кислота(↓))

**Основные оксиды:**

1. Взаимодействует с водой с образованием растворимого основания (щелочи).

(оксид + H2O = щелочь)

1. Взаимодействуют с кислотами с образованием соли и воды.

(оксид = кислота = соль + H2O)

1. Взаимодействуют с кислотными оксидами с образованием соли.

(оксидметалла + оксиднеметалла = соль)

**Кислотные оксиды**:

1. Взаимодействуют с водой с образованием соответствующей растворимой кислоты.

(оксид + H2O = кислота)

1. Взаимодействуют с растворимыми основаниями (щелочами) с образованием соли и воды.

(оксид + щелочь = соль + H2O)

1. Взаимодействуют с основными оксидами с образованием соли.

(оксиднеметалла + оксидметалла= соль)

**Соли:**

1. Взаимодействуют с кислотами с образованием новой соли и новой кислоты (если образуется осадок или газ).

(соль + кислота = новая соль↓ + новая кислота)

1. Взаимодействуют с растворимыми основаниями (щелочами) с образованием новой соли и нового основания.

(соль + щелочь = новая соль+ новое основание)

1. Соль1 + соль2 = соль3 и соль4
2. Взаимодействуют с металлами (если он в ряду напряжении металлов стоит до водорода) с образованием новой соли и новым металлом.

(соль + металл = новая соль + новый металл)

**Задание: Дописать уравнения химических реакций, расставить коэффициенты, определить типы реакций:**

P2O5 + Ba (OH)2 = NaOH + HNO3 =
Н3P04 + ZnСl2= HCL + K2O =

КOH + FeCL3= AI(OH)3=

 Fe+ CuС12= NaOH + MgC12=
K2O + H2O = H2SO4 + BaO =

LiOH + CuCL2= Mg + НС1 =