## Суммативное оценивание за раздел

## 8.4А «Основные классы неорганических соединений. Генетическая связь»

## Ф.И. ученика\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

## Цель обучения

## 8.3.4.9-Знать и понимать классификацию, свойства оснований и составлять уравнения реакции характеризующие их химические свойства;

## 8.3.4.7 -знать классификацию и свойства оксидов и составлять уравнения реакций характеризующие их химические свойства;

## 8.3.4.8 -знать и понимать классификацию, свойства кислот и составлять уравнения реакций характеризующие их химические свойства;

## 8.3.4.11 - знать и понимать классификацию, свойства солей и составлять уравнения реакций характеризующие их химические свойства;

## Критерий оценивания

## • Классифицирует кислоты, оксиды, основания, соли по составу и свойствам.

## • Составляет уравнения возможных реакций, зная химические свойства.

## Уровень мыслительных навыков Знание и понимание. Применение.

## Время выполнения 25 минут

## Задание

## Дана таблица: Обучающийся

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| CO2 | H2SO4 | HCl |
| HNO3 | Al2O3 | BaSO4 |
| CaO | К2S | Cu(OH)2 |
| NaNO3 | N2O5 | Na2O |
| H2SO3 | SO3 | NaOH |

1.Распределите вещества по классам неорганических соединений. Укажите названия и классификацию подходящую к данному классу. (основной/кислотный/ амфотерный, основность кислоты, растворимое/нерастворимое и тд.)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Оксиды | Название | Классификация |
| Кислоты | Название | Классификация |
| Основания | Название | Классификация |
| Соли | Название | |

2. Запишите и решите химическую реакцию по примеру из предложенных соединений в таблице:

Металл + кислород=

Неметалл +кислород=

Основной оксид+ вода=

Кислотный оксид= вода=

Кислотный оксид +основной оксид=

Металл +кислота=

Кислота + оксид металла=

Кислота +основание=

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Критерий оценивания** | **№ задания** | **Дескриптор**  ***Обучающийся*** | **Балл** |
| Распознает оксиды. Дает им названия и классификацию по свойствам | 1 | Находит оксиды. Называет оксиды  Определяет свойства; основной, кислотный, амфотерный. | 5 |
| Распознает кислоты. Дает названия и классифицирует. | Находит кислоты. Дает названия.  Называет основность: одноосновная, двуосновная, трихосновная. | 4 |
| Распознает основания. Указывает название. Называет классификацию. | Находит основание. Дает названия.  Знает классификацию: растворимое, нерастворимое. | 2 |
| Распознает соли. Указывает название. Называет классификацию. | Находит соль. Дает названия. | 2 |
| Составляет уравнения возможных реакций, зная химические свойства. | 2 | составляет уравнение реакции для оксидов и кислот | 8 |
| **Всего баллов** | | | **21** |