**Комплект заданий по дисциплине «Химия в профессиональной деятельности»**

Группа: УП-22/1, УП-22/1к

Преподаватель: Меньшикова Е.В.

Е-mail (Viber, WhatsApp, Telegramm, VK): EVM0701@yandex.ru

**ДАТА ПРОВЕДЕНИЯ ЗАНЯТИЯ: 27.09.2022**

Тема: ***Кислоты и их свойства.***

Количество часов на выполнение задания: 2учебных часа

**Срок сдачи: на очном занятии**

1. **Запишите определение.**

*Кислоты -\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_*

1. **Дайте характеристику класса оснований.**

* Общая формула
* Номенклатура
* Классификация кислот. (запишите определения и приведите примеры)

*Наличие кислорода –*

*Основность -*

*Растворимость –*

*Степень электролитической диссоциации –*

*Летучесть –*

*Стабильность –*

* *Химические свойства*. Запишите уравнения реакций.

|  |  |
| --- | --- |
|  | *Уравнения реакций* |
| + Me (стоящие до H2) |  |
| + основный оксид |  |
| + амфотерный оксид |  |
| + основание |  |
| + соль |  |
| Нагревание |  |

* *Укажите основные способы получения кислот.*
* *Укажите основные области применения кислот.*

1. **Выполните задания:**
2. Приведите примеры кислот, которые при обычных условиях являются жидкостями или твердыми веществами.
3. Приведите по одной формуле кислот разной основности
4. Какая из бескислородных кислот по масштабу применения наиболее важна и как ее получают?

**Формат ответа:** Выполните задания в рукописном варианте, предоставить выполненную работу на очное занятие.