Химия в профессиональной деятельности.

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

Группа: *ЭЛ-22, ЭЛ-22к*

Преподаватель: Меньшикова Екатерина Викторовна

Е-mail: EVM0701@yandex.ru

**ДАТА ПРОВЕДЕНИЯ ЗАНЯТИЯ 17.09.2021**

Тема: ***Кислоты: классификация, свойства, получения.***

Количество часов на выполнение задания: 2учебных часа

**Срок сдачи: на очном занятии**

*Выполните задания в рукописном варианте*.

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?