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 17.09.2022**

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

Количество часов на выполнение задания: 2учебных часа

**Срок сдачи: на следующее очное занятие**

*Выполните задания в рукописном варианте*.

1. **Запишите определение.**

*Основания -\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_*

1. **Дайте характеристику класса оснований.**

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

*Наличие кислорода –*

*Основность -*

*Растворимость –*

*Степень электролитической диссоциации –*

*Летучесть –*

*Стабильность –*

* *Химические свойства*. Впишите пропущенные слова, запишите уравнения реакций.

1. Основания взаимодействуют с кислотными оксидами, при этом образуется \_\_\_\_\_\_\_\_\_ и \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. Основания взаимодействуют с солями (в р-ре), при этом образуются \_\_\_\_\_\_\_\_ и \_\_\_\_\_.
3. Основания взаимодействуют кислотами, при этом образуются \_\_\_\_\_\_\_\_ и \_ \_ \_ \_
4. Некоторые основания разлагаются при \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_ \_.

* *Укажите основные способы получения оснований.*

1. **Выполните задания:**
2. **Напишите формулы гидроксидов:** калия, натрия, меди, кальция, магния, железа (III), алюминия. Какие из них растворимы в воде?
3. **Напишите формулы оснований, соответствующих оксидов,** формулы которых К2О, CaO, SnO, Mn2O3, PbO2.
4. **Напишите уравнения реакций** металлов калия, кальция, бария с водой.