



Кислотами называют электролиты, которые при диссоциации образуют катионы водорода и анионы кислотного остатка.

Основаниями называют электролиты, которые при диссоциации образуют катионы металла и анионы гидроксогрупп.

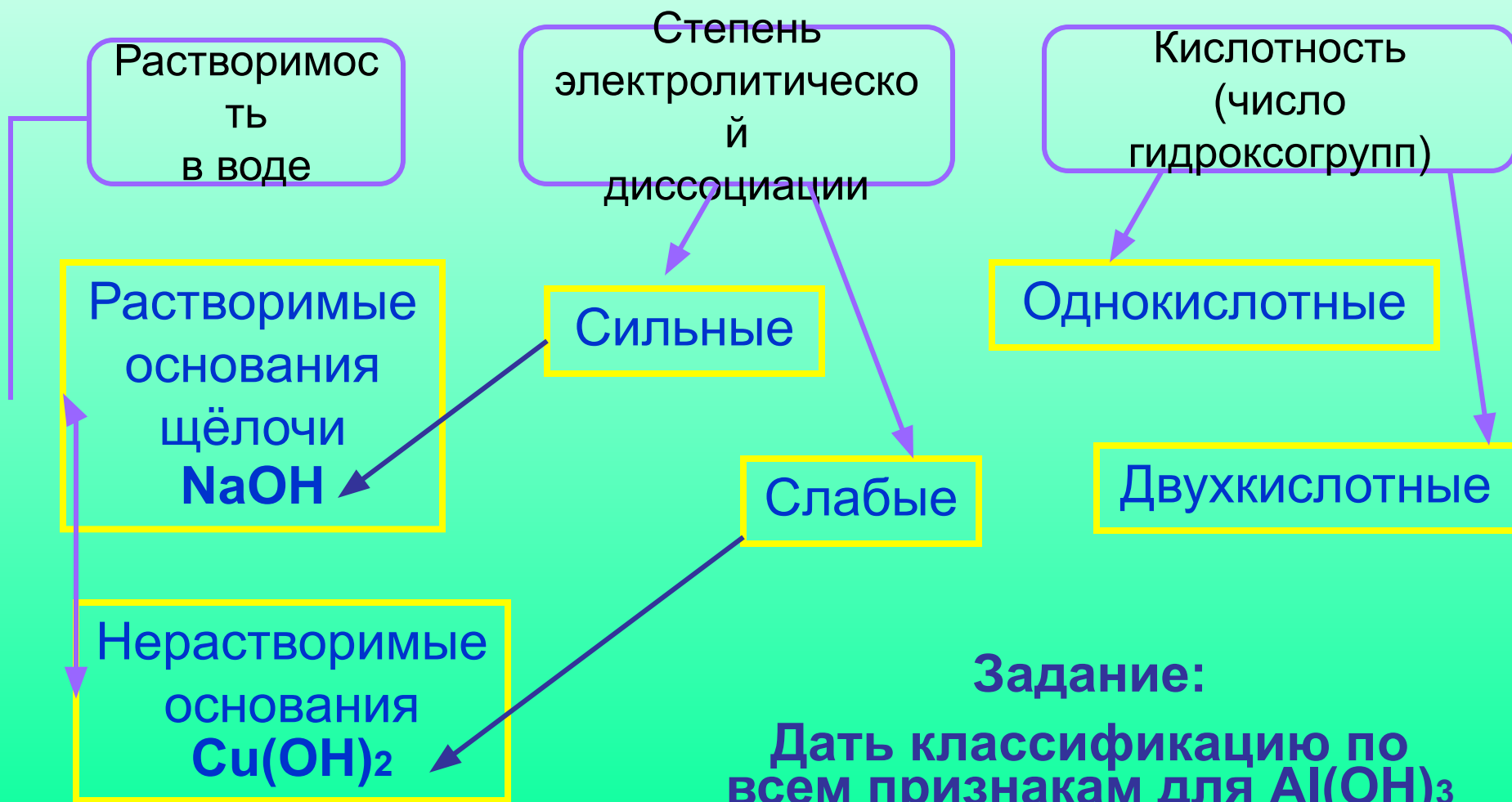
Тема урока:

Основания,
их классификация
и свойства.

Задачи на урок:

- Узнать другие признаки классификаций оснований
- Узнать свойства оснований

Признаки классификации оснований



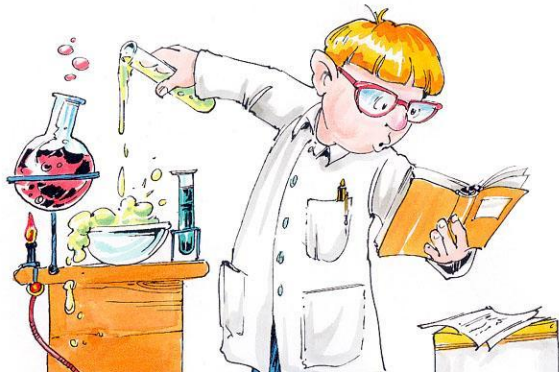
Задание:

Дать классификацию по всем признакам для Al(OH)₃

Свойства оснований



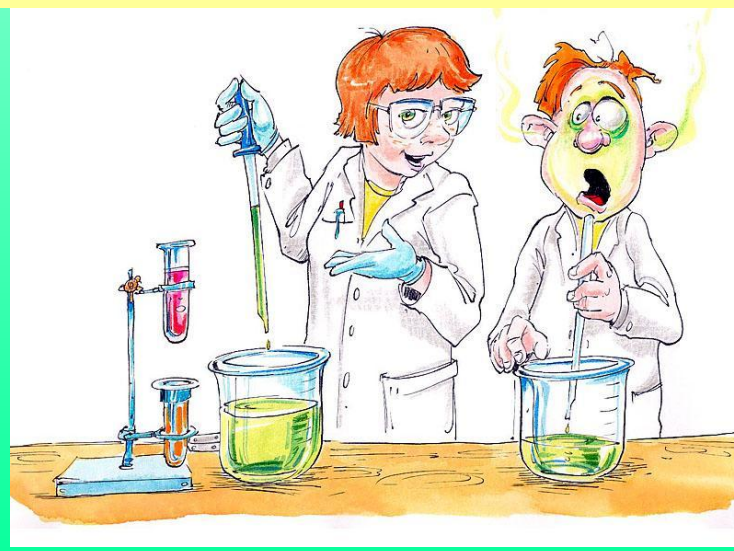
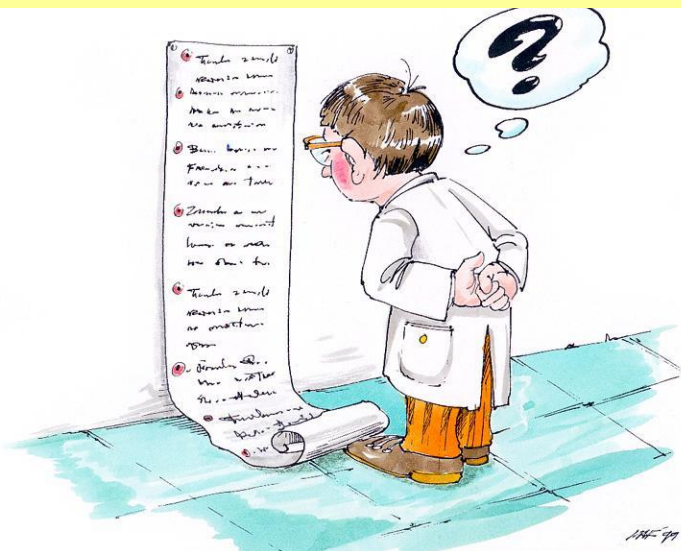
Техника безопасности при выполнении исследования



Соблюдай инструкцию выполнения опыта



Есть и класть продукты на стол нельзя





При выполнении опыта
с нагреванием будь
осторожен



Содержи своё рабочее
место в чистоте



Результаты исследования химических свойств оснований

основание + кислота → соль + вода

щёлочь + оксид неметалла → соль + вода

щёлочь + соль → новое + новая соль
основание

нерастворимое → оксид + вода
основание металла

Подведём итоги урока

Для этого вернёмся к поставленным задачам:

- *Узнать другие признаки классификаций оснований*
- *Узнать свойства оснований*

Сделайте вывод по уроку закончив следующие предложения:

Сегодня на уроке я закрепил(а) знания

Сегодня на уроке я научился

После сегодняшнего урока я смогу

Домашняя работа

Обязательно:

§39 вопросы 1, 2 страница 217

Задание на подумай:

находится на рабочем листе