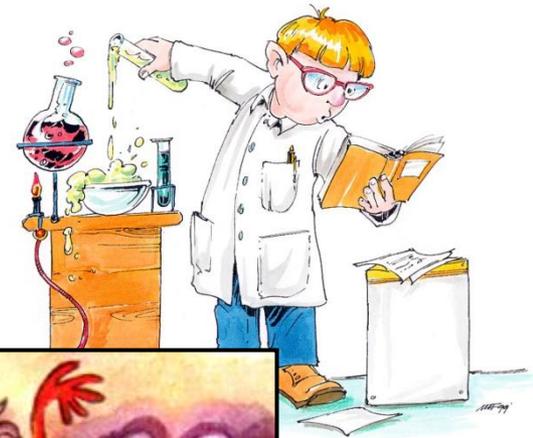
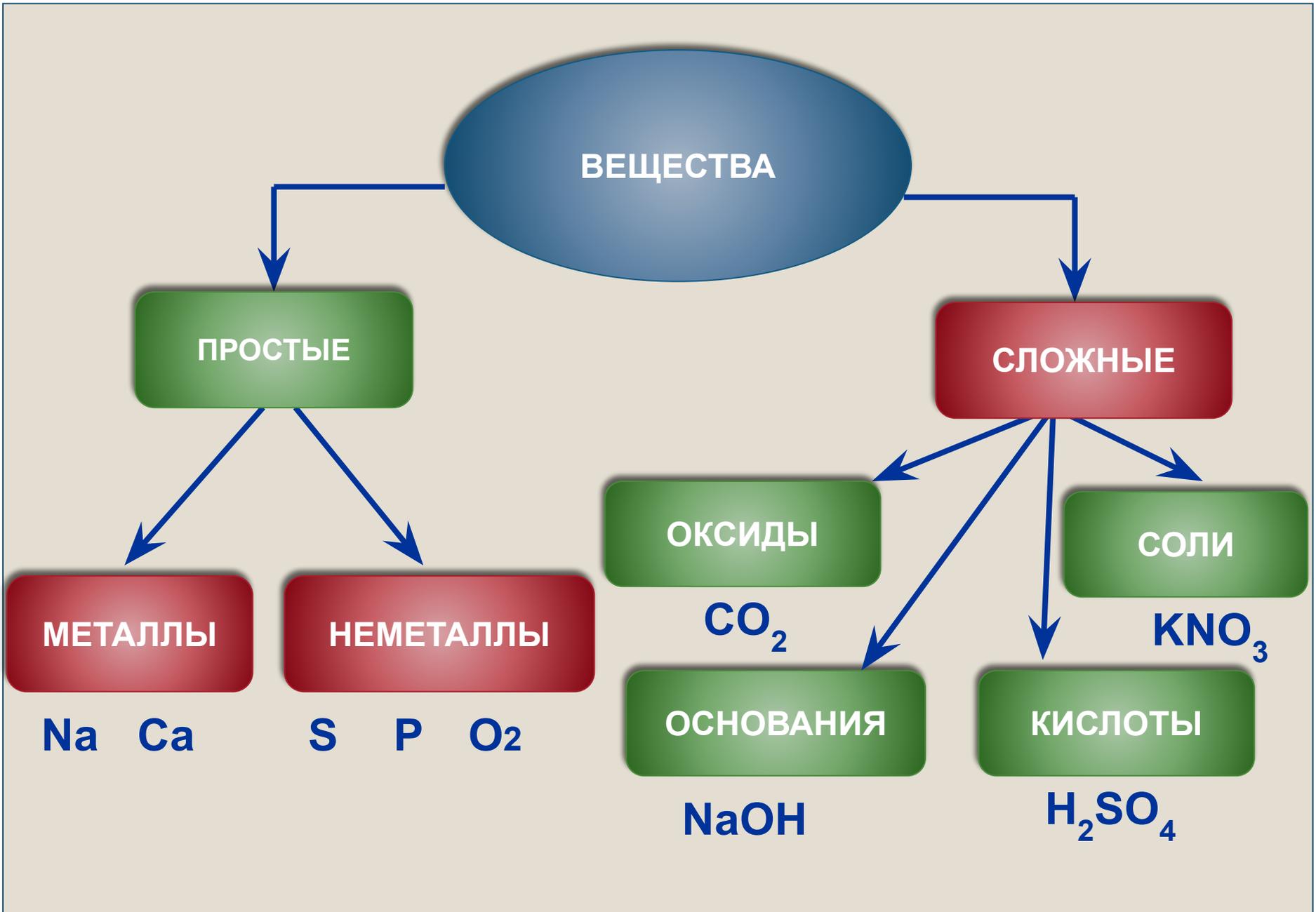


ХИМИЯ

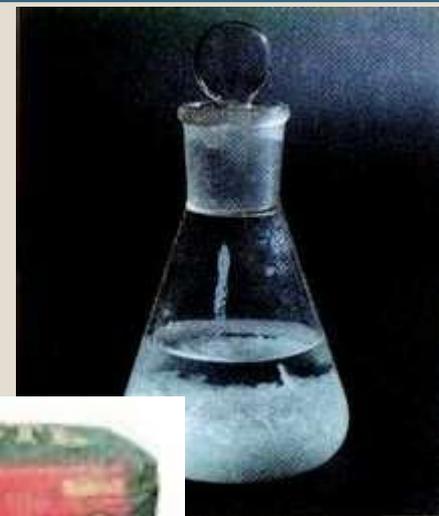


ВЕЩЕСТВА





ЕДКИЙ НАТР



ЕДКОЕ КАЛИ



ГАШЕНАЯ ИЗВЕСТЬ

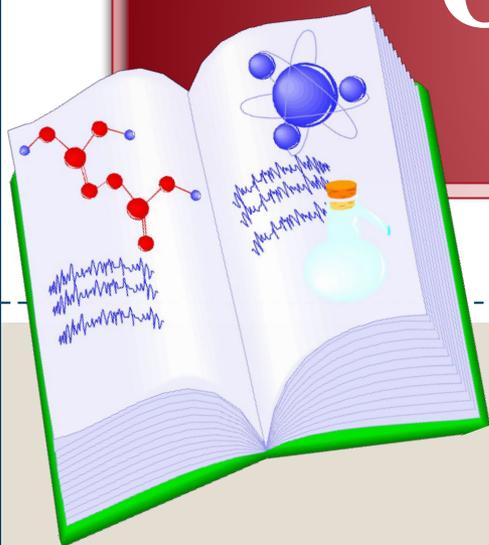


**ИЗВЕСТКОВАЯ
ВОДА**

МЫЛО



Основные классы веществ



ОСНОВАНИЯ

В СВЕТЕ ТЕОРИИ
ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКОЙ
ДИССОЦИАЦИИ

Что мы узнаем?

- Как отличить основания от других веществ?
- Какие бывают основания?
- Какими свойствами обладают основания?
- Где применяются основания?

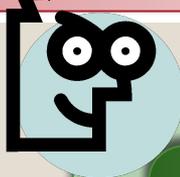
Чему мы научимся?

- Определять раствор щелочи среди выданных веществ.
- Осуществлять химические реакции с участием оснований.
- Составлять уравнения этих реакций в молекулярной и ионной форме.





Игра «Третий лишний»



А) КОН, H_2CO_3 , $Ba(OH)_2$

Б) КОН, NaOH, $Ba(OH)_2$

В) КОН, $Cu(OH)_2$, $Ba(OH)_2$

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА



ОСНОВАНИЯ

ЛАБОРАТОРНЫЙ ОПЫТ

Действие на индикаторы



ОСНОВАНИЯ

ЛАБОРАТОРНЫЙ ОПЫТ

Взаимодействие с кислотами

ДО



ПОСЛЕ



Генетическая связь между классами неорганических соединений





С какими из указанных
веществ будет реагировать





Домашнее задание:

конспект,

§39, упр.1-3.

Составьте молекулярные и ионные уравнения реакций, характеризующих химические свойства гидроксида лития.

Желаю успеха!