ОБОБЩАЮЩИЙ УРОК ПО ТЕМЕ: «ОСНОВНЫЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ. ГЕНЕТИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ МЕЖДУ КЛАССАМИ **НЕОРГАНИЧЕСКИХ** СОЕДИНЕНИЙ.»

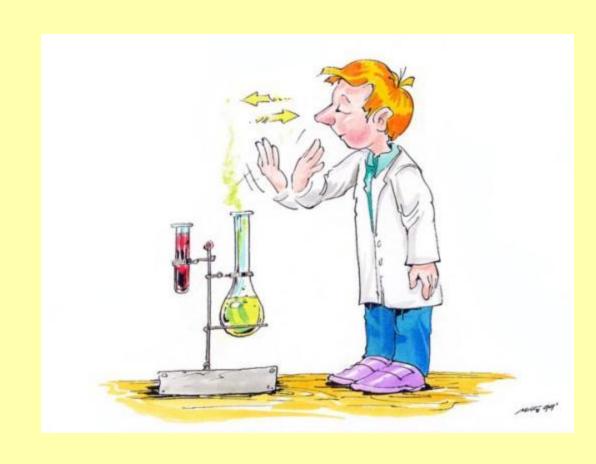
Урок разработала учитель химии и биологии МБОУ Юхмачинская СОШ ГУБАЙДУЛЛИНА Н.И.

«ТРЕТИЙ ЛИШНИЙ»

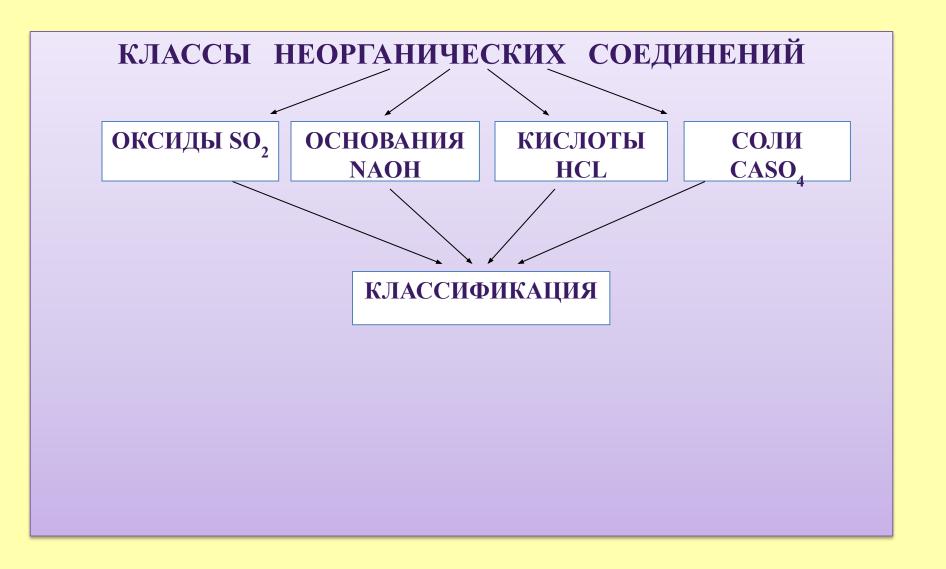
MgO	CO ₂	SO ₃
Na ₂ SO ₄	HCI	H ₂ SO ₄
LiOH	Na ₂ SO ₄	КОН
H ₂ S	KCI	MgSO ₄

ДАЙТЕ НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВАМ И ОПРЕДЕЛИТЕ КЛАСС СОЕДИНЕНИЯ:

NA OH
SO₂
CA SO₄
HCL



проверка:



ЧТО ТАКОЕ ИНДИКАТОР?

	Кислота	Основани	Соль
Метиловый оранжевый			
Лакмус			
Фенолфталеи н			



Лабораторные опыты

• 1. Налете в стаканы растворы NaOH HCl

NaCl.

- 2. При помощи индикаторов определите кислую, нейтральную и щелочную среду
- 3. Проведите реакцию нейтрализации
- 4. Запишите реакцию в тетрадь и опишите наблюдения

РОДОНАЧАЛЬНИКИ КЛАССОВ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

Металлы- Са→ СаО→ Са(ОН)2 **Неметаллы - ₽ Р2С⇒ НзРО**4 Всех их связывают родственные связи, которая называется генетической

Генетическая связь – это связь, когда из одного класса соединений можно получить другой класс соединений.

основной оксид ? вода ? КИСЛОТА

COIL

$$CaO \xrightarrow{1} Ca(OH)_2 \xrightarrow{2} CaSO_4$$

кислотный оксид



$$SO_3 \xrightarrow{1} H_2SO_4 \xrightarrow{2} Na_2SO_4$$

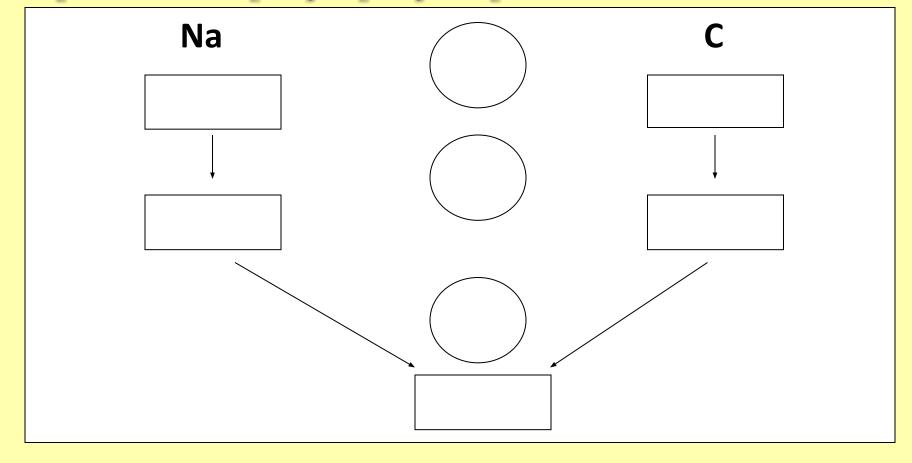
1)
$$SO_3 + H_2O = H_2SO_4$$

«ЧТО ИЗ ЧЕГО

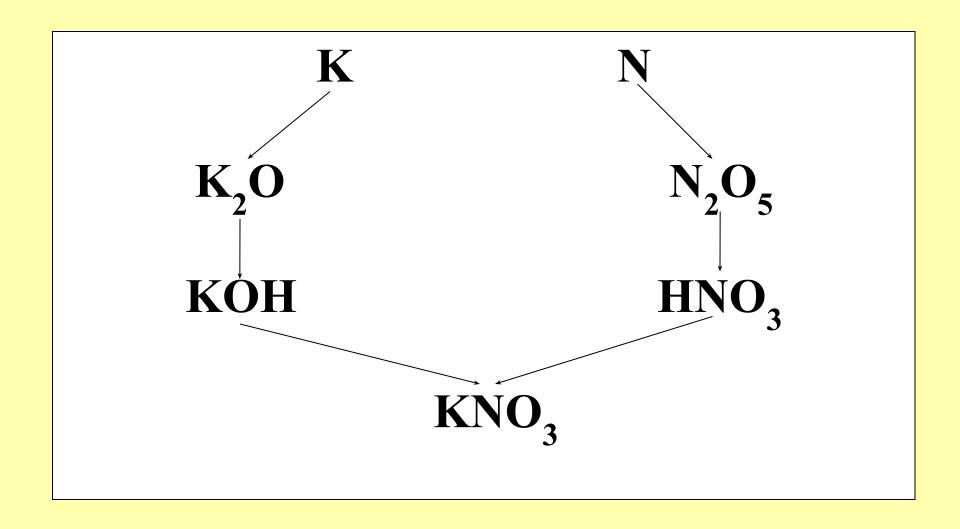
TOTULATED 3...

РАССТАВЬТЕ В ПУСТЫЕ ОКОШКИ ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОГО ПОЛУЧЕНИЯ ИХ ДРУГ ИЗ ДРУГА

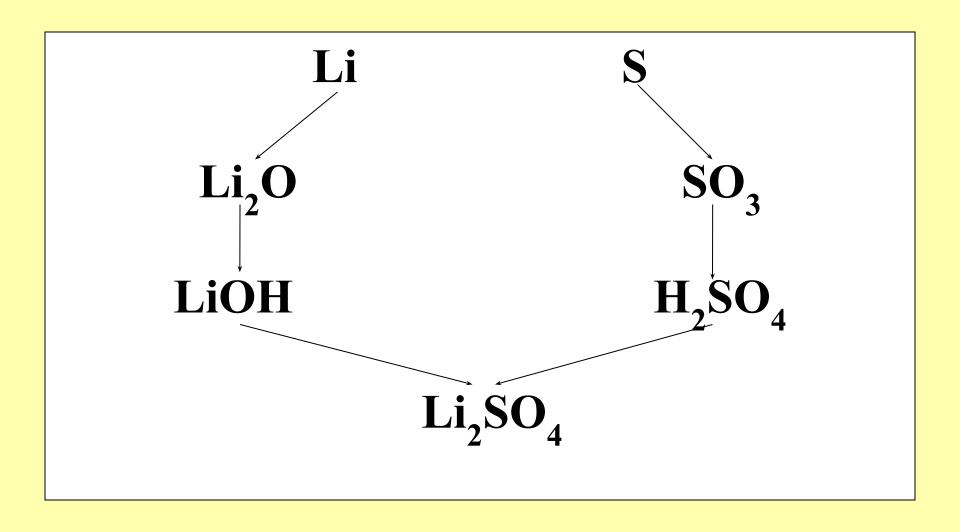
CO₂, NAOH, NA₂CO₃, H₂CO₃, NA₂O:



Первичное закрепление:



Первичное закрепление:



Вывод:

Между классами неорганических соединений существует генетическая связь, которая позволяет осуществлять химический синтез веществ различных классов и передавать признаки классов.