

**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_2SO_4	HCl	H_2SO_4
LiOH	Na_2SO_4	KOH
H_2S	KCl	MgSO_4

**ДАЙТЕ НАЗВАНИЕ
ВЕЩЕСТВАМ И ОПРЕДЕЛИТЕ
КЛАСС СОЕДИНЕНИЯ:**

NA OH

SO₂

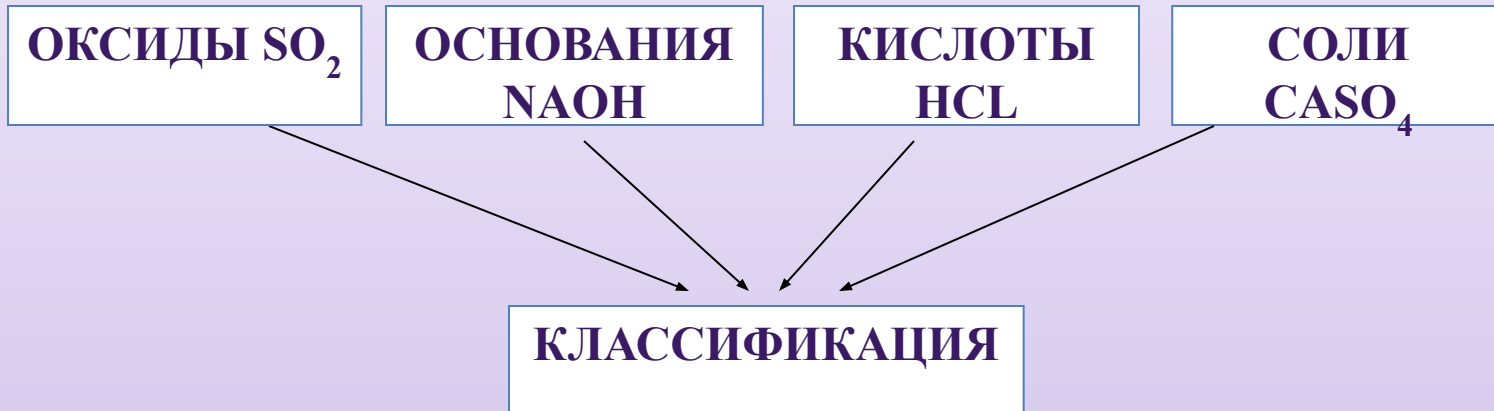
CA SO₄

HCL



ПРОВЕРКА:

КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ



ЧТО ТАКОЕ ИНДИКАТОР?

	Кислота	Основани е	Соль
Метилловый оранжевый			
Лакмус			
Фенолфталеи н			



она плохо учила химию

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

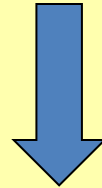
Металлы - Ca \rightarrow CaO \rightarrow Ca(OH)₂

Неметаллы - P \rightarrow P₂O₅ \rightarrow H₃PO₄

Всех их связывают
родственные связи,
которая называется
генетической

Генетическая связь –
ЭТО СВЯЗЬ, КОГДА ИЗ ОДНОГО
КЛАССА СОЕДИНЕНИЙ МОЖНО
ПОЛУЧИТЬ ДРУГОЙ КЛАСС
СОЕДИНЕНИЙ.

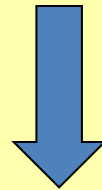
ОСНОВНОЙ ОКСИД



?

ВОДА

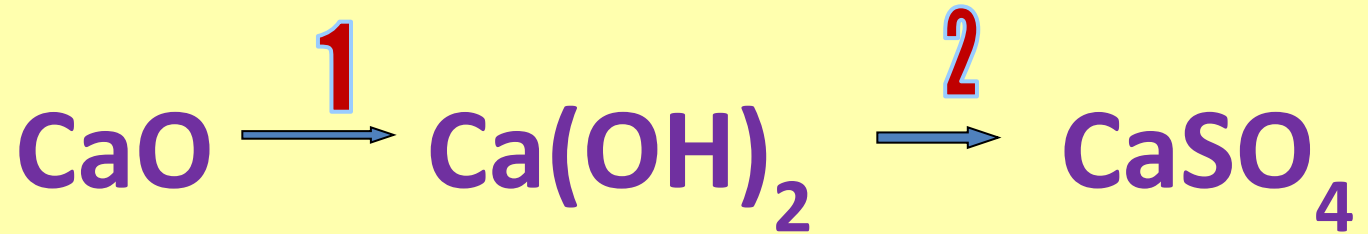
ОСНОВАНИЕ



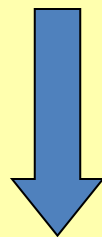
?

КИСЛОТА

СОЛЬ



КИСЛОТНЫЙ ОКСИД



?

ВОДА

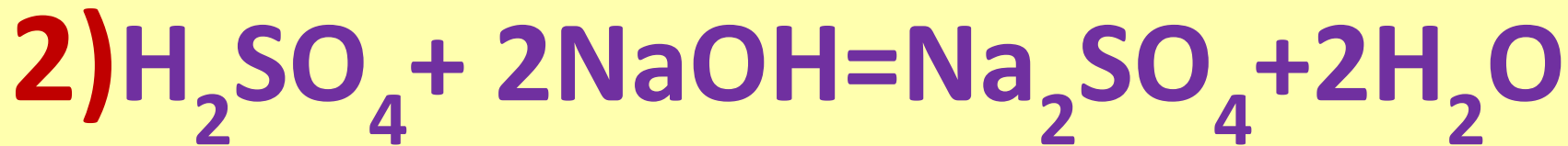
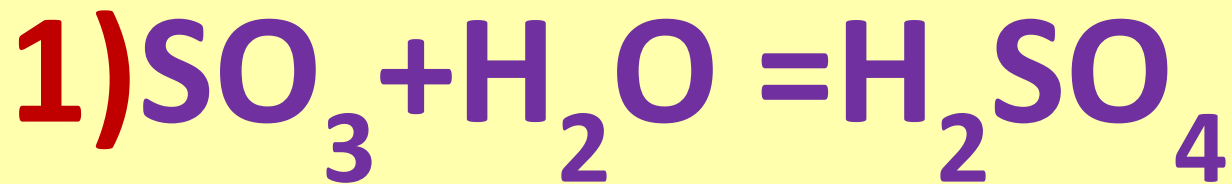
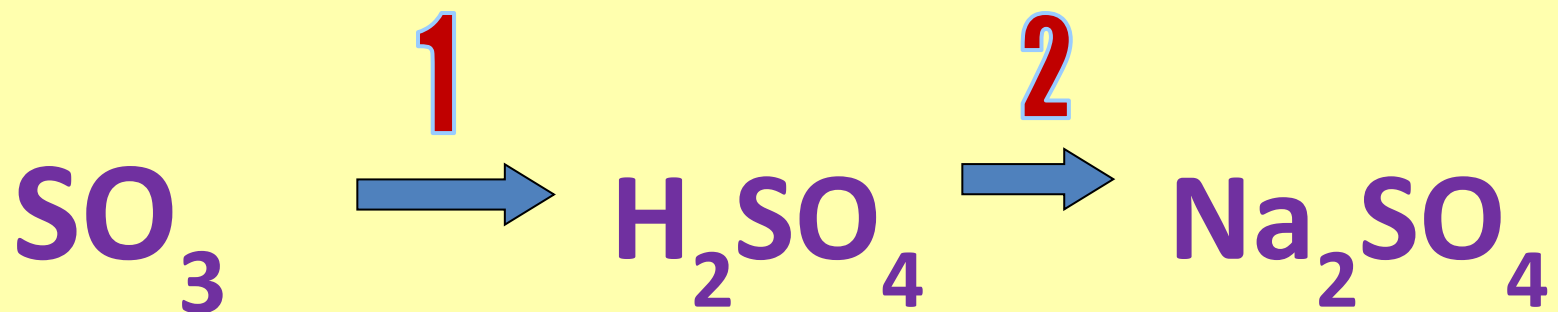
КИСЛОТА



?

ОСНОВАНИЕ

СОЛЬ

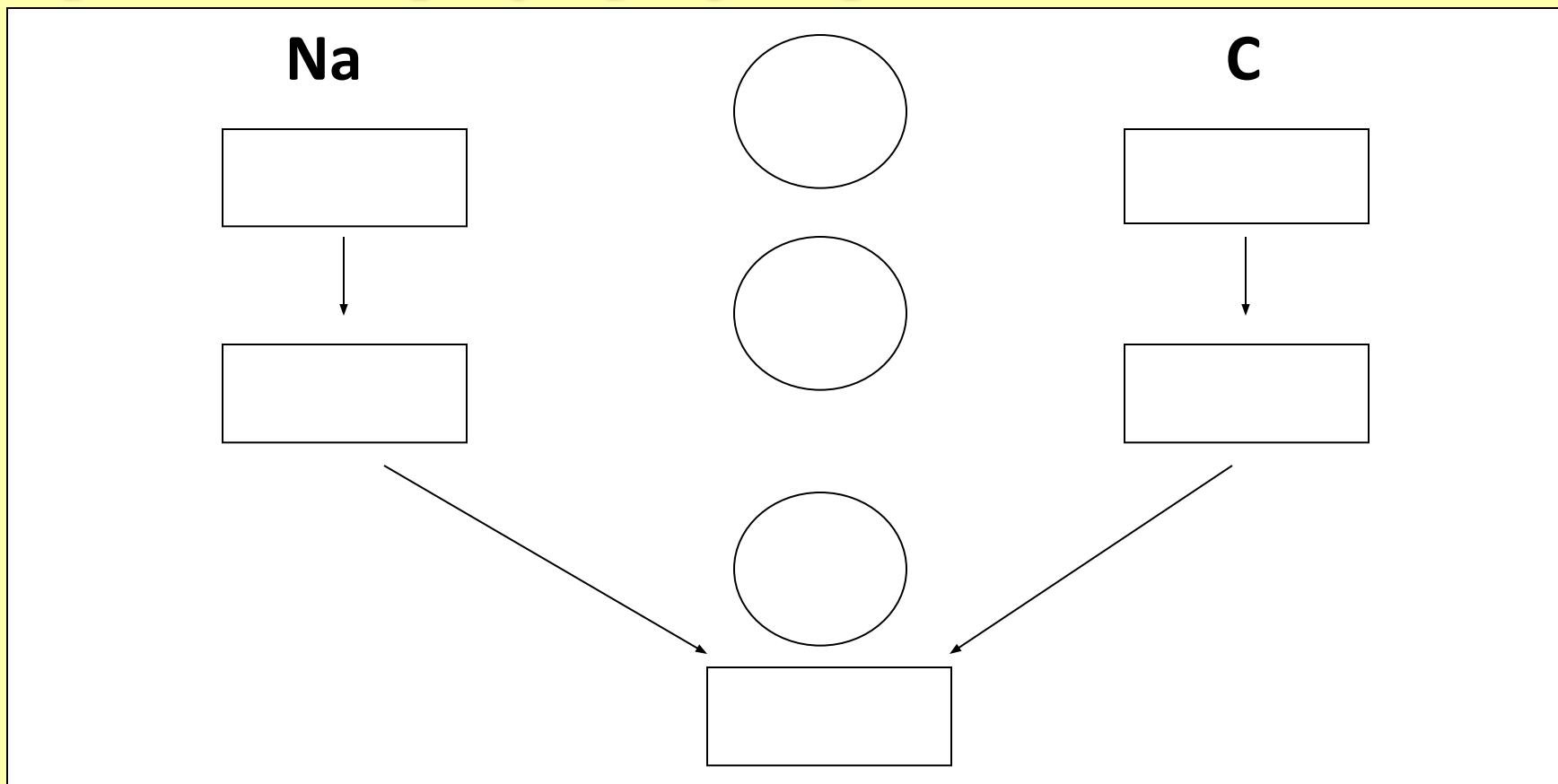


«ЧТО ИЗ ЧЕГО

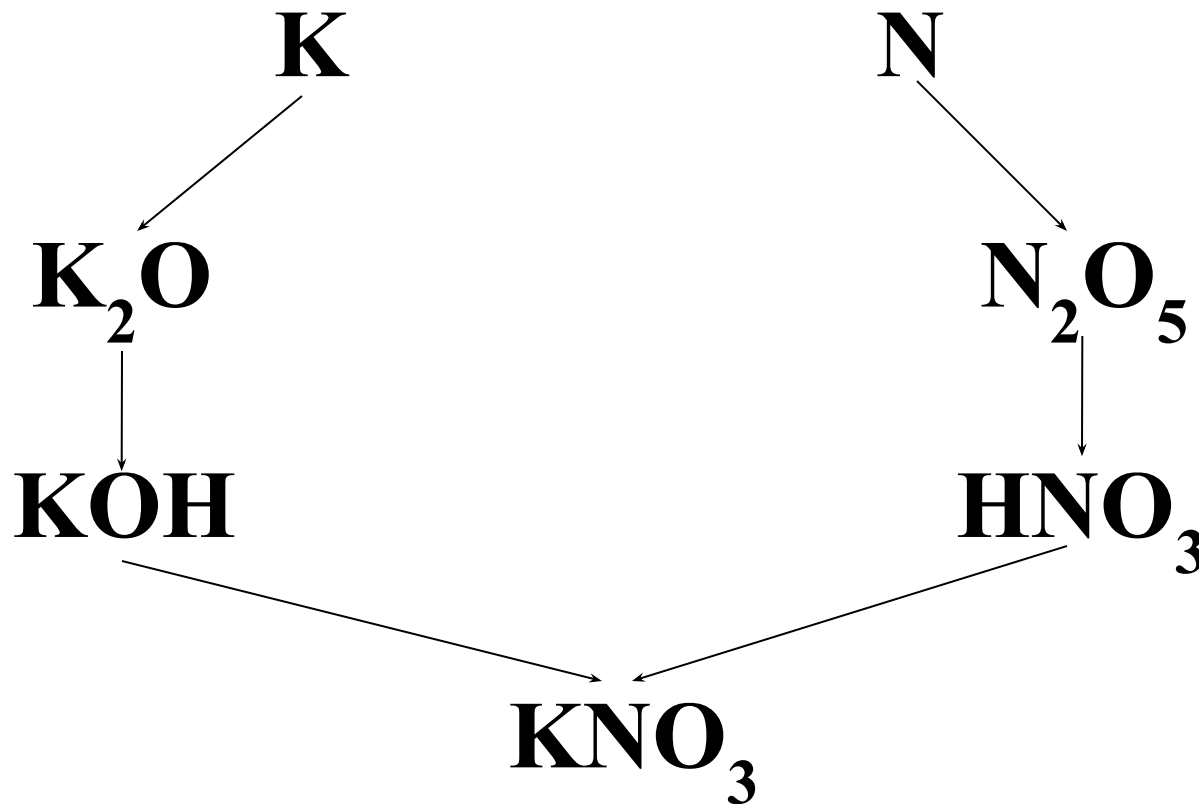
ПОЛУЧАЕТСЯ?»

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

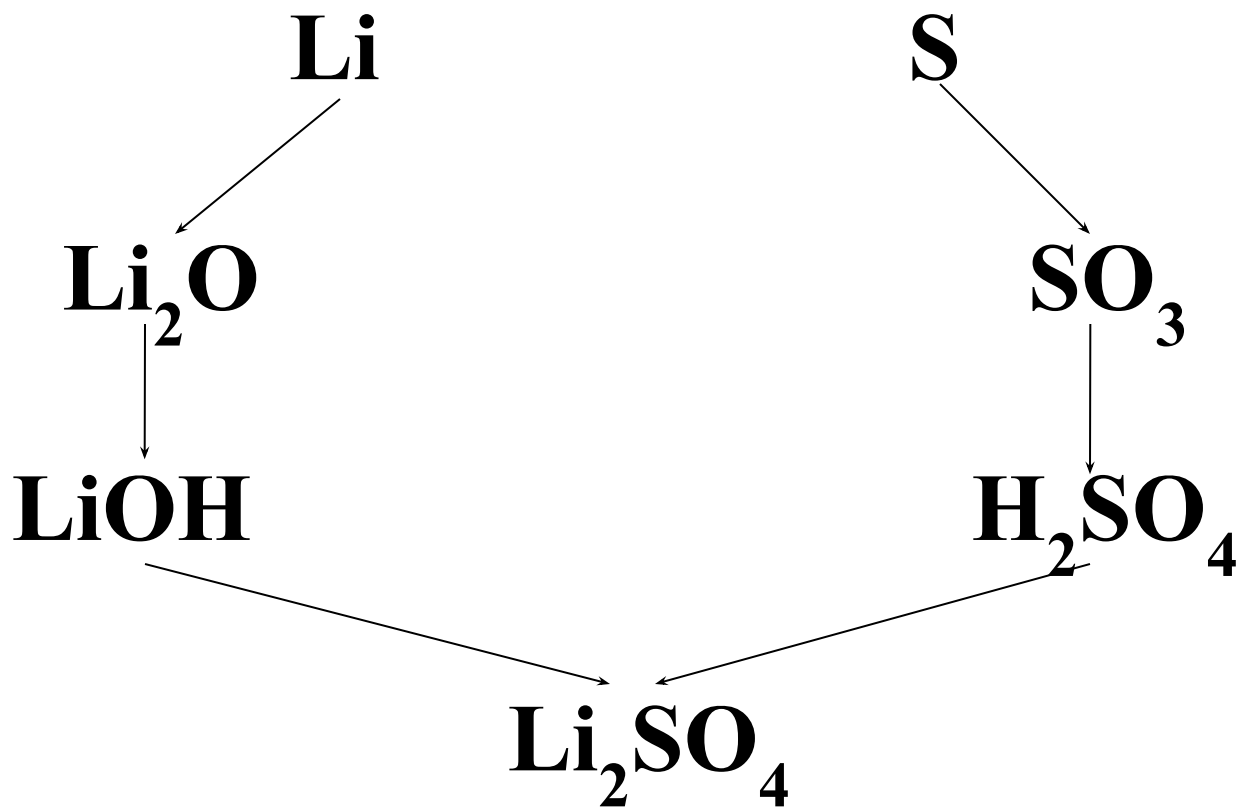
CO_2 , NaOH , Na_2CO_3 , H_2CO_3 , Na_2O :



Первичное закрепление:



Первичное закрепление:



Вывод:

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

