

**Урок химии
8 класс**

**тема «Связь между основными
классами неорганических
соединений»»**

- **Задачи:**
- **Обучающая:** опираясь на знания учащихся об основных классах неорганических веществ, подвести их к понятию «связь между основными классами неорганических соединений»; закрепить знания о номенклатуре и свойствах веществ, относящихся к разным классам;
- **Развивающая:** развивать умения выделять главное, сравнивать и обобщать; выявлять и устанавливать взаимосвязи; развивать представления о причинно – следственных связях явлений.
- **Воспитывающая:** осторожное отношение с химическими веществами по отношению к себе и одноклассникам.

● **Металлы**

1. Металлический блеск
2. Ковкость
3. Высокая теплопроводность
4. Высокая электропроводность
5. Образуют основные оксиды

Неметаллы

1. Разноцветные
2. Изоляторы
3. Три агрегатных состояния
4. Образуют кислотные оксиды

Распределить данные вещества по классам:

MgO , SO_2 , S , H_2SO_3 , SO_3 , Mg , MgCl_2 ,
 $\text{Mg}(\text{OH})_2$, NaOH , Na_2SO_4 , HCl .

Химические элементы: S, Mg

Оксиды: SO_2 , SO_3 , MgO

Кислоты: H_2SO_3 , HCl

Основания: $\text{Mg}(\text{OH})_2$, NaOH

Соли: MgCl_2 , Na_2SO_3

Практическая работа

Цель: закрепить теоретические знания
практическими навыками



Возможны ли обратные цепочки превращений?

● **1 вариант:** С какими из перечисленных веществ вступает в реакцию соляная кислота: оксид серы (6), оксид цинка, серная кислота, магний, хлорид натрия, оксид углерода (4), гидроксид меди (2)?
Напишите уравнения соответствующих реакций.

● **2 вариант:** С какими из перечисленных веществ вступает в реакцию гидроксид натрия: оксид серы (6), серная кислота, магний, хлорид натрия, гидроксид железа (2), углекислый газ?
Напишите уравнения возможных реакций.

- **Домашнее задание:** параграф 42, напишите уравнения реакций получения хлорида железа (2) с помощью 4-5 различных реакций.

Спасибо за внимание!