

Генетическая связь веществ

Задачи урока :

1.Познакомиться с
понятием «генетическая
связь»

2. Научиться составлять
генетические ряды
металлов и неметаллов

Найдите ошибки в уравнениях:

- $\text{Na}^+\text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+}\text{Cl}^- = \text{BaSO}_4 + \text{NaCl}$
- $\text{Ba} + \text{SO}_4 = \text{BaSO}_4$

Распределите вещества по классам:

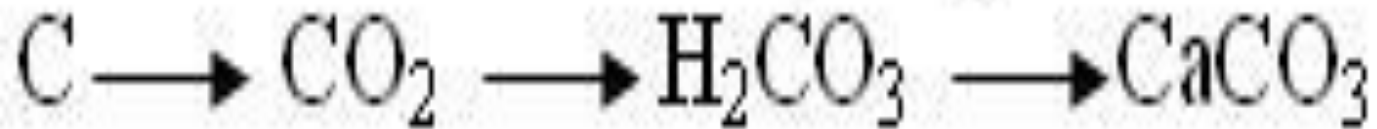
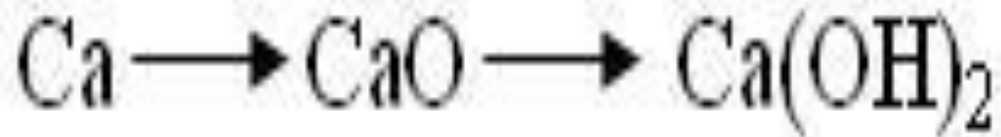
**CaO , CO_2 , MgO , C , H_2CO_3 , Ca ,
 NaCl , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, NaOH , CaCO_3 ,
 H_2SO_4 .**

Укажите вид связи в веществах.

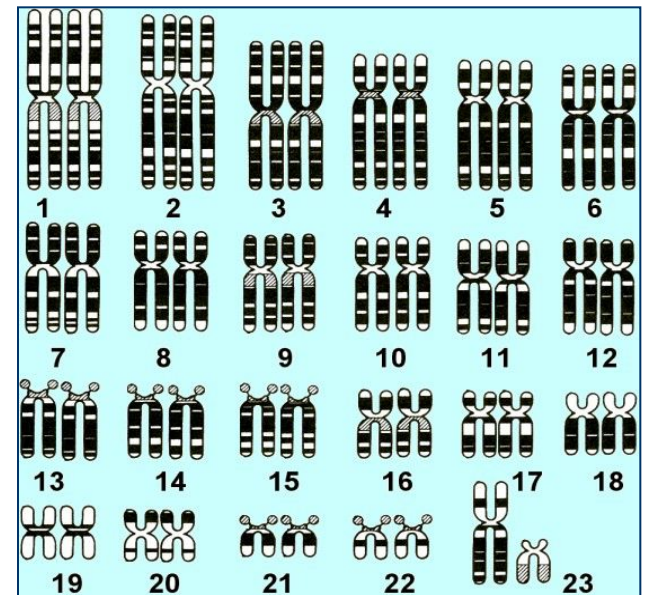
Разделите вещества на две группы:

**CaO , CO_2 , C , H_2CO_3 , Ca ,
 Ca(OH)_2 , CaCO_3 .**

**Расположите формулы в
порядке усложнения их
состава**



Как в биологии
называется носитель
наследственной
информации?



Генетические ряды

- $\text{Me} \rightarrow \text{MeO} \rightarrow \text{Me(OH)}_n \rightarrow \text{MeR}$
- $\text{Э} \rightarrow \text{ЭO} \rightarrow \text{HR} \rightarrow \text{MeR}$

Генетические ряды

- Запишите схему генетического ряда элемента, атом которого содержит
 - А) 20 протонов
 - Б) 16 электронов
 - В) 12 электронов
 - В) 14 протонов

Генетические ряды

- $\text{Me} \rightarrow \text{MeO} \rightarrow \text{MeR} \rightarrow \text{Me(OH)}_n$
- $\text{Э} \rightarrow \text{ЭO} \rightarrow \text{MeR} \rightarrow \text{HR}$

Домашнее задание

- § 42, упр 1,2; повт. § 13-16

Можно ли составить обратный генетический ряд?

- Составьте уравнения реакций, соответствующих схеме:
- $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{BaCO}_3$

Количество вещества

- Моль – это
- Число Авогадро – это
- Молярная масса – это....
- Молярная масса численно равна....
- Количество вещества можно определить по формулам
- Определите объем 16г кислорода.

Из приведенных формул составьте генетический ряд

- MgCl_2 , CaCO_3 , Mg , CO_2 , MgO , HCl , Mg(OH)_2 , C , H_2CO_3
- Запишите уравнения реакций, соответствующих данному ряду.