

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:

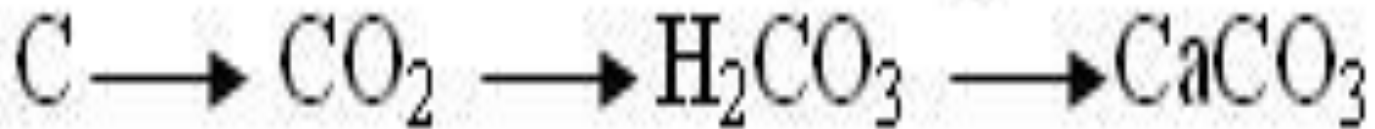
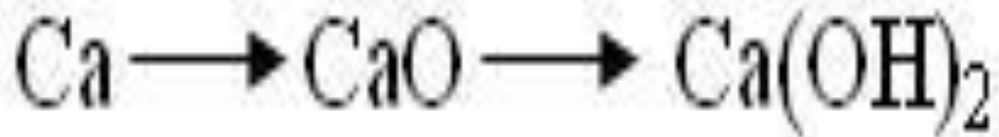
**CaO, CO₂, MgO, C, H₂CO₃, Ca,
NaCl, Ca(OH)₂, NaOH, CaCO₃,
H₂SO₄.**

Укажите вид связи в веществах.

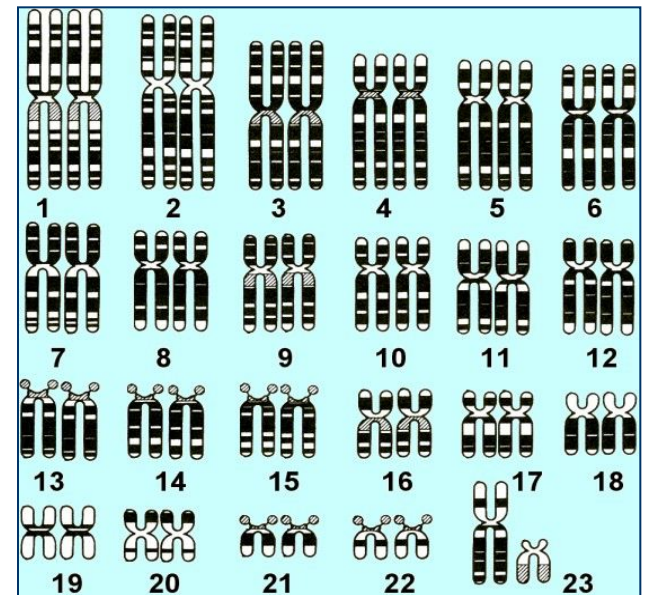
Разделите вещества на две группы:

**CaO, CO₂, C, H₂CO₃, Ca,
Ca(OH)₂, CaCO₃.**

**Расположите формулы в
порядке усложнения их
состава**



Как в биологии
называется носитель
наследственной
информации?



Генетические ряды

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

Генетические ряды

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

Генетические ряды

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

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 ,
 $\text{Mg}(\text{OH})_2$, C , H_2CO_3
- Запишите уравнения реакций, соответствующих данному ряду.