**Тема: Начальные химические понятия***Цель :  
1 . Обобщать и систематизировать знания по теме : « Начальные хим. понятия »  
2 . Подготовить учащихся к Т. З. ( тесты) .*

*Давайте с вами сначала вспомним:*

- Что мы называем хим. уравнением?  
- Что показывает коэффициент?  
- Что показывает индекс?  
- Сформулировать закон сохранения масс.  
- Дать определение каждому из них.  
- На какие типы можно разделить следующие реакции?

***Одно образованной вещество → несколько вещ -в  
Несколько образованных в-в → один продукт***

***Какие это типы химических реакций?***  
 Игра  
1 . « Верю - Не верю ».

Получение сахарной пудры с сахара - хим. явление  
• прокисании молока - хим. явление  
• ржавение железа - физ . явление  
• плавления алюминия - физ . явление  
• выпаривании спирта - хим явление  
• Таяние льда - хим явление  
• Горение свечи - физ явление  
• Фотосинтез - физ явление  
  
2 . « Морской бой »  
Поле простых и сложных веществ

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | А | Б | В | Г | Д |
| 1. | KOH | C | ZnO | O₂ | SO₃ |
| 2. | CuO | Ca₃P₂ | H₂CO₃ | Fe | N₂O |
| 3. | LiH | N₂ | S | H₂O | Cu |
| 4. | P | Na₂O | MgBr₂ | H₂ | AlCl₃ |
| 5. | HNO₃ | Cr₂O₃ | Cl₂ | AgCl | Si |

По рядам - один ученик Дает задание , а другой Дает ответ - простое это соединение , или сложное .  
Каждый правильный ответ зачёркивается .  
**«Цветик – семицветик».**

Составить формулы по валентности .  
4 . « Считалочка »  
Формулы , которые мы составили , высчитать Mr  
5 . « Поле чудес»  
Аg + ? → Ag ₂ S  
H ₂ + Cl ₂ → ?  
HgO → ? + O ₂  
? → H ₂ + O ₂  
  
  
  
6 . Вычислить массовую долю S , Cl , O , в сложных соединениях .  
  
IV . Домашнее задание  
  
Подготовиться к Т. З.