Урок рефлексии в 8 классе

учитель МБОУ «СОШ с. Б. Чечуйка»
Клевцова Г.В.

Достичь вершины - не свалиться в пропасть

«Типы химических реакций»

1. «Угадай слово»
2. «Письмо»
3. «Найди свою пару»
4. «Химический снегопад»
5. «Путь домой»

Запишите формулы веществ в соответствующие столбцы таблицы:

- H_2, Na_2S, Al, $CuCl_2$, Mg, KI, S, $Ca(OH)_2$, O_3, $FeBr_3$

Простые вещества	Сложные вещества
……	……
……	……
……	……
……	……
……	……

«Соответствие движению»

- «Кислота»-поднимаете правую руку
- «Оксид»- поднимаете левую руку
- «Основание»- тихонько топаете
- «Соль»- приседаете

«Найди свою пару»

Начало реакции:
(исходные вещества)

- $K + H_2O =$
- $SO_2 + H_2O =$
- $ZnO + HCl =$
- $Cu(OH)_2 + H_2SO_4 =$
- $Zn + HCl =$
- $K_2O + H_2O =$

Окончание реакции:
(продукты реакции)

- KOH
- $ZnCl_2 + H_2$
- $ZnCl_2 + H_2O$
- H_2SO_3
- $CuSO_4 + H_2O$
- $KOH + H_2$

«Найди свою пару»

(проверка)

Начало реакции:

(исходные вещества)

1. $K + H_2O =$
2. $SO_2 + H_2O =$
3. $ZnO + HCl =$
4. $Cu(OH)_2 + H_2SO_4 =$
5. $Zn + HCl =$
6. $K_2O + H_2O =$

Окончание реакции:

(продукты реакции)

1. $KOH + H_2$
2. H_2SO_3
3. $ZnCl_2 + H_2O$
4. $CuSO_4 + H_2O$
5. $ZnCl_2 + H_2$
6. KOH

Ключ к тесту

«Атом»

1г

2б

3а

4.

а) $4Li + O_2 = 2Li_2O$

б) $Fe_2O_3 + 2Al = Al_2O_3 + 2Fe$

в) $2Al + 3Cl_2 = 2AlCl_3$

«Молекула»

1в

2а

3б

4.

а) $CuO + 2HCl = CuCl_2 + H_2O$

б) $2NH_3 = N_2 + 3H_2$

в) $Fe_2O_3 + 3H_2 = 2Fe + 3H_2O$