

УРОК «ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ»

Цель: провести контроль уровня усвоения знаний учащихся о классификации химических реакций, умения расставлять коэффициенты.

Задачи:

Образовательные: научить учащихся применять полученные знания о типах химических реакций на практике, продолжить формирование умений наблюдать, записывать уравнения и предвидеть продукты химических реакций, продолжить формирование умения при написании реакций обмена.

Развивающие: совершенствовать умения учащихся сравнивать и обобщать; устойчивое внимание, самостоятельное мышление, умение слушать и слышать другого человека; развивать аналитическое мышление.

Воспитательные: продолжить формирование взаимопомощи, доброжелательного отношения друг к другу, умения выслушать других при работе в классе, в группе.

Ход урока

Орг. Момент.

Вы уже изучили типы химических реакций и цель нашего урока обобщить и систематизировать знания о типах химических связей.

I. Проверка домашнего задания.

Устный опрос по классификации реакций с примерами.

II. Химический диктант.

Задание 1

I уровень «3»		II уровень –«4»		III уровень –«5»	
Назови вещества.(формулы верные)		Даны частицы с зарядами, составь из них 5 формул и назови.		Даны названия веществ, составьте формулы.	
В 1 Na ₃ PO ₄ H ₂ SO ₄ Ca(NO ₃) ₂ KOH Al ₂ O ₃	В 2 CaCO ₃ H ₂ SiO ₃ Mg(OH) ₂ CuJ ₂ Na ₂ O	В 1 Mg ²⁺ , Cl ¹⁻ Al ³⁺ , S ²⁻ Li ¹⁺ , OH ¹⁻ H ¹⁺ , PO ₄ ³⁻ Fe ³⁺ , SiO ₃ ²⁻	В 2 Na ¹⁺ , SO ₃ ²⁻ Al ³⁺ , OH ¹⁻ Zn ²⁺ , NO ₃ ¹⁻ Ca ²⁺ , O ²⁻ Fe ³⁺ , CO ₃ ²⁻	В 1 1. гидроксид цинка. 2. оксид азота(V) 3. карбонат калия 4. сульфат алюминия 5. азотная кислота	В 2 1. оксид хлора(III) 2. дихромовая кислота 3. гидроксид Na 4. фосфат цинка 5. оксид кремния (IV)

Задание 2

Вариант 1	Вариант 2
1 Уровень - «3»	
1. Экзотермическая реакция – это...	1. Эндотермическая реакция – это...
2. Реакция соединения – это...	2. Реакция разложения – это...
3. Реакция обмена – это...	3. Реакция замещения – это...

4. Обратимая реакция – ...	4. Каталитическая реакция – ...
2 Уровень-«4»	
1. Приведите примеры реакций:	
а) разложения	а) соединения
б) замещения	б) обмена
в) эндотермической	в) эндотермической
г) каталитической	г) необратимой
3 Уровень –«5»	
1. Определите тип реакции по числу и составу веществ, участвующих в реакции. Расставьте коэффициенты.	
а) $P_2O_5 + CaO \rightarrow Ca_3(PO_4)_2$	а) $Fe(OH)_3 \rightarrow Fe_2O_3 + H_2O$
б) $AlBr_3 + Cl_2 \rightarrow AlCl_3 + Br_2$	б) $CuSO_4 + KOH \rightarrow K_2SO_4 + Cu(OH)_2$

Задание 3

I уровень «3»	II уровень -«4»	III уровень –«5»
Составить и назвать вещества, расставить коэффициенты	Составить уравнения реакции	Составить уравнения реакции
<p>А.</p> <p>1) $NaOH + HNO_3 \rightarrow \dots + \dots$</p> <p>2) $Al + O_2 \rightarrow \dots$</p> <p>3) $Ca + HCl \rightarrow \dots + \dots$</p>	<p>А.</p> <p>1) При взаимодействии оксида фосфора (V) с H_2O образуется H_3PO_4</p> <p>2) При обжиге карбоната кальция образуется оксид кальция и CO_2 (IV)</p> <p>3) При горении алюминия образуется оксид алюминия</p>	<p>А.</p> <p>1) Алюминий взаимодействует с серной кислотой \rightarrow</p> <p>2) Гидроксид натрия взаимодействует с карбонатом кальция \rightarrow</p> <p>3) При горении фосфора \rightarrow</p>
<p>Б.</p> <p>1) $NaCl + H_2SO_4 \rightarrow \dots + \dots$</p> <p>2) $Cu + O_2 \rightarrow \dots$</p> <p>3) $Mg + AgNO_3 \rightarrow \dots + \dots$</p>	<p>Б.</p> <p>1) При взаимодействии углекислого газа с водой образуется угольная кислота.</p> <p>2) При горении железа образуется оксид железа(III)</p> <p>3) При обжиге гидроксида цинка образуется оксид цинка и вода.</p>	<p>Б.</p> <p>1) При взаимодействии иодида натрия с нитратом серебра \rightarrow</p> <p>2) При горении углерода \rightarrow</p> <p>3) Алюминий взаимодействует с азотной кислотой</p>

4. Проверка результатов. Обсуждение. Коррекция.

5. Домашнее задание.