Фестиваль педагогических идей
«Открытый урок»
202-2013

«Типы химических связей»

8 класс

Волгоградская область
МБОУ Старополтавская СОШ
Надворная Ирина Анатольевна
учитель химии

Цель: *Обобщить и систематизировать новые понятия темы, обеспечив их интеграцию с ранее изученным материалом.*

I тур. План ответа «Характеристика типа химической связи»

1. Название типа химической связи.
2. Характеристика связываемых элементов.
3. Характеристика связываемых частиц.
4. Примеры веществ с этим типом связи.
5. Механизм образования химической связи.

II тур. «Выбери меня.»

SO_2, Cl_2, KCl, Ca, NH_3, O_2, Al, SiH_4, ZnO, Mg,

CO_2, Br_2, Na_2S, K, P_2O_5, S, Na, Al_2O_3, I_2, MgS, Zn

IIIтур. «Крестики и нолики»
«неполярная химическая связь»

N_2	I_2	HF
S_8	HCl	F_2
H_2	Cl_2	HI

«полярная ковалентная связь»

H_2O	I_2	NaF
N_2	HCL	NH_3
H_2	Cl_2	HI

«ионная связь»

H_2O	I_2	NaF
HCl	KCl	KBr
Cl_2	NH_3	LiF

«металлическая химическая связь»

Al	NaCl	O_2
CH_4	Na	Cl_2
NaBr	H_2O	Mg

Предполагаемый результат

V тур. Карусель

ответы на тест «Химическая связь»

Вариант 1

1. в
2. б
3. б
4. г
5. б
6. в
7. г
8. а
9. в

Вариант 2

1. г
2. а
3. а
4. а
5. г
6. г
7. в
8. б
9. г

Домашнее задание

Повторить & 6-12

Подготовиться к контрольной работе

спасибо всем за работу