

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<sub>2</sub>, Cl<sub>2</sub>, KCl, Ca, NH<sub>3</sub>, O<sub>2</sub>,  
Al, SiH<sub>4</sub>, ZnO, Mg,  
CO<sub>2</sub>, Br<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>S, K, P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, S,  
Na, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, I<sub>2</sub>, MgS, Zn**

## Штур. «Крестики и нолики» «неполярная химическая связь»

<b>N<sub>2</sub></b>	<b>I<sub>2</sub></b>	<b>HF</b>
<b>S<sub>8</sub></b>	<b>HCl</b>	<b>F<sub>2</sub></b>
<b>H<sub>2</sub></b>	<b>Cl<sub>2</sub></b>	<b>HI</b>

## «полярная ковалентная связь»

$\text{H}_2\text{O}$	$\text{I}_2$	$\text{NaF}$
$\text{N}_2$	$\text{HCl}$	$\text{NH}_3$
$\text{H}_2$	$\text{Cl}_2$	$\text{HI}$

## «ИОННАЯ СВЯЗЬ»

<b>H<sub>2</sub>O</b>	<b>I<sub>2</sub></b>	<b>NaF</b>
<b>HCl</b>	<b>KCl</b>	<b>KBr</b>
<b>Cl<sub>2</sub></b>	<b>NH<sub>3</sub></b>	<b>LiF</b>

## «металлическая химическая связь»

<b>Al</b>	<b>NaCl</b>	<b>O<sub>2</sub></b>
<b>CH<sub>4</sub></b>	<b>Na</b>	<b>Cl<sub>2</sub></b>
<b>NaBr</b>	<b>H<sub>2</sub>O</b>	<b>Mg</b>

# Предполагаемый результат



# V тур. Карусель

## ответы на тест «Химическая связь»

### Вариант 1

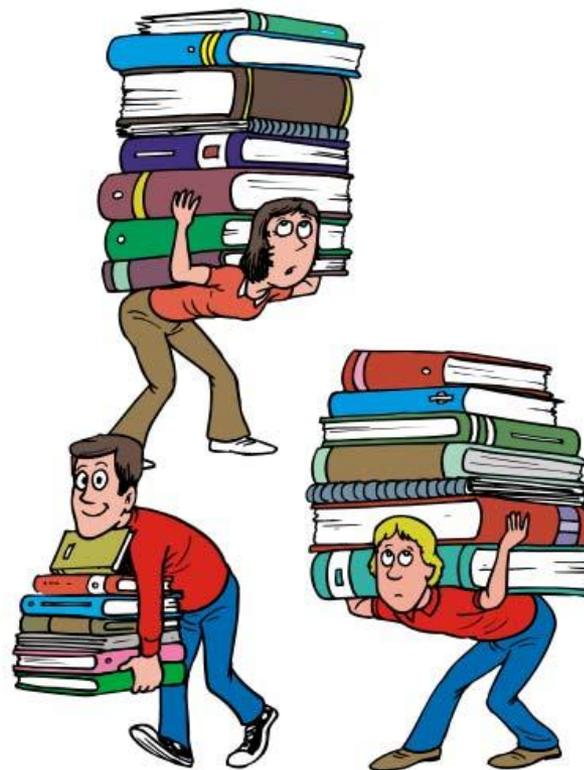
1. в
2. б
3. б
4. г
5. б
6. в
7. г
8. а
9. в

### 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*

