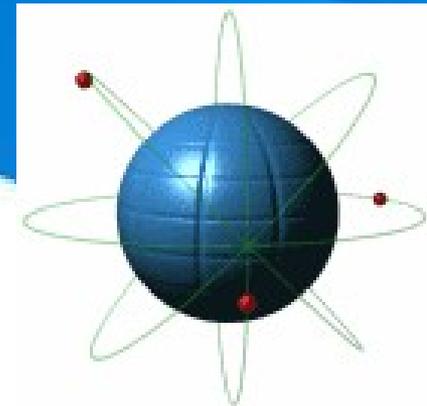


Обобщающий урок химии  
8 класс

**«Строении атомов.  
Химическая связь»**



# Девиз урока:

**Дорога к знанию?**

**Ну, что же, ее легко понять.**

**Ответить можно сразу:**

**Вы ошибаетесь и ошибаетесь,  
И ошибаетесь опять, но меньше, меньше,  
меньше с каждым разом.**



# Разминка «ПИНГ- ПОНГ»

- Атом состоит из
- Протоны заряжены
- Электроны заряжены
- Нейтроны
- Заряд ядра равен
- Число энергетических уровней равно



# Разминка «ПИНГ- ПОНГ»

- **Число протонов равно**
- **Число электронов равно**
- **Число нейтронов равно**
- **Изотопы – это**
- **Ионы – это**
- **Ионная связь – это**
- **Электроотрицательность – это**
- **Ковалентная связь – это**
- **Металлическая связь – это**



# «Узнай меня»

Запишите названия, символы, порядковый номер, номера периода и группы



1) 6 протонов, 6 нейтронов, 6 электронов

2) 13 протонов, 14 нейтронов и 13 электронов

3) 56 протонов, 81 нейтрон и 56 электронов

4) 22 протона, 26 нейтронов и 22 электрона

# «Расскажи обо мне»

П  
Л  
А  
Н  
  
Х  
А  
Р  
А  
К  
Т  
Е  
Р  
И  
С  
Т  
И  
К  
И

## 1. Положение элемента в ПС:

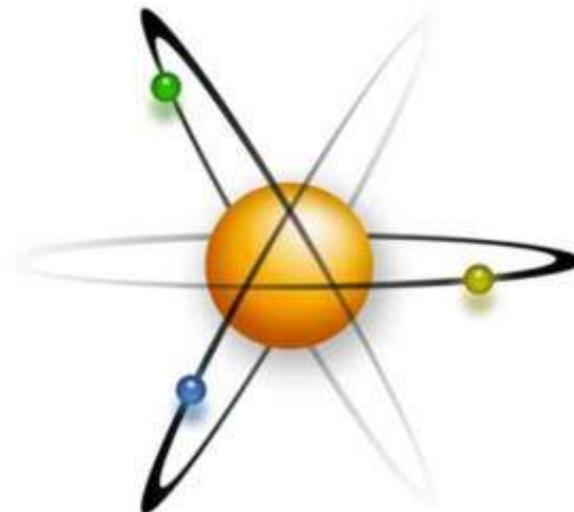
- а) порядковый номер;
- б)  $A_r$ ;
- в) номер группы;
- г) номер периода.

## 2. Строение атома.

- а) заряд ядра;
- б) число протонов;
- в) число нейтронов;
- г) число электронов.

## 3. Строение электронной оболочки:

- а) количество энергетических уровней
- б) количество электронов на каждом уровне
- в) электронная конфигурация атома



# Химическая эстафета»

Cl, неМе	Ar, неМе	O, неМе
C, неМе	Al, Ме	K, Ме
Ca, Ме	Li, Ме	S, неМе
Be, Ме	Mg, Ме	B, неМе
Na, Ме	Si, неМе	P, неМе

# Конкурс капитанов

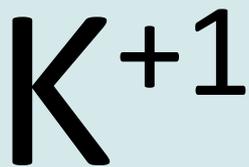
Назовите частицы, схемы

электронного строения которых даны

КАТИОНЫ

АНИОНЫ

АТОМЫ



e



e

2 e



# «Мои соседи»

Li

F

Rb

Na

O

K

K

N

Na

Rb

C

Mg

Cs

B

Al



# «Составь код»

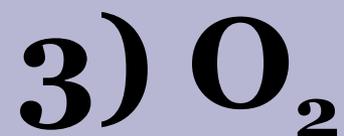
Выпишите номера, под которыми формулы веществ:

с КПС

с КНС

с ИС

Для одного из веществ напишите схему образования связи



# «Составь код»

Выпишите номера, под которыми формулы веществ:

с КПС - 468

с КНС -239

с ИС -157

Для одного из веществ напишите схему образования связи



**Внимательно прочитайте текст, а затем вставьте в него пропущенные слова, необходимые по смыслу.**

**Способность атома оттягивать к себе частицы, в которые превращаются атомы общие электронные пары, участвующие в в результате отдачи или присоединения химической связи – это электронов, называются \_\_\_\_\_.**

**Ковалентная связь, которая образуется химическая связь, возникающая между между атомами с одинаковой ними, называется электроотрицательностью, называется \_\_\_\_\_.**

**Ковалентная химическая связь разной электроотрицательностью - \_\_\_\_\_.**

**Связь в металлах между атом – ионами \_\_\_\_\_.**

**Посредством общих электронных пар она \_\_\_\_\_ называется металлической.**

# Ответы:

- 1) Ионы
- 2) Ионная
- 3) Общие электронные пары
- 4) Одинарная, двойная, тройная
- 5) Электроотрицательность
- 6) Неполярная
- 7) Полярная
- 8) Электронов

# Критерии оценки:

<b>РАЗМИНКА</b>	<b>5 баллов</b>
<b>«УЗНАЙ МЕНЯ»</b>	<b>4 балла</b>
<b>«РАССКАЖИ ОБО МНЕ»</b>	<b>6 баллов</b>
<b>«ХИМИЧЕСКАЯ ЭСТАФЕТА»</b>	<b>5 баллов</b>
<b>«КОНКУРС КАПИТАНОВ»</b>	<b>4 балла</b>
<b>«МОИ СОСЕДИ»</b>	<b>2 балла</b>
<b>«СОСТАВЬ КОД»</b>	<b>4 балла</b>
<b>«МОЙ ЛИЧНЫЙ ВКЛАД»</b>	<b>8 баллов</b>
<b>ИТОГО</b>	<b>38 баллов</b>

*33-38 баллов – «5»*

*25-32 балла- «4»*

*16-24 балла- «3»*

