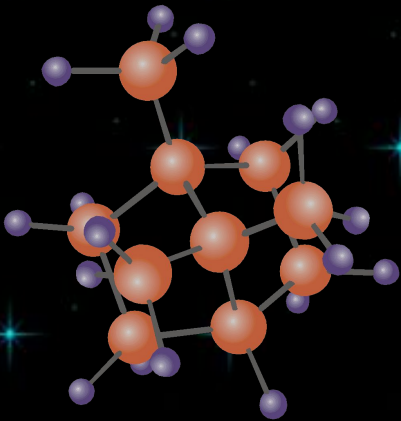


# ГОТОВИМЕСЯ К ЭКЗАМЕНУ ПО ХИМИИ

Презентацию составила учитель химии  
МОУ «Куженерская средняя  
общеобразовательная школа № 2»  
Пирогова Т.В.



# Часть А

<b>Вещество. Строение атома</b>	<u>1</u>	<u>2</u>	<u>3</u>	<u>4</u>	<u>5</u>
<b>ПЗ и ПСХЭ</b>	<u>1</u>	<u>2</u>	<u>3</u>	<u>4</u>	<u>5</u>
<b>Химическая связь</b>	<u>1</u>	<u>2</u>	<u>3</u>	<u>4</u>	<u>5</u>
<b>Классы веществ</b>	<u>1</u>	<u>2</u>	<u>3</u>	<u>4</u>	<u>5</u>
<b>Электролиты. Неэлектролиты</b>	<u>1</u>	<u>2</u>	<u>3</u>	<u>4</u>	<u>5</u>

**Какое количество  
электронов содержит атом  
серы?**

1)15

2)16

3)32

4)6



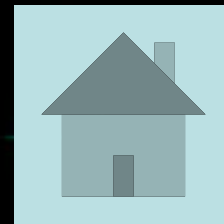
Число электронов  
Число электронов  
в атоме равно  
в атоме равно

1) Атомной массе

2) Порядковому номеру

3) Номеру группы

4) Номеру периода



# Заряд ядра атома равен числу

- 1) протонов
- 2) электронов во внешнем электронном слое
- 3) нейтронов
- 4) энергетических уровней



# Атомы азота и фосфора имеют одинаковое

- 1) Число валентных электронов
- 2) Число нейтронов
- 3) Число протонов
- 4) Число энергетических слоев



На внешнем энергетическом  
уровне атома кислорода в  
основном состоянии число  
неспаренных электронов  
равно

1)1

2)2

3)3

4)0





**Какой вид химической  
связи в молекуле  
аммиака?**

**1) Ковалентная полярная**

**2) Металлическая**

**3) Ковалентная неполярная**

**4) ионная**



**В молекуле  
хлороводорода  
химическая связь:**

- 1) Ковалентная полярная**
- 2) Металлическая**
- 3) Ковалентная неполярная**
- 4) ионная**



# Вещество с ковалентной неполярной связью

1) Водород

2) Вода

3) Хлорид натрия

4) Гидроксид натрия



# **Металлическая связь характерна для вещества:**

- 1) Вода**
- 2) Иодид калия**
- 3) Медь**
- 4) Оксид меди**



**Одинаковый вид  
химической связи имеют  
оксид натрия и**

**1) Сероводород**

**2) Натрий**

**3) Оксид лития**

**4) кислород**



# К кислотным оксидам относится:

1) Оксид калия

2) Оксид серебра

3) Оксид алюминия

4) Оксид фосфора (v)



# К основным оксидам относится:

- 1) Оксид цинка
- 2) Оксид меди (II)
- 3) Оксид углерода (IV)
- 4) оксид кремния



**Гидроксиду железа (III)  
соответствует формула:**





# Амфотерные свойства характерны для оксида:

1) Бора

2) Калия

3) Цинка

4) кальция



**Сернистой кислоте  
соответствует формула:**

1)  $\text{SO}_3$

2)  $\text{H}_2\text{SO}_3$

3)  $\text{H}_2\text{SO}_4$

4)  $\text{H}_2\text{S}$



# **Электрический ток не проводит**

- 1) Расплав фосфора**
- 2) Раствор азотной кислоты**
- 3) Раствор поваренной соли**
- 4) Раствор гидроксида калия**



# **Электрический ток проводит:**

**1) Расплав оксида кремния**

**2) Расплав серы**

**3) Раствор серной кислоты**

**4) Раствор этанола**



# **К неэлектролитам относится:**

**1) Фосфат натрия**

**2) Нитрат железа**

**3) Оксид бария**

**4) Сульфат хрома (III)**



**К неэлектролитам  
относится**

**1) Метанол**

**2) Азотная кислота**

**3) Фосфорная кислота**

**4) Серная кислота**



# К электролитам относятся

1) Сахароза

2) Углекислый газ

3) Раствор глицерина

4) Раствор гидроксида  
бария



**Схема распределения  
электронов 2,8,3  
соответствует атому**

**1)Магния**

**2)Алюминия**

**3)Фосфора**

**4)кремния**





В каком ряду химические  
элементы расположены в  
ядра атома порядке  
увеличения заряда

1)Ca, K, N

2)Mg, Al, P

3)Cl, S, P

4)C, B, Be



В каком ряду химические  
элементы расположены в  
порядке увеличения числа  
валентных электронов

1)Ca, K, Na

2)Mg, Al, P

3)Cl, S, P

4)C, N, B



В каком ряду химические  
элементы расположены в  
порядке увеличения радиуса  
атома

1)Ca, K, Na

2)Mg, Al, P

3)Cl, S, P

4)C, N, O



**В атоме фосфора число  
заполняющихся  
электронных слоев равно:**

**1)2**

**2)3**

**3)4**

**4)5**



## **Используемые источники:**

**1.Д.Ю. Добротин, А.А.Каверина**

**О.Ю.Гончарук «ГИА Химия 2009»**

**2.Р.Г.Иванова, А.А.Каверина, А.С.Корощенко**

**«Сборник заданий для проведения экзамена в 9 классе»**

**3.О.С.Габриелян «Химия 8 класс»**

**4.О.С.Габриелян «Химия 9 класс»**