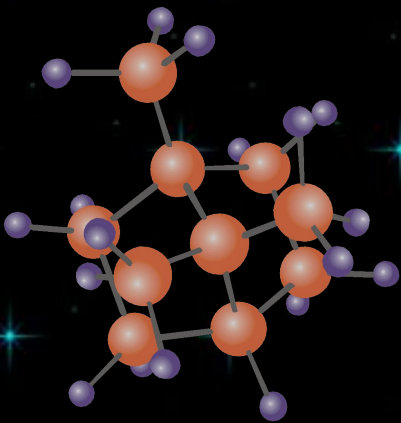


ГОТОВИМЕСЯ К ЭКЗАМЕНУ ПО ХИМИИ

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



Часть А

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



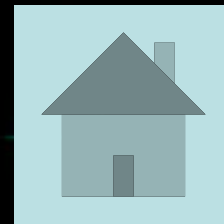
Число электронов
Число электронов
в атоме равно
в атоме равно

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:**



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»