

Единый государственный экзамен по ХИМИИ (консультация 2)

О.П. Костенко,
проректор ГОУ РК «ИПК РО»
по НМР

ТЕМЫ:

- Современные представления о строении атомов
- Закономерности изменения химических свойств элементов и их соединений по периодам и группам периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева
- Химическая связь

Строение атома

- **Задание А1:** число нейтронов в ядре атома изотопа углерода с относительной атомной массой равной 12
- 1) 4; 2) 12; 3) 6; 4) 2

Строение атома

- Атом (от греч. atomos - неделимый) - наименьшая химическая частица, состоящая из массивного **положительно заряженного ядра и движущихся в электрическом поле ядра отрицательно заряженных электронов**

Атомные частицы и их свойства

Атом состоит из трёх видов частиц:

1. Электрон - (e) - заряд отрицательный,
 $q = -1,6 \cdot 10^{-19} \text{ Кл}$. Масса $m_e = 9,1 \cdot 10^{-31} \text{ кг}$
2. Протон – (p)- заряд положительный
 $q = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ Кл}$, Масса $m_p = 1840 m_e$
3. Нейтрон –(n)- не заряжен,
Масса $m_n \approx m_p$



Строение атома

- Ядро атома - образование из протонов и нейтронов, находящееся в центральной части атома. Содержит в себе весь положительный заряд и большую часть массы атома (>99,95%).
- Количество протонов в ядре, которое равно порядковому номеру элемента в Периодической системе Д.И.Менделеева и поэтому называется атомным номером элемента, определяет благодаря электронейтральности атома число электронов, а следовательно, электронное строение и определяемые им химические свойства элемента.
- Количество нейтронов в ядрах атомов одного элемента может различаться; такие атомы называются изотопами этого элемента

Заполнение электронной оболочки

Номер энергетического уровня n	1	2	3	4
Типы АО	s	s,p	s,p,d	s,p,d,f
Число АО	1	1,3	1,3,5	1,3,5,7
Максимальное число электронов на данном уровне	2	8	18	32

Строение атома

- Задание А1: число нейтронов в ядре атома изотопа углерода с относительной атомной массой равной 12

1) 4; 2) 12; 3) 6; 4) 2

Строение атома

- Ядро любого химического элемента состоит из нуклонов.
- 2. Относительная масса одного нуклона равна 1
- 3. Масса ядра изотопа углерода составляет 12 атомных единиц массы, следовательно, в составе его ядра 12 нуклонов.
- 4. В ядре химического элемента имеется два вида нуклонов, одни имеют заряд +1, другие 0.
- 5. Элементарная частица, имеющая массу 1 и заряд +1, называется протон.
- 6. В ядре атома изотопа углерода ^{12}C **находится 6 протонов**
- 7. Элементарная частица, имеющая массу 1 и заряд 0, называется нейтрон.
- 8. Определим число нейтронов в ядре изотопа углерода ^{12}C . **С этой целью из числа нуклонов вычтем число протонов.**
- Число нейтронов = число нуклонов - число протонов.
- В ядре атома изотопа углерода ^{12}C **находится нейтронов.**
- Ответ: в составе ядра изотопа углерода ^{12}C **имеется 6 протонов и 6 нейтронов**

Строение атома

- Составьте электронную формулу химического элемента № 17

Строение атома

- 1. Элемент № 17 называется хлор и имеет химический символ Cl.
- 2. Элемент хлор находится в третьем периоде.
- 3. Внешним энергетическим уровнем в атоме хлора является уровень под номером 3.
- 4. Элемент хлор находится в группе номер VII.
- 5. Хлор входит в подгруппу **A**.
- 6. На внешнем электронном уровне атома хлора имеется 7 электронов.
- 7. Заряд ядра атома элемента хлора равен +17.
- 8. На трёх энергетических уровнях атома хлора располагаются 17 электронов.
- 9. На первом энергетическом уровне атома хлора располагаются 2 электрона.
- 10. Первый электронный уровень любого атома периодической системы, кроме атома водорода, можно представить так: $1s^2$.

Строение атома

- 11. На втором энергетическом уровне атома хлора находится 8 электронов.
- $17 - (2 + 7) = 8$
- 12. На втором энергетическом уровне имеются два подуровня **s** и **p**.
- 13. Число электронов в атоме хлора на втором **s** - **подуровне** **равняется 2**.
- 14. Число электронов в атоме хлора на втором **p** - **подуровне** **равняется 6**.
- $8 - 2 = 6$
- 15. Число электронов находящихся на одной **p** -**орбитали** **не может быть больше чем 2**.
- 16. На втором энергетическом уровне в атоме хлора имеется три **p** -**орбитали, расположенных перпендикулярно друг-другу**.
- 17. Расположение электронов на втором энергетическом уровне можно записать так: **$2s^22p^6$** . Если прибавить эту запись к ранее сделанной записи первого энергетического уровня, то получится:
- **$1s^22s^22p^6$**

Строение атома

- 18. На третьем энергетическом уровне в атоме хлора имеется три подуровня s, p, d. Из них заполняется семью электронами только два s и p, d - подуровень остаётся пустым.
- 19. Расположение электронов на третьем энергетическом уровне можно записать так: $3s^23p^5$. Если добавить эту запись к ранее сделанной записи первого и второго энергетического уровней, то получится электронная формула атома хлора:
- $1s^22s^22p^63s^23p^5$
- Ответ: электронная формула атома хлора $1s^22s^22p^63s^23p^5$.

Строение атома

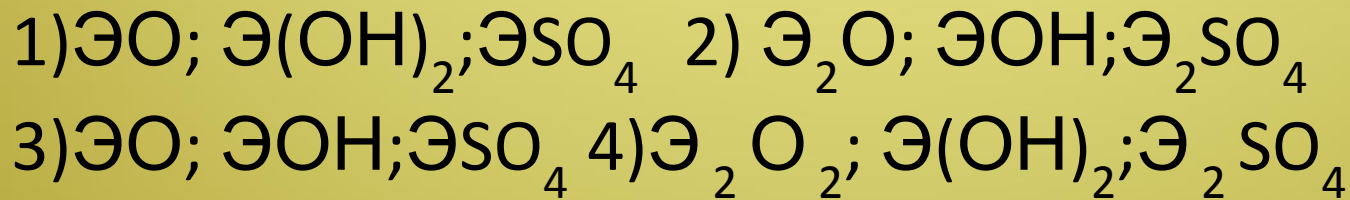
- электронная формула иона Br^-
- 1)... 2).... 3)... 4)...

Строение атома

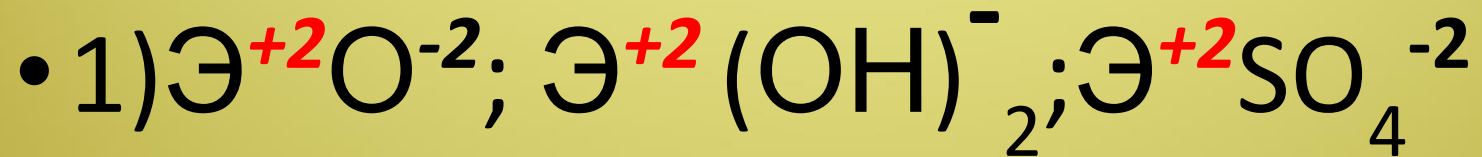
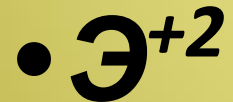
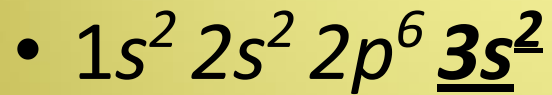
- электронная формула атома брома Br^0
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 \underline{4p^5}$
- атома брома Br^0 превращается в ион брома Br^- присоединяя 1 е
- электронная формула иона брома Br^-
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 \underline{4p^6}$

Строение атома

- Атом металла имеет электронную конфигурацию $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$, формула оксида, гидроксида и сульфата этого элемента



Строение атома



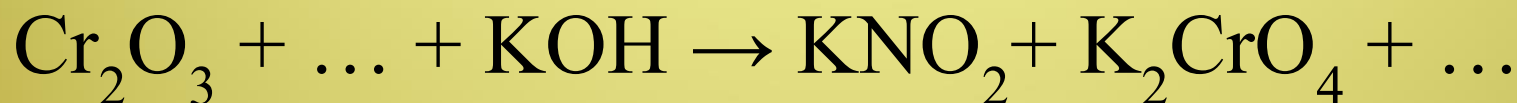
ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ

- Задание : Укажите соединение с ионной связью

1) CaCl_2 ; 2) SO_2 ; 3) Br_2 4) H_2O

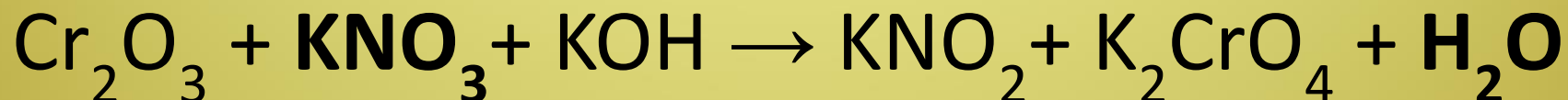
Окислительно- восстановительные процессы

- Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:



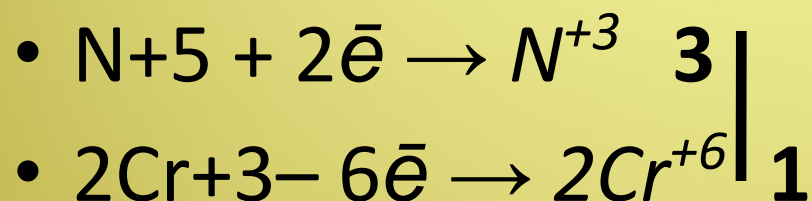
- Определите окислитель и восстановитель

Окислительно- восстановительные процессы



Окислительно- восстановительные процессы

- 1) Составлен электронный баланс:



Окислительно- восстановительные процессы

- $\text{Cr}_2\text{O}_3 + 3\text{KNO}_3 + 4\text{KOH} \rightarrow 3\text{KNO}_2 + 2\text{K}_2\text{CrO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
- хром в степени окисления +3 является
- восстановителем,
- азот в степени окисления +5 (или нитрат калия за счет азота в степени окисления +5) – окислителем.