8 кл

19.05.20

Тема: **Контрольная работа №4 по темам «Периодический закон Д.И. Менделеева. Строение атома. Строение вещества»**

**Контрольную работу выполняем на двойных листах в клеточку с обязательным оформлением титульного листа. В-1 (все, кто сидит за Олесей и Викой, остальные – второй). Работы сдаем с 1105-1145. Работы, сданные позже, будут оцениваться на балл ниже**

Вариант 1

***Часть 1***

*Внимательно прочитайте каждое задание (****А1****–****А8****), из четырех предложенных вариантов ответов выберите один правильный*

А1.Вещество с ковалентным неполярным типом связи:1) Na, 2) NaCl,3) H2O 4)Н2

А2. У атома стронция №38 число электронов и протонов соответственно равно:

1) 19 и 39, 2) 19 и 20, 3) 38 и 50) 19 и 19

А3. Неметаллическиесвойсвта элементов в периоде:

1) уменьшаются,2) увеличиваются,3) не изменяются,4)уменьшаются, а затем увеличиваются

А4. Число электронных  уровней определяется по:

1) номеру группы,2) номеру ряда,3 ) номеру периода),4) порядковому номеру

А5. Число протонов  в ядре атома азота равно:1)+ 3 ,2)+ 4 , 3)+ 6 ,  4)+7                          А6. Число электронов на внешнем энергетическом уровне в атоме бария равно:

1) 3, 2)5, 3)1, 4)2

А7. В веществе с формулой H2O связь:

1)ионная, 2) металлическая 3)ковалентная неполярная,4) ковалентная полярная

А8. Степень окисления серы в соединениях SO2, H2S,H2SO4 соответственно равны:

1)+6,-2,+4  ,  2)+4,-2,+6 ,    3)+6,+3, 4) -2, +5, +6

Часть 2

В1.Составьте схемы строения атома и распределите электроны по орбиталям для элемента № 14.

**Часть 3**

С1.  Определите массу карбоната кальция CaCO3, если при его термическом разложении выделяется 67,2 литров углекислого газа при н.у.

Вариант 2

Часть 1

Внимательно прочитайте каждое задание (А1 – А8), из четырех предложенных вариантов ответов выберите один правильный и отметьте его.

А1. Активный металл калий имеет схему строения атома:1) 2,1; 2) 2,2; 3) 2,8,1; 4) 2,8,8,1

А2. Вид химической связи у вещества, имеющего формулу CI2:

1) ковалентная  неполярная, 2) ковалентная полярная,3) металлическая, 4) ионная

А3.Металлические свойства по  группе:1)не изменяются 2) уменьшаются

3) уменьшаются, а затем увеличиваются, 4) увеличиваются

А4. Заряд  ядра  химического  элемента   равен:

1) номеру  периода, 2) порядковому номеру 3) номеру группы,4) номеру ряда

 А5. Атомы элементов, имеющие одинаковое числоэлектронов на внешнем

энергетическом уровне, расположены:1) в одной группе  , 2) в одной подгруппе  ,

3)  в одном периоде,  4) по диагонали.

А6.  Число электронов на внешнем энергетическом уровне в атоме рубидия равно:

1)1, 2)5, 3)15,4)31

А7. Атомы элементов, имеющие одинаковое число энергетических уровней, расположены:

1) в одном периоде периодической системы, 2) в одной группе периодической системы;

3) в одной подгруппе периодической системы, 4) все варианты верны.

А8. Степень окисления брома в соединениях НBr и Br2О5соответственно равны:

1) +4 и +2,                    2) -1 и +5 ,                     3) +7 и -1,         4) +7 и -7.

Часть 2

В1.  Составьте схемы строения атома и распределите электроны по орбиталям для элемента № 12

|  |  |
| --- | --- |
|  |  |

Часть 3

С1. Вычислите массу оксида кальция, полученного при обжиге 4 моль карбоната кальция.

**Возникнут вопросы, звоните 8 9040912704!!!**

Ответы пришлите в электронный дневник или на почту [nad-ryadnova@yandex.ru](mailto:nad-ryadnova@yandex.ru) .