**Контрольный срез по химии для 9 класса (итоговое тестирование)**

**1 вариант**

**А 1. Число элек­тро­нов во внеш­нем элек­трон­ном слое атома, ядро ко­то­ро­го со­дер­жит 12 про­то­нов, равно**

1) 4 2) 6 3) 8 4) 2

**А 2. Какой вид хи­ми­че­ской связи ха­рак­те­рен для меди?**

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

**А 3. В каком из со­еди­не­ний сте­пень окис­ле­ния азота равна −3?**

1) N2O3 2) Ba(NO2)2 3) (NH4)2SO4 4)HNO3

**A 4. При­зна­ком хи­ми­че­ской ре­ак­ции между рас­тво­ра­ми суль­фа­та меди (II) и гид­рок­си­да калия яв­ля­ет­ся**

1) выделение газа 2) выпадение осадка 3) появление запаха 4) поглощение теплоты

**A 5. Крат­кое ион­ное урав­не­ние H+ + OH- =H2O от­ве­ча­ет вза­и­мо­дей­ствию ве­ществ**

1. H2CO3 и KOH 2) H3PO4 и Fe(OH)2 3) HCL и KOH 4) HCL и Fe(OH)3

**А 6. И кис­ло­род, и во­до­род ре­а­ги­ру­ют с**

1 ) аммиаком 2) хлором 3) серной кислотой 4) натрием

**A 7. Вещество, формула которого**

CH3  C2H5 CH3

CH3-C=C-CH-CH-C-CH3 **называется**

CH3 CH3 CH3

1. 2,3,5,6,6-пентаметил-4-моноэтилгептен-2 2) 2,2,3,5,6- пентаметил-4-моноэтилгептен-5

3) 2,3,4, 5,6,6-гексатаметилгептен-2 4) 2,2,3,4, 5,6- гексаметилгептен-5

**А 8. Формула алкина молекулярная масса которого равна 82**

1. C5H8  2) C6H10  3) C7H12 4) C6H6

**В 1.** При вы­пол­не­нии за­да­ния из пред­ло­жен­но­го пе­реч­ня от­ве­тов вы­бе­ри­те два пра­виль­ных и за­пи­ши­те цифры, под ко­то­ры­ми они ука­за­ны.

**В ряду хи­ми­че­ских эле­мен­тов Si –P - S**

1) умень­ша­ет­ся атом­ный ра­ди­ус

2) умень­ша­ет­ся элек­тро­от­ри­ца­тель­ность

3) воз­рас­та­ет число ва­лент­ных элек­тро­нов

4) уве­ли­чи­ва­ет­ся число энер­ге­ти­че­ских уров­ней

5) умень­ша­ют­ся кис­лот­ные свой­ства об­ра­зу­е­мых гид­рок­си­дов

Ответ:

**В 2.** **Уста­но­ви­те со­от­вет­ствие между схе­мой окис­ли­тель­но-вос­ста­но­ви­тель­ной ре­ак­ции и ве­ще­ством-вос­ста­но­ви­те­лем в ней.**

***Схема реакции Восстановитель***

А) Fe2(SO4)3 + SO2 +H2O→ FeSO4 + H2SO4 1) Fe2(SO4)3

Б) MnO2 + HBr → Br2 +MnBr2 + H2O 2) SO2

В) Fe + HBr → FeBr2 +H2 3) HBr

4) MnO2

5) Fe

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

**В3.** При выполнении задания из предложенного перечня ответов выберите два правильных

и запишите цифры, под которыми они указаны.

**Для ацетилена верны следующие утверждения:**

1) состав молекулы соответствует общей формуле CnH2n

2) является непредельным углеводородом

3) атомы углерода в молекуле соединены двойной связью

4) вступает с водой в реакцию присоединения

5) сгорает с образованием углерода и водорода

Ответ:

**С 1. Осуществите превращения: CaC2→C2H2→C2H4→C2H5OH→CH3COH→CH3COOH**

**C2. Раствор соляной кислоты массой 116,8 г и массовой долей 10% добавили к избытку**

**сульфида магния. Вычислите объём (н. у.) выделившегося газа.**

**Контрольный срез по химии для 9 класса (итоговое тестирование)**

**2 вариант**

**A 1. Химическому элементу 3-го периода VA-группы соответствует схема распределения электронов по слоям:**

1) 2, 8, 5 2) 2, 8, 3 3) 2, 5 4) 2, 3

**A 2. Какой вид химической связи в оксиде хлора(VII)?**

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

**A 3. В какой молекуле валентность серы равна IV?**

1. H2S 2) SO2 3) SO3 4) H2SO4

**А 4. Признаком химической реакции между растворами сульфата меди (II) и гидроксида калия является**

1) выделение газа 2) выпадение осадка 3) появление запаха 4) поглощение теплоты

**А 5. Взаимодействию хлорида железа(III) и гидроксида калия соответствует сокращённое ионное**

**уравнение**

1. Fe2++2KOH=Fe(OH)2 +2K+ 2) Fe3++3OH- =Fe(OH)3

3) FeCL3+3K+=Fe3+ +3KCL 4) Fe2++2OH- =Fe(OH)2

**A 6. Не реагируют друг с другом**

1) хлор и водород 2) кислород и кальций 3) азот и вода 4) железо и сера

**А7. Вещество, формула которого**

C2H5 CH3

CH3-C≡C-C-CH-C-CH3 **называется**

CH3 CH3

1) 2,2,4-триметил-4-моноэтилгептин-5 2) 4,6,6-триметил-4-моноэтилгептин-2

3) 2,2,4-триметил-4-моноэтилгептин-2 2) 4,6,6-триметил-4-моноэтилгептин-5

**А 8. Формула арена молекулярная масса которого равна 92**

1)C5H12 2) C6H10 3) C6H6 4) C7H8

**В 1.** При выполнении задания из предложенного перечня ответов выберите два правильных

и запишите цифры, под которыми они указаны.

**В ряду химических элементов**

1) увеличивается заряд ядер атомов

2) возрастают кислотные свойства образуемых гидроксидов

3) увеличивается число электронных уровней

4) уменьшается электроотрицательность

5) возрастает атомный радиус

Ответ:

**В 2. Установите соответствие между схемой химической реакции и степенью окисления**

**элемента-восстановителя в этой реакции.**

***Схема реакции Степень окисления восстановителя***

А) C+H2SO4→CO2+SO2+H2O 1) -2

Б) HI+CL2→I2+HCL 2) -1

В) H2S+SO2→S+H2O 3) 0

4) +4

5) +6

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

**В 3**. При выполнении задания из предложенного перечня ответов выберите два правильных и запишите цифры, под которыми они указаны.

Метанол обладает следующими свойствами:

1) со стоит из двух элементов

2) при обычных условиях — газ тяжелее воздуха

3) хорошо растворим в воде

4) реагирует с щелочными металлами

5) является сильной кислотой

Ответ:

**C 1. Осуществите превращения: C→CO→CO2→CaCO3→Ca(HCO3)2→CO2**

**C 2. К 250 г раствора карбоната натрия добавляли раствор хлорида бария до прекращения выделения осадка. Масса отфильтрованного и высушенного осадка составила 39,4 г. Рассчитайте массовую долю карбоната натрия в исходном растворе.**