**Критерии оценивания**

**Промежуточная аттестация по химии для 9 классов**

**Структура контрольной работы**

Работа состоит из 2-х вариантов, каждый из которых, включает 16 заданий и состоит из трёх частей. Часть А содержит 13 заданий с выбором одного варианта ответа из четырех предложенных. Часть В - содержит два задания с множественным выбором ответа. Часть С – одно задание с развёрнутым ответом. Все задания базового уровня сложности.

**Система оценивания**

Верно выполненное задание части А1 – А13 оценивается в 1 балл. Максимум 13 баллов.

Верно выполненное задание части В1-В2 оценивается 0,5 баллов за верный ответ. Максимум 4 балла.

Верно выполненное задание части С1 оценивается в 2 балла.

Максимальное количество баллов -19 баллов

Система оценивания работы:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Отметка по пятибалльной шкале** | **«2»** | **«3»** | **«4»** | **«5»** |
| Первичный балл | 0 - 5 баллов | 6 - 10 баллов | 11 - 14 баллов | 15 - 19 баллов |
| % от максимальной суммы | 0-26% | 27-53% | 54-74% | 75-100% |

**Промежуточная аттестация по химии за 9 класс Вариант 1**

**Часть А** Для каждого из заданий А1-А13 выберите только один номер правильного ответа.

А1. И атому гелия Не, и иону лития Li+ соответствует схема распределения электронов:

1. )2)8)2  2) )2)0  3) )2)8)4  4) )2)8

А2. Порядковый номер химического элемента показывает

1. число валентных электронов 2) число электронных слоев 3) заряд ядра атома 4) число нейтронов

А3. Ковалентной полярной связью образовано каждое вещество пары

1. Р2О5, Р4 2) CaCl2, CO 3) O2, KF 4) CO2, N2O5

А4. Наименьшее значение степени окисления у фосфора в

1. Са3Р2  2) Са3РО4  3) НРО3 4) Р2О3

А5. Верны ли следующие суждения о веществе, формула которого SO3?

 А. Оно называется оксид серы (VI).

 Б. Является кислотным оксидом.

 1) верно только А 2) верно только Б 3) оба суждения верны 4) оба суждения неверны

А6. Какие из перечисленных характеристик:

 А) окислительно-восстановительная Б) замещения В) обмена Г) эндотермическая Д) экзотермическая

 соответствует реакции, протекающей по уравнению СН4 + 2О2 = СО2 + 2Н2О + Q

1. А, В, Д 2) Б, В, Г 3) Б, Д 4) А, Д

А7. Наибольшее количество анионов образуется при диссоциации в воде 1 моль вещества

1. KNO3 2) Ba(NO3)2 3) Al(NO3)3 4) HNO3

А8. Сокращенное ионное уравнение Са2+ + СО32- = СаСО3↓ соответствует реакции

1. хлорида кальция и карбоната натрия 2) угольной кислоты и хлорида кальция
2. гидрокарбоната натрия и гидроксида кальция 4) нитрата кальция и карбоната бария

А9. С водой при комнатной температуре **не реагирует**

1. Au 2) Na 3) Cl2 4) Ca

А10. Какие из перечисленных веществ: А) Н2О Б) Сl2 B) Al(OH)3 Г) AlCl3 Д) Al

 образуются при взаимодействии оксида алюминия с соляной кислотой

1. Б, В 2) А, Г 3) А, Б, Д 4) В, Г

А11. Верны ли следующие суждения о правилах поведения в химической лаборатории?

 А. Твердые реактивы можно брать руками

 Б. Для изучения веществ следует их аккуратно понюхать и попробовать на вкус

 1) верно только А 2) верно только Б 3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

А12. Окраска раствора фенолфталеина при пропускании через него аммиака изменится на

1. желтую 2) малиновую 3) красную 4) не изменится

А13. Массовая доля кальция в гидрокарбонате кальция Са(НСО3)2 такая же, как и массовая доля водорода в

1. воде 2) метане 3) сероводороде 4) аммиаке

 **Часть В**

**В1** В ряду химических элементов Si – P – S

1) уменьшается число протонов в ядре

2) уменьшается электроотрицательность

3) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое

4) увеличивается радиус атомов

5) усиливаются неметаллические свойства

**В2.** Установите соответствие между формулой вещества и его названием:

 1. N2 А) соляная кислота;

 2. N2O5, Б) сульфат кальция;

 3. Al(OH)3, В) оксид азота (V);

 4. NaOH, Г) гидроксид натрия;

 5. HCl, Д) гидроксид алюминия;

 6. СaSO4 Е) азот;

**В3.**По уравнению реакции CaCO3 + 2HCl = CaCl2 + H2O+ CO2. Рассчитайте массу хлороводорода, необходимого для

 взаимодействия с 50г карбоната кальция.

**Промежуточная аттестация по химии за 9 класс Вариант 2**

**Часть А** Для каждого из заданий А1-А13 выберите только один номер правильного ответа.

А1. И атому неона Ne, и иону фтора F- соответствует схема распределения электронов:

1. )2)8)2  2) )2)2  3) )2)8)4  4) )2)8

А2. Общее для элементов главной подгруппы II группы

1. число валентных электронов 2) число электронных слоев, заполненных электронами
2. заряд ядра атома 4) число нейтронов

А3. Только ионной связью образовано каждое вещество пары

1. CuSO4, H2O2 2) CaF2, NaCl 3) KOH, NaCl 4) NH3, N2

А4. Степень окисления кремния в соединении SiH4 такая же, как у серы в соединении

1. Na2S 2) H2S 3) SO2 4) SO3

А5. Верны ли следующие суждения о соединениях углерода, формулы которых: СО2, СО, Н2СО3, СаСО3

 А. Все перечисленные вещества называются карбонатами

 Б. Все являются кислотными оксидами

 1) верно только А 2) верно только Б 3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

А6. Какие из перечисленных характеристик:

 А) экзотермическая Б) эндотермическая В) замещения Г) обмена Д) окислительно-восстановительная

 соответствуют реакции, протекающей по уравнению 2 KMnO4 = K2MnO4 + MnO2 + O2 – Q ?

1. А, В, Д 2) А, Г 3) Б, Д 4) А, Г, Д

А7. Наибольшее количество анионов образуется при помещении в воду 1 моль вещества

1. FeCl2 2) Fe(NO3)3 3) Fe(OH)2 4) Fe(OH)3

А8. Взаимодействию растворов хлорида железа (III) и гидроксида натрия соответствует сокращенное ионное уравнение

1. Fe2+ + 2OH- = Fe(OH)2 2) FeCl3 + 3Na+ = Fe3+ + 3NaCl
2. Fe2+ + 2NaOH = Fe(OH)2 + 2K+ 4)Fe3+ + 3OH- = Fe(OH)3

А9. Наиболее активно реагирует с водой

1. натрий 2) цинк 3) калий 4) магний

А10. Какие из перечисленных веществ: А) HNO3 Б) H2  В) Ba(NO3)2  Г) BaO Д) H2O

 образуются при взаимодействии оксида азота(V) с раствором гидроксида бария?

1. А, Г 2) Б, В 3) В, Д 4) А, В

А11. Верны ли следующие суждения о правилах работы с веществами и растворами?

 **А.** Для приготовления раствора серной кислоты следует в концентрированную кислоту аккуратно добавить воду.

 **Б.** Если кислота попала на руки, то следует обработать руки перекисью водорода.

 1) верно только А 2) верно только Б 3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

А12. Окраска фиолетового раствора лакмуса при пропускании через него оксида серы(IV) изменится на

1. желтую 2) оранжевую 3) красную 4) не изменится

А13. Массовая доля кислорода в серной кислоте такая же, как и в

1. Н3РО4 2) N2O4  3) H2SO4  4) HClO4

**Часть В**

**В1** В ряду химических элементов As – P – N:

1) увеличиваются радиусы атомов

2) увеличивается электроотрицательность

3) усиливаются кислотные свойства их высших оксидов

4) возрастает значение высшей степени окисления

5) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов

**В2.** Установите соответствие между формулой вещества и его названием:

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Na3PO42. HBr, 3. СaO, 4. Н2, 5. K2CO3, 6. Fe(OH)2,  | А) карбонат калия; Б) оксид кальция; В) гидроксид железа (II); Г) фосфат натрия; Д) водород; Е) бромоводородная кислота;   |

 **В3.** По уравнению реакции: Fe + CuSO4 = FeSO4 + Cu рассчитайте массу железа, необходимого для получения 96 г меди.