**Характеристика заданий суммативного оценивания за 1 четверть**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Раздел** | **Проверяемыецели** | **Уровеньмыслительныхнавыков** | **Кол. заданий\*** | **№ задания\*** | **Типзадания\*** | **Времянавыполнение, мин\*** | **Балл\*** | **Баллзараздел** |
| 8.1А  Движение электронов в атомах | 8.1.3.1 -понимать, что электроны в атомах распределяются последовательно по энергетическим уровням на возрастающем  расстоянииотядра | Знание и понимание | 2 | 1,2 | КО | 2 | 2 | 8 |
| 8.1.3.4 -уметь писать электронные  конфигурации и электронно-графические формулы первых 20 химических элементов | Применение | 1 | 4 | РО | 4 | 2 |
| 8.1.3.5 -понимать, что атомы могут принимать или терять электроны, что приводит к  образованиюионов | Знание и понимание | 1 | 3 | РО | 4 | 2 |
| 8.1.3.6 -составлять формулы соединений  методом «нулевой суммы» | Применение | 1 | 5 | КО | 4 | 2 |
| 8.1В  Формулы веществ и уравнения химически х реакций | 8.2.3.1 -вычислять массовые доли элементов в  составе вещества, выводить формулы веществ по массовым долям элементов | Применение | 1 | 6 | РО | 6 | 2 | 8 |
| 8.2.3.3 -составлять уравнения химических реакций, записывая формулы реагентов и  продуктовреакции | Применение | 1 | 7 | МВО | 4 | 2 |
| 8.2.2.1 -классифицировать химические реакции по числу и составу исходных и образующихся  веществ | Знание и понимание | 2 | 8 | КО | 4 | 4 |
| 8.1С  Сравнение активносте й металлов | 8.2.4.3 -исследовать факторы, влияющие на возникновение коррозии металлов | Навыки  высокогопорядка | 1 | 10 | КО | 4 | 4 | 9 |
| 8.2.2.5 -составлять уравнения реакций металлов с кислотами | Применение | 1 | 9 | КО | 3 | 2 |
| 8.2.4.8 -прогнозировать возможность протекания незнакомых реакций замещения  металлов, используя ряд активности металлов | Навыкивысокого  порядка | 1 | 11 | РО | 4 | 3 |
|  | **Всегобаллов** |  |  |  |  |  |  | **25** |

**Задания суммативного оценивания за 1 четверть по предмету «Химия»**

1. Определите электронную формулу, соответствующую иону F

А)1s22s22p63s23p5

B) 1s22s22p63s23p6 C) 1s22s22p5

D) 1s22s22p63s23p4

[1]

1. Определите строку, в которой схема распределения электронов соответствует атому натрия

А) F,1s22s22p5

B) Na, 1s22s22p63s1 C) Nе, 1s22s22p6

D) Cl,1s22s22p63s2

3 (а)Составьте формулу соединения серы с водородом:

Ответ

(в) Укажите переход электронов в этом соединений

[1]

[2]

1. Напишите электронную и электронно – графическую формулы атома хлора: Электроннаяформула:

Электронно – графическая формула:

[2]

1. Фосфор может образовывать два оксида разного состава. Составьте формулы оксидов фосфора методом «нулевойсуммы».
   1. Р+5O

y

x

* 1. Р+3O

y

x

6(a) Рассчитайте массовую долю фосфора в получившемся оксиде фосфора в задании 5(a).

[2]

[1]

(b) Выведите формулу оксида фосфора, если известно, что массовая доля фосфора в соединении составляет 43,66%, кислорода 56,33%.

[1]

1. 3акончите уравненияреакцийи расставьте коэффициенты:

Н2SO4 + …….. = Na2SO4 + ……….

K2CO3 + 2HCl = 2………. + …………..

1. Определите и подпишите тип химическойреакции.[4]

[2]

|  |  |
| --- | --- |
| **Химическая реакция** | **Тип реакции** |
| 1.H2 O + S O3 = H2SO4 |  |
| 2. CaCO3 = CaO + CO2 |  |
| 3. 2HCl + Zn = ZnCl2 + H2 |  |
| 4. H2 SO4 + Ba Cl2 = Ba SO4 + 2H Cl |  |

|  |
| --- |
|  |

9.Закончите уравнения реакций: [2]

А)Mg + HCl

С)Zn + HCl =

10.Распределите номера картинок в соответствии с факторами, влияющими на возникновение коррозии металлов[4]

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| |  |  | | --- | --- | | Факторы, влияющие на коррозию металлов | Номер картины | | A.Кислород и влага атмосферы |  | | B.Углекислый и сернистые газы, содержащиеся в атмосфере |  | | C.Морская вода |  | | D.Грунтовые воды |  |   **1 2**  **C:\Users\Пользователь\Desktop\1.jpgC:\Users\Пользователь\Desktop\2.jpg**  **3 4**  **C:\Users\Пользователь\Desktop\4.jpgC:\Users\Пользователь\Desktop\3.jpg** |

11.Составьте уравнения возможных реакций [3]

А) Fe + CuCl2 =

В)Mg + ZnSO4 =

С) Al + AgCl

Схема выставления баллов

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № | Ответ | Балл | Дополнительная информация |
| 1 | С | 1 |  |
| 2 | В | 1 |  |
| 3а | H2 S | 1 |  |
| 3b | S0 -------S-2 | 1 |  |
| 4 | 1s2 2s2 2p6 3s2 3p5 | 2 |  |
| 5a | P2 O5 | 1 |  |
| 5b | P2 O3 | 1 |  |
| 6a | 43,66 % | 2 |  |
| 6b | P2 O5 | 2 |  |
| 7 | Н2SO4 +2NaCl= Na2 SO4 + 2H Cl  K2 CO3 + 2HCl = 2KCl + H2 O + CO2 | 2 |  |
| 8 | 1. реакция соединения  2. реакция разложения  3. реакция замещения  4. реакция обмена | 4 |  |
| 9 | А) Mg + 2HCl = MgCl2 + H2  В)Zn + 2HCl = ZnCl2 + H2 | 2 |  |
| 10 | A 3  B 3  C 2, 4  D 1 | 4 |  |
| 11 | Fe + CuCl2 = FeCl2 + Cu  Mg + ZnSO4 = MgSO4 + Zn  Al + 3AgCl = AlCl3 + 3Ag | 3 |  |