***Критерии оценивания 9 класс***

**Задание – тест №9-1 (7 баллов)**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| №1 | №2 | №3 | №4 | №5 | №6 | №7 |
| 1 | 4 | 1 | 3 | 2 | 3 | 4 |

**Задача № 9-2**

|  |  |
| --- | --- |
| Расчет количества каждого вещества (по 1 баллу)  ; ;  ; | 1\*4=4 б. |
| Расчет общего количества вещества в смесях (по 1, 5 балла за каждую смесь)  моль;  моль | 1,5\*2=3 б. |
| Вывод о равенстве числа молекул  Количество молей одинаково, поэтому число молекул тоже одинаково и равно: | 2 б. |
| Расчет числа молекул | 1 б. |
| ИТОГО | 10 *б*. |

**Задача № 9-3**

(1)

(2)

(3)

(4)

(5)

(6)

(7)

(8)

Возможны другие варианты уравнений.

|  |  |
| --- | --- |
| Написание уравнений (каждое по 2 балла) | 8\*2 б. = 16 б. |
| ИТОГО | 16 *б.* |

**Задача № 9-4**

"А" - Fe(OH)3 ****

"B" - Fe2O3 Fe2O3 + 3C = 2Fe + 3CO

"C" - Fe-железо

|  |  |
| --- | --- |
| За определение веществ (по 1 балла за каждое) | 2\*3 = 6*б* |
| За уравнения реакций (по 2 балла за каждое) | 2\*2 = 4*б* |
| ИТОГО | 10*б* |

**Задание № 9-5**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Ответ | |  |
| 3 H2S  +  K2Cr2O7  +   4 H2SO4  = 3 S + Cr2(SO4)3 + K2SO4 + 7H2O | | 1 балл |
| S2-   -  2e-  =S0 | 3 | 2 балла |
| Cr+6 + 3 e- = Cr+3 | 2 |
| H2S   - восстановитель | K2Cr2O7 - окислитель | 2 балла |
| ИТОГО | | 5 *б* |

**Задание №9-6**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Найдена М(СхНуClz)=Dвоздуху \*29=3,19\*29=92,5г/моль | 1. балл |
| 1. Найдено количество С, Н, Cl | 1 балл |
| 1. Найдено соотношение атомов C:H:Cl=4:9:1 | 1 балл |
| 1. Составлена простейшая формула вещества C4H9Cl1 | 1 балл |
| 1. Выведена истинная формула вещества   М(C4H9Cl1)=12\*4+1\*9+35,5=92,5г/моль  Значит C4H9Cl1-истинная формула | 1 балл |
| ИТОГО | 5 баллов |