***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)$n(CO\_{2})=\frac{1,1}{44}=0,025 моль$ ; $n(O\_{3})=\frac{2,4}{48}=0,05 моль$; $n'(CO\_{2})=\frac{1,32}{44}=0,03 моль$; $n'(O\_{3})=\frac{2,16}{48}=0,045 моль$ | 1\*4=4 б. |
| Расчет общего количества вещества в смесях (по 1, 5 балла за каждую смесь)$ $$n(CO\_{2}+O\_{3})=0,025+0,05=0,075 $моль;  $n'(CO\_{2}+O\_{3})=0,03+0,045=0,075$ 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$ 0,075 \*6,02\*10^{23}=4,515\*10^{22} молекул$ | 1 б. |
| ИТОГО | 10 *б*. |

**Задача № 9-3**

$2Fe\_{2}O\_{3}+3H\_{2}=4Fe+3H\_{2}O$ (1)

$2Fe+3Cl\_{2}=2FeCl\_{3}$ (2)

$FeCl\_{3}+3NaOH=Fe(OH)\_{3}+3NaCl$ (3)

$2Fe(OH)\_{3}=^{t°}Fe\_{2}O\_{3}+3H\_{2}O$ (4)

$Fe\_{2}O\_{3}+3H\_{2}SO\_{4}=Fe\_{2}(SO\_{4})\_{3}+3H\_{2}O$ (5)

$Fe\_{2}(SO\_{4})\_{3}+2NaOH=2FeOHSO\_{4}+Na\_{2}SO\_{4}$ (6)

$FeOHSO\_{4}+2NaOH=Fe(OH)\_{3}+Na\_{2}SO\_{4}$ (7)

$2Fe(OH)\_{3}=^{t°}=Fe\_{2}O\_{3}+3H\_{2}O$ (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

$$n\left(C\right)=\frac{51,89}{12}=4,3 моль$$$$n(H)=\frac{9,73}{1}=9,73 моль$$$$n(Cl)=\frac{38,38}{35,5}=1,08 моль$$ | 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/мольЗначит C4H9Cl1-истинная формула | 1 балл |
| ИТОГО | 5 баллов |