Фонд оценочных средств

 СОШ № 24 имени Бориса Рукавицына

Промежуточная аттестация по химии 8 класс (демоверсия)

Часть А А1. К химическим явлениям относится процесс:

1. измельчения сахара до состояния пудры
2. превращение воды в лёд

З) появление воды на крышке чайника

4) горение свечи

А2. Относительная молекулярная масса молекулы С2Н2О4 равна: 1) 130 2) 90 3) 29 4) 49

А3. В каком ряду элементов усиливаются неметаллические свойства?



А4. Степень окисления серы равна + 4 в соединении 1) NaS 2) S02 3) H2S04 4) CaS

А5. Общим в строении атомов элементов З периода является:

1. число электронов на внешнем энергетическом уровне
2. величина зарядов ядер атомов
3. число электронов в атоме
4. число энергетических уровней

А6. Укажите распределение электронов по энергетическим уровням в атоме серы: 1) 2,8,8 2) 2,8,4 3) 2,8,6 4) 2,6

А7. Вещества, формулы которых Fe203 и FeC12 являются соответственно:

* 1. оксидом и основанием,
	2. оксидом и кислотой, З) оксидом и солью,

4) кислотой и гидроксидом.

А8. Наибольшее число ионов образуется в растворе при диссоциации 1 моль

1) AlCl3 2)Mg(NO3)2 3) H2SO4 4) KOH А9. Укажите формулу соединения с ионной связью

1)O3 2) KBr 3) CF4 4) N2

А10.Расставьте коэффициенты в уравнении реакции и укажите их сумму:

CuO+Al=Cu+Al2O3

1) 7 2) 5 3) 8 4) 9

Часть В

B1. Установите соответствие между формулой вещества и классом неорганических веществ

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА КЛАСС НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

1. K2S04 А) основные оксиды
2. H2Si03 Б) кислоты
3. МОН В) соли
4. K2O Г) щёлочи

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | З | 4 |
|  |  |  |  |

B2. Установите соответствие между уравнением реакции и типом химической реакции



|  |  |
| --- | --- |
| УРАВНЕНИЕ | ТИП РЕАКЦИИ |
| 1) 02 + 4N02 + 2Н20 = 4HN03 | А)реакция разложения |
| 2) AgN03 + HCl = AgCl + НNОЗ | Б) реакция соединения |
| 3) СаСО3 = СаО + C02 | В) реакция замещения |
| 4) Fe+ CuS04 = FeS04 +Cu | Г) реакция обмена |

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 |
|  |  |  |  |

Часть С C1. Чему равна масса 1,5 моль углекислого газа?

Запишите ход решения и ответ на обратной стороне бланка или на отдельном листе.

C2. Расставьте коэффициенты и составьте полное и сокращенное ионное уравнение: FeC13 + NaОН— NaCl +Fe(OH)3

Запишите ответ на обратной стороне бланка или на отдельном листе.





Система оценивания

Часть А

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| задания | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| Ответ | 4 | 2 | 2 | 2 | 4 | 3 | 3 | 1 | 2 | 4 |

Часть В





Работа состоит из 3 частей, включающих 14 заданий.

Часть А включает 10 заданий (А1 – А10). К каждому заданию приводится 4 варианта ответов, один из которых верный. Каждый правильный ответ оценивается в 1 балл.

Часть В содержит 2 задания: В1 – на установление соответствий формулы и класса веществ, В2 – на выявление соответствий уравнений и типа реакций. Правильный ответ оценивается в 1 балл.

Часть С содержит 2 задания со свободным ответом и оценивается в 1 балл. Максимальное количество баллов – 14.

*Критерии оценивания.*

Оценка «5» - 14 баллов

Оценка «4» - 13-10 баллов

Оценка «3» - 9-6 баллов

Оценка «2» - менее 5 баллов. *Критерии оценивания для детей с ОВЗ.* Оценка «5» - 14-11 баллов

Оценка «4» - 10-7 баллов

Оценка «3» - 6-4 баллов

Оценка «2» - менее 3 баллов.