**ОБРАЗЕЦ**

**( примерная структура)**

**контрольного теста по химии 8 класс**

**Критерии оценки:**

«5» - 19-22 баллов;

«4» - 16-18 баллов;

«3» - 11-15 баллов;

Менее 11 баллов - неудовлетворительно.

**Часть 1. Обведите кружочком верный ответ.**

**( За каждое верно выполненное задание – 1 балл)**

**А 1. Из перечня терминов выберите «чистое вещество»**

1. Воздух
2. Кислород
3. Раствор соли
4. Бронзовый сплав

**А 2. Раствор сахара в воде- это**

1. Неоднородная смесь
2. Однородная смесь
3. Чистое вещество

**А 3. Физическое явление**

1. Сгорание топлива
2. Скисание молока
3. Плавление стекла
4. Гниение органических веществ

**А 4. Выберите сложное вещество**

1. Вода
2. Водород
3. Кислород
4. Сера

**А 5. Относительная молекулярная масса оксида натрия равна**

1. 52
2. 62
3. 46
4. 39

**А 6. Выберите значение молярного объёма газов**

1. 22,4
2. 0
3. 1
4. 6,02 .10 23

**А 7. Массовая доля калия в К2SO4**

1. 44%
2. 22%
3. 18%
4. 36%

**А 8. Валентность марганца в соединении МпО2 равна**

1. 2
2. 4
3. 1
4. 6

**А 9. Количество молекул в 2 молях водорода**

1. 6, 02\*1023
2. 12,04 \* 1023
3. 32
4. 16

**А 10. Определите сумму коэффициентов в реакции горения натрия.**

1. 7
2. 6
3. 5
4. 2

**А 11. Укажите тип реакции 3Аl + 6 НCl= 2AlCl3 + 3H2**

1. Замещение
2. Разложение
3. Соединение
4. Обмен

**А 12. Чему равна масса 2 моль оксида фосфора (V)**

1. 141 г.
2. 70,5 г.
3. 284 г.
4. 423 г.

**А 13. В жидком состоянии кислород**

1. Синяя жидкость
2. Зелёная жидкость
3. Бесцветное вещество
4. Белая жидкость

**Часть 2**

**( За каждое верно выполненное задание – 2 балла)**

**Вставьте пропущенные слова.**

**В 1.** Наличие кислорода в колбе можно доказать с помощью ………………………

**В 2.** Реакцией соединения называется такая реакция, в результате которой из двух……………………. или ……………… веществ образуется………………………………………..вещество.

**В 3. Установите соответствие**

|  |  |
| --- | --- |
| А. 2К+ 2 НСl = 2KCl + H2Б. SO3 + H2O = H2SO4В. 2Al(OH)3 = Al2O3 + 3H2OГ. 2Fe +3Cl2 = 2 FeCl3Д. CaCO3 = CaO + CO2 | 1.соединение2. разложение3. замещение |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **А** | **Б** | **В** | **Г** | **Д** |
|  |  |  |  |  |

**Часть 3**

**( За верно выполненное задание – 3 балла)**

С 1. Определите массу кальция, необходимого для получения 3 моль оксида кальция в реакции горения.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_