**Контрольная работа №2**

**1 вариант**

1) Напишите уравнения химических реакций, в результате которых образуются оксиды следующих химических элементов: а)натрия, б)кальция, в)алюминия, г)серы, д)фосфора.

2) Какой объём кислорода потребуется для сжигания метана (CH4) объёмом 5 литров. (н. у.)

3) Вычислите массу оксида фосфора (5), если в реакцию вступает 210 граммов фосфора.

4) Сколько молекул SO2 содержит 1 моль вещества.

**2 вариант**

1) Напишите уравнения химических реакций, в результате которых образуются оксиды следующих химических элементов: а)калия, б)магния, в)хрома, г)углеродом, д)фосфором.

2) Какой объём оксида серы (4) образуется при горении серы массой 8 грамм (н. у.)

3) Вычислите массу оксида магния, если в реакцию вступает 64 грамма кислорода.

4) Сколько молекул СО2 содержит 2 моль вещества.

**3 вариант**

1)Напишите уравнения химических реакций, в результате которых образуются оксиды следующих химических элементов: а)рубидия, б)стронция, в)алюминия, г)кремния, д)мышьяка.

2) Какой объём кислорода потребуется для сжигания фосфора, массой 62 грамма (н.у.)

3) Вычислите массу алюминия прореагировавшего с кислородом, если образовался 100 грамм оксида алюминия.

4) Сколько молекул воды содержит 0,25 моль вещества.

**4 вариант**

1)Напишите уравнения химических реакций, в результате которых образуются оксиды следующих химических элементов: а)цезия, б)бария, в)хрома, г)азота, д)селена.

2) Какой объём хлороводорода выделяется при реакции 4 л хлора (Cl2) с водородом (н.у.)

3) Вычислите массу кислорода прореагировавшего с барием, если образовался оксид бария массой 30 грамм.

4) Какое количество вещества содержит 12\*10^23 молекул оксида азота (2).

**Критерии оценки**

|  |  |
| --- | --- |
| **Задания** | **Баллы** |
| 1)  2)  3)  4) | 1,25  1,25  1,25  1,25 |
| **Всего: 5б** | |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Оценка** | **2** | **3** | **4** | **5** |
| **Баллы** | 0-2,4 | 2,5-3,4 | 3,5-4,4 | 4,5-5 |