**Контрольная работа по теме : «Количество вещества. Молярный объём газов. 8 класс**

Вариант 1.

**1. Определите массу 5 моль CO2.**

**2. Определите число молекул, содержащихся в 4,9 г H2SO4.**

3**. Определите массу 8,96 л (н.у.) C2H6.**

**4. Определите объем 9,03 · 1023 молекул SO2.**

**5. Определите массу NaOH, содержащего столько же молекул, сколько их содержится в 560 мл (н.у.) NH3.**

**Вариант2.**

**1. Определите массу 1,8 · 1023 молекул O2.**

**2. Определите массу Cu, содержащей такое же количество вещества, что и 43,2 г N2O5.**

3**. Определите количество вещества 3,2 г SO2.**

**4. Определите число молекул, содержащихся в 224 л (н.у.) NH3.**

**5. Определите массу 11,2 л (н.у.) SO2.**

**Вариант 3.**

**1. Определите число молекул 9,4 г Cu(NO3)2.**

**2. Определите массу 2,4 · 1023 молекул NaCl.**

**3. Определите массу MgO, содержащего такое же количество вещества, что и 44,1 г H2SO4.**

**4. Определите количество вещества, содержащегося в 26,88 л (н.у.) CO2.**

**5. Определите объем 3,612 · 1023 молекул NO2.**

**Вариант 4.**

**1. Определите количество вещества 10,2 г Al2O3.**

**2. Определите число молекул в 128 г Fe2O3.**

**3. Определите массу Al2S3, содержащего столько же молекул, сколько их содержится в 5,6 г Fe.**

**4. Определите число молекул, содержащихся в 2,8 л (н.у.) CO2.**

**5. Определите массу 5,6 м3 (н.у.) NO2.**

|  |
| --- |
| Вариант 1.  **1. Определите массу 5 моль CO2.**  **2. Определите число молекул, содержащихся в 4,9 г H2SO4.**  3 **. Определите массу 8,96 л (н.у.) C2H6.**  **4. Определите объем 9,03 · 1023 молекул SO2.**  **5. Определите массу NaOH, содержащего столько же молекул, сколько их содержится в 560 мл (н.у.) NH3.** |
| **Вариант2.**  **1. Определите массу 1,8 · 1023 молекул O2.**  **2. Определите массу Cu, содержащей такое же количество вещества, что и 43,2 г N2O5.**  3**. Определите количество вещества 3,2 г SO2.**  **4. Определите число молекул, содержащихся в 224 л (н.у.) NH3.**  **5. Определите массу 11,2 л (н.у.) SO2.** |
| **Вариант 3.**  **1. Определите число молекул 9,4 г Cu(NO3)2.**  **2. Определите массу 2,4 · 1023 молекул NaCl.**  **3. Определите массу MgO, содержащего такое же количество вещества, что и 44,1 г H2SO4.**  **4. Определите количество вещества, содержащегося в 26,88 л (н.у.) CO2.**  **5. Определите объем 3,612 · 1023 молекул NO2.** |
| **Вариант 4.**  **1. Определите количество вещества 10,2 г Al2O3.**  **2. Определите число молекул в 128 г Fe2O3.**  **3. Определите массу Al2S3, содержащего столько же молекул, сколько их содержится в 5,6 г Fe.**  **4. Определите число молекул, содержащихся в 2,8 л (н.у.) CO2.**  **5. Определите массу 5,6 м3 (н.у.) NO2.** |