Розрахунки за хімічними рівняннями

маси, об’єму, кількості речовини

|  |  |
| --- | --- |
| Варіант | Рівняння реакцій |
|  | **BaCI2 + H2SO4 → BaSO4 + 2HCI** |
|  | m(BaCI2) |  (H2SO4) | m(BaSO4) |
| **1** | 104 г |  |  Х г  |
| **2** | Х г | 0,1 моль |  |
| **3** | 58,25 г | Х моль |  |
|  | **H2O+ SO3 → H2SO4** |
|  | (H2O) | m(SO3) | (H2SO4) |
| **4** | 9 г |  | Х моль |
| **5** |  | 160 г | 2 моль |
| **6** | 6 г | Х г |  |
|  | **H2SO4 +Mg →MgSO4  +H2** |
|  | m(H2SO4) | m(Mg) | V(H2) |
| **7** |  | 4 г | Х л |
| **8** | Х г |  | 11,2 л |
| **9** |  | Х г | 1,12 л |
|  | **2NaOH + H2SO4 → Na2 SO4 + 2 H2O** |
|  | (NaOH) | m(H2SO4) | m(Na2SO4) |
| **10** | 0,075 моль | Х г |  |
| **11** | Х моль | 9,8 г |  |
| **12** | 0,2 моль |  | Х г |

**Розрахунки за хімічними рівняннями**

**маси, об’єму, кількості речовини**

|  |  |
| --- | --- |
| Варіант | Рівняння реакцій |
|  | **BaCI2 + H2SO4 → BaSO4 + 2HCI** |
|  | m(BaCI2) |  (H2SO4) | m(BaSO4) |
| **1** | 104 г |  |  Х г  |
| **2** | Х г | 0,1 моль |  |
| **3** | 58,25 г | Х моль |  |
|  | **H2O+ SO3 → H2SO4** |
|  | (H2O) | m(SO3) | (H2SO4) |
| **4** | 9 г |  | Х моль |
| **5** |  | 160 г | 2 моль |
| **6** | 6 г | Х г |  |
|  | **H2SO4 +Mg →MgSO4  +H2** |
|  | m(H2SO4) | m(Mg) | V(H2) |
| **7** |  | 4 г | Х л |
| **8** | Х г |  | 11,2 л |
| **9** |  | Х г | 1,12 л |
|  | **2NaOH + H2SO4 → Na2 SO4 + 2 H2O** |
|  | (NaOH) | m(H2SO4) | m(Na2SO4) |
| **10** | 0,075 моль | Х г |  |
| **11** | Х моль | 9,8 г |  |
| **12** | 0,2 моль |  | Х г |

**Розрахунки за хімічними рівняннями**

**маси, об’єму, кількості речовини**

|  |  |
| --- | --- |
| Варіант | Рівняння реакцій |
|  | **BaCI2 + H2SO4 → BaSO4 + 2HCI** |
|  | m(BaCI2) |  (H2SO4) | m(BaSO4) |
| **1** | 104 г |  |  Х г  |
| **2** | Х г | 0,1 моль |  |
| **3** | 58,25 г | Х моль |  |
|  | **H2O+ SO3 → H2SO4** |
|  | (H2O) | m(SO3) | (H2SO4) |
| **4** | 9 г |  | Х моль |
| **5** |  | 160 г | 2 моль |
| **6** | 6 г | Х г |  |
|  | **H2SO4 +Mg →MgSO4  +H2** |
|  | m(H2SO4) | m(Mg) | V(H2) |
| **7** |  | 4 г | Х л |
| **8** | Х г |  | 11,2 л |
| **9** |  | Х г | 1,12 л |
|  | **2NaOH + H2SO4 → Na2 SO4 + 2 H2O** |
|  | (NaOH) | m(H2SO4) | m(Na2SO4) |
| **10** | 0,075 моль | Х г |  |
| **11** | Х моль | 9,8 г |  |
| **12** | 0,2 моль |  | Х г |

**Розрахунки за хімічними рівняннями**

**маси, об’єму, кількості речовини**

|  |  |
| --- | --- |
| Варіант | Рівняння реакцій |
|  | **BaCI2 + H2SO4 → BaSO4 + 2HCI** |
|  | m(BaCI2) |  (H2SO4) | m(BaSO4) |
| **1** | 104 г |  |  Х г  |
| **2** | Х г | 0,1 моль |  |
| **3** | 58,25 г | Х моль |  |
|  | **H2O+ SO3 → H2SO4** |
|  | (H2O) | m(SO3) | (H2SO4) |
| **4** | 9 г |  | Х моль |
| **5** |  | 160 г | 2 моль |
| **6** | 6 г | Х г |  |
|  | **H2SO4 +Mg →MgSO4  +H2** |
|  | m(H2SO4) | m(Mg) | V(H2) |
| **7** |  | 4 г | Х л |
| **8** | Х г |  | 11,2 л |
| **9** |  | Х г | 1,12 л |
|  | **2NaOH + H2SO4 → Na2 SO4 + 2 H2O** |
|  | (NaOH) | m(H2SO4) | m(Na2SO4) |
| **10** | 0,075 моль | Х г |  |
| **11** | Х моль | 9,8 г |  |
| **12** | 0,2 моль |  | Х г |