**Ответы**

**Вариант 1.**

Часть А.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| А1 | А2 | А3 | А4 | А5 | А6 | А7 | А8 | А9 | А10 |
| В | Б | А | Г | Б | А | Г | В | Г | В |

Часть Б.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Номер задания | Ответ | | | |
| 1 | А - 2 | Б - 3 | В - 1 | Г - 4 |
| 2 | 1, 3 | | | |

Часть С.

С1

1). 2Cu + O2 = 2CuO – р. Соединения

2). CuO + H2SO4 = CuSO4 + H2O – р. Обмена

3). CuSO4 + 2NaOH = Cu(OH)2 + Na2 SO4 – р. Обмена

С2

Дано: Решение:

m(S) = 10г 1). w(S) чист.= 100% - 8% = 92%

w(примес.) = 8% 2). m(S) чист. = 10 ∙ 0,92 = 9,2г

Найти: S + O2 = SO2

V(SO2) - ? 3). n(S) = 9,2 / 32 = 0,2875 моль

Vm = 22,4 л/моль 4). n(SO2) = n(S) = 0,2875 моль

5). V(SO2) = 0,2875моль ∙ 22, 4 л/моль = 6,44 л

Ответ: V(SO2) = 6,44 л.