**3 Основні складові промислових газів**

**Завдання 8**

Який об’єм газу (за н.у.) має потрапити у приміщення внутрішнім об’ємом *V*, щоб його концентрація дорівнювала нижній межі вибуховості (займання)? Вважати, що вентиляція не працює, витоків назовні нема.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Варіант | Газ | Об’єм приміщення, м3 |
| 1 | Сірководень | 300 |
| 2 | Метан | 500 |
| 3 | Етан | 1000 |
| 4 | Аміак | 250 |
| 5 | Ацетилен | 90 |
| 6 | Пропан | 150 |
| 7 | Хлороводень | 2000 |
| 8 | Пропілен | 3000 |
| 9 | Оксид вуглецю (ІІ) | 8500 |
| 10 | Ацетилен | 450 |

**Завдання 9**

Скільки кубічних метрів хлору (за н.у.) можна отримати електролізом розчину хлориду натрію? Прийняти, що маса солі у тоннах дорівнює номеру варіанта.

**Завдання 10**

Скільки кубічних метрів аміаку (за н.у.) можна отримати за допомогою реакції азоту з воднем? Прийняти, що об’єм азоту в м3 дорівнює номеру варіанта.