**Тема уроку**. **Виконання вправ.**

Мета уроку: закріпити знання про основні способи добування оксидів та вміння розв’язувати задачі за рівняннями хімічних реакцій.

***Приклад.***Який об’єм кисню необхідний для спалювання метану (CH4) об’ємом 3 м3?

|  |  |
| --- | --- |
| **Дано:**  V(CH4) = 3 м3 | **Розв’язання:**  **1.** Спочатку складаємо рівняння реакції: CH4 + 2O2 = CO2 + 2H2O; V(CH4) : V(O2) = 1 : 2. З рівняння реакції видно, що на спалювання одного об’єму метану необхідно затратити два об’єми кисню.  **2.**Обчислюємо об’єм кисню, необхідний для спалювання метану об’ємом 3 м3:  Обчислення об’єму одного реагента за відомим  об’ємом іншого реагента або продукту реакції  Міркуємо так: 1 м3 метану прореагує з 2 м3 кисню, а 3 м3 метану прореагує з *х* м3 кисню.  Пропорція матиме вигляд: 3/1 = *х*/2; *х*=3•2/1 = 6 м3.              . |
| V(O2) — ? |

***Відповідь:*** для спалювання метану об’ємом 3м3 необхідно витратити кисень об’ємом 6м3.

**Завдання.**

1. Обчислити масу магній оксиду,  яку можна добути при взаємодії  0,5 моль магнію з киснем.
2. Яку масу оксиду можна добути в результаті розкладу купрум (II) гідроксиду масою 9,8 г?