- **4.** На заре воздухоплавания воздушные шары наполнялись газом **A**. Но способность этого газа образовывать взрывоопасную смесь с кислородом воздуха приводила к катастрофическим последствиям. Поэтому на смену пришёл благородный газ **Б**, плотность которого в два раза больше плотности газа **A**.
- 1. Определите газы А и Б. Напишите уравнение реакции газа А с кислородом.
- 2. Какое количество газа \mathbf{F} потребуется для заполнения оболочки воздушного шара объёмом $4500 \text{ m}^3 \text{ (h.y.)}$?
- 3. Приведите другие примеры использования газа Б.

2 вариант

Газ **Б** является благородным, и он так же должен быть легче воздуха. Кроме того сказано, что плотность газа **Б** (а значит и его молярная масса) вдвое больше чем плотность газа **A**. Молярная масса водорода равна 2 г/моль, следовательно газ **Б** имеет молярную массу 4 г/моль, что соответствует гелию. **Б** – **He**

Установить газы \mathbf{A} и \mathbf{b} можно и в обратном порядке. Сначала указать на то, что единственным благородным газом легче воздуха является гелий, а потом, поделив его молярную массу на два, показать, что газ \mathbf{A} – водород.

Водород реагирует с кислородом с образованием воды:

$$2H_2 + O_2 = 2H_2O$$

При нормальных условиях один моль любого газа занимает объём 22,4 л. Чтобы узнать количество газа, необходимое для заполнения оболочки дирижабля, необходимо объём оболочки поделить на молярный объём. Перед этим необходимо перевести кубометры в литры.

$$n(He) = rac{V}{V_{o\partial Ho2O\ MOЛЯ}} = rac{4500\ M^3 \cdot 1000 rac{\pi}{M^3}}{22,4 rac{\pi}{MOЛЬ}} = 2,01 \cdot 10^5\ MOЛЬ$$
 $n(He) = 2,01 \cdot 10^5\ MOЛЬ$

Гелий находит применение как газ для создания инертной атмосферы в промышленности и при химических синтезах, в медицине как компонент дыхательных смесей и при лечении астмы, теплоноситель в ядерных реакторах, наполнитель воздушных шариков.

Рекомендации к оцениванию:

1. Газы **A**, **Б** по 0.75 балла Уравнение реакции – 1 балл 2.5 балла

Количество вещества (с расчетом) – 1 балл
Примеры использования по 0.75 балла

1 балл 1.5 балла

ИТОГО: 5 баллов