5. В вакуумированную тефлоновую цилиндрическую бомбу, нагретую до 200 °C, поместили газ X_2 и измерили давление. Далее добавили газ Y_2 , при этом давление в бомбе сначала выросло в два раза, а после протекания реакции стало в 1.25 раза меньше начального, при этом выход реакции составил 60%. На основании расчётов определите газы X_2 , Y_2 и газообразный продукт их реакции, учитывая, что при пропускании каждого из трёх веществ через воду образуется раствор с рН < 7.

Примечание: Считайте газы идеальными. Давление измерялось при одинаковой температуре.

№ 5

1 вариант

- 1) Пусть было $n(X_2) = z$ моль
- 2) Указание на то, что давление выросло в два раза означает, что добавили точно такое же количество вещества Y_2 , т.е. $n(Y_2) = z$ моль.
- 3) Предположим, что данной реакции соответствует следующее уравнение:

$$X_2 + nY_2 = 2XY_n.$$

Так как выход реакции составляет 60 %, то можно рассчитать, что

$$n_{\text{обр}}(XY_n) = 2/n \cdot n(Y_2) \cdot 0.6 = 1.2 \text{z/n}$$
 моль

$$n_{\text{ост}}(\mathbf{X}_2) = z - (1.2z/n)/2 = z - 0.6z/n$$
 моль

$$n_{\text{ост}}(\mathbf{Y_2}) = z - (1.2z/n) \cdot (n/2) = 0.4z$$
 моль

Так как давление после протекания реакции стало в 1.25 раза меньше, то можно предположить, что $n_{\text{начальное}}$ (смеси газов) = $1.25 \cdot n_{\text{конечноe}}$ (смеси газов)

$$n(X_2) + n(Y_2) = 1.25(n_{oбp}(XY_n) + n_{oct}(X_2) + n_{oct}(Y_2))$$

z+z=1.25(1.2z/n+z-0.6z/n+0.4z), откуда n=3, таким образом, стехиометрия реакции 1:3.

4) Из двухатомных газов, которые дают при растворении кислую среду, существуют только Cl_2 и F_2 — это и есть искомые вещества. Происходящая реакция: $Cl_2 + 3F_2 = 2ClF_3$.

Рекомендации к оцениванию:

 1. Определены газы Cl2 и F2 по 0.25 балла
 0.5 балла

 2. Определена стехиометрия реакции
 3 балла

без расчётов — 0 баллов

3. Определён газообразный продукт реакции 1.5 балл

без расчётов — 0 баллов

ИТОГО: 5 баллов