Задача 830

$$m = 0,05\varepsilon$$

$$V = 0,1\pi$$

$$T = 0^{\circ}C$$

$$\pi = 0,112 \cdot 10^{5} \Pi a$$

$$M - ?$$

В системе СИ:

$$m = 0.05z = 5 \cdot 10^{-5} \kappa z$$

$$V = 0.1\pi = 1.10^{-4} \,\text{m}^3$$

$$T = 0$$
° $C = 0 + 273 = 273K$

 $I = 0^{\circ}C = 0 + 2/3 = 2/3I$

Исходя из уравнения Менделеева-Клапейрона, рассчитаем молярную массу растворенного вещества:

$$\pi V = \frac{m}{M}RT$$

$$M = \frac{mRT}{\pi V}$$

$$5 \cdot 10^{-5} \text{ kg} \cdot 8,314^{\text{M/K}} \text{ years } V \cdot 2731$$

$$M = \frac{5 \cdot 10^{-5} \,\mathrm{kg} \cdot 8,314 \frac{\mathrm{Дж}}{\mathrm{моль} \cdot \mathrm{K}} \cdot 273\mathrm{K}}{0,112 \cdot 10^{5} \,\mathrm{\Pia} \cdot 1 \cdot 10^{-4} \,\mathrm{m}^{3}} = 0,101 \,\mathrm{kg/моль} = 101 \,\mathrm{г/моль}$$