

بقسمة ① على ② نجد

$$P_1 V_1 T_2 = P_2 V_2 T_1 \Rightarrow$$

$$V_2 = \frac{P_1 V_1 T_2}{P_2 T_1}$$

$$V_2 = \frac{180270 \times 4968 \times 268,98}{0,7 \cdot 101325 \times 343,91}$$

$$V_2 = 3,9 L$$

حساب الحجم المولي:

الحجم المولي يعني الحجم الموجود في 1 مول

$$PN = nRT \Rightarrow$$

$$V = \frac{RT}{P} = \frac{9082 \times 298}{2}$$

$$V = 12,2 l$$

$$n = \frac{V_g}{V_M} \Rightarrow V_M = N_g = 12,2 l/mol$$

حساب الكتلة المولية:

$$PN = nRT \Rightarrow n = \frac{P \cdot V}{RT}$$

$$\frac{m}{M} = \frac{PN}{RT} \Rightarrow M = \frac{mRT}{PN}$$

$$M = \frac{3,86 \times 8,314 \times 284,15}{0,93 \times 101325 \cdot 1,358 \cdot 10^{-3}}$$

$$M = 71 g/mol$$

الفرق بين الأساسين، المسألة 1
1 - حساب القوة المطبقة على قاعدة
الأسطوانة:

$$P = \frac{F}{S} \Rightarrow F = P \cdot S = P \times \pi \times r^2$$

$$F = 5 \cdot 10^5 \times 3,14 \times (0,2)^2$$

$$F = 62800 N$$

حساب الضغط الجزيئي
من قانون بويل أدوين:

$$P_1 V_1 = P_2 V_2 \Rightarrow P_2 = \frac{P_1 V_1}{V_2}$$

$$P_2 = \frac{0,75 \cdot 10^5 \times 5}{4,5} = 25 \cdot 10^5 Pa$$

3 - حساب كمية المادة المولدة:

$$PN = nRT \Rightarrow n = \frac{PN}{RT}$$

$$n = \frac{2,3 \cdot 10^5 \times 30 \cdot 10^{-3}}{8,314 \times 298}$$

$$n = 2,78 mol$$

4 - حساب الحجم عند 298:

$$P_1 V_1 = nRT_1 \quad \text{--- (1)}$$

$$P_2 V_2 = nRT_2 \quad \text{--- (2)}$$