

مثال ۴-۱۵

در آزمایشی، دمای مقدار معینی گاز اکسیژن را در فشار ثابت از 27°C به 87°C می‌رسانیم. اگر حجم گاز ابتدا 2 L باشد، حجم آن را در پایان آزمایش حساب کنید.

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2} \Rightarrow \frac{2}{\cancel{27+273}^{300}} = \frac{V_2}{\cancel{87+273}^{360}}$$

$$V_2 = \frac{2 \times 360}{300} = 2.4 \text{ L}$$

اعظم حشمتی