

$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$	בנפח קבוע וكمות מולים קבועה
$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$	בלחץ קבוע וكمות מולים קבועה

אני לוקח בלון גומי בנפח של 1.2 ליטר וקופסת זכוכית בעלת לחץ פנימי של 1 אטמוספרה, ואני מעביר אותן מהמטבח שבטמפרטורה של 25°C, בטמפרטורה של -16°C.

$$\textcircled{(c)} \quad V_1 = 1.2 \text{ L}$$

- א. לאיזה נפח יגיע הבלון?
ב. מה יהיה הלחץ בקופסה?

$$\sqrt{T_1} = 25^\circ\text{C} = (25 + 273.15) \text{ K}$$

$$T_1 = 298.15 \text{ K}$$

$$T_2 = -16^\circ\text{C} = (-16 + 273.15) \text{ K}$$

$$\sqrt{T_2} = 282.15 \text{ K}$$

$$\frac{V_2}{T_2} = \frac{V_1}{T_1} \rightarrow V_2 = \frac{V_1}{T_1} \cdot T_2$$

$$V_2 = \frac{1.2 \text{ L}}{298.15 \text{ K}} \cdot 282.15 \text{ K}$$

$$V_2 = 1.136 \text{ L}$$

$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$	בנפח קבוע וכמות מולים קבועה
$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$	בלחץ קבוע וכמות מולים קבועה

אני לוקח בלון גומי בנפח של 1.2 ליטר וקופסת זכוכית בעלת לחץ פנימי של 1 אטמוספרה, ואני מעביר
אותם מהמטבח שבטמפרטורה של 298.15 K.

②

$$T_1 = 298.15 \text{ K}$$

$$T_2 = 282.15 \text{ K}$$

$$P_1 = 1 \text{ atm}$$

- א. לאיזה נפח יגיע הבלון?
ב. מה יהיה הלחץ בקופסה?

$$\frac{P_2}{T_2} = \frac{P_1}{T_1} \rightarrow P_2 = \frac{P_1}{T_1} \cdot T_2$$

$$P_2 = \frac{1 \text{ atm}}{298.15 \text{ K}} \cdot 282.15 \text{ K}$$

$$P_2 = 0.946 \text{ atm}$$

בידי קופסת זכוכית אטומה בטמפרטורה 400K ובלחץ לא ידוע. לאיזה טמפרטורה צריך להעביר את הקופסא כדי שהלחץ בה יגדל פי 3?

$$T_1 = 400 \text{ K}$$

$$T_2 = ?$$

$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$	בנפח קבוע וכמות מולאים קבועה
$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$	בלחץ קבוע וכמות מולאים קבועה

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2} \rightarrow \frac{1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2} \cdot \frac{1}{P_1} \rightarrow \frac{1}{T_1} = \frac{P_2}{P_1} \cdot \frac{1}{T_2}$$

$$\frac{T_2}{T_1} = \frac{P_2}{P_1} \quad P_1 = X \\ P_2 = 3X$$

$$\frac{T_2}{T_1} = \frac{3X}{X}$$

$$\frac{T_2}{T_1} = \frac{3X}{X} = 3 \rightarrow \frac{T_2}{T_1} = 3 \rightarrow T_2 = 3T_1$$

$$T_2 = 3 \cdot 400 \text{ K}$$

$$T_2 = 1200 \text{ K}$$