



Professor: Kelton Wadson

01	02	03	04	05	06	07	08	09	10
A	B	B	B	D	D	D	B	D	C

08. $\pi = [\text{Concentração molar}] \times R \times T$
 $\pi = 0,15 \times 0,082 \times 300 = 3,69 \text{ atm.}$

09. Teremos:

$$T = 15 + 273 = 288 \text{ K}$$

$$\pi \times V = n \times R \times T$$

$$\pi = \frac{n}{V} \times R \times T$$

$$\pi = [\text{Concentração molar}] \times R \times T$$

$$C_{C_6H_{12}O_6} = [\text{Concentração molar}] \times M$$

$$10 = [\text{Concentração molar}] \times 180$$

$$[\text{Concentração molar}] = \frac{10}{180} = \frac{1}{18} \text{ mol / L}$$

$$\pi = [\text{Concentração molar}] \times R \times T$$

$$\pi = \frac{1}{18} \times 0,082 \times 288 = 1,312 \text{ atm} \approx 1,31 \text{ atm}$$

10. Ao amassar o comprimido a superfície de contato é aumentada e, conseqüentemente, a absorção do medicamento será mais rápida.