



Presion Osmotica



1. Seleccione la formula que se encuentra bien planteada

c.
$$\frac{T = \pi \cdot v(L) \cdot R}{n}$$

b.
$$\frac{R = v(L) \cdot \pi \cdot n}{T}$$

a.
$$\frac{\pi = n \cdot R \cdot T}{V(L)}$$

2. Responda (F) falso o (V) verdadero segun corresponda

⚛ Se puede afirmar que la temperatura tenemos que utilizar los grados K

Verdadero

Falso

⚛ se puede afirmar que para conseguir moles tenemos que hacer una regla de 3 para pasar de Ml a L

Falso

Verdadero

3. Escucha y arrastra



20ml

x-----20 ml

1000-----1L

1000-----x

1L-----20ml

1L-----1000

x-----20ml

4. Defina los siguientes Símbolos: R, T, V π



5. Cual es la masa molecular de $C_6H_{12}O_6$

A. $C=6 \times 12=72$
 $H=12 \times 1=12$
 $O=6 \times 16=96$
 $=180$

B. $C=6 \times 1=6$
 $H=12 \times 51=180$
 $O=6 \times 16=96$
 $=300$

C. $C=6/1=6$
 $H=15/51=5,5$
 $O=9-16=4$
 $=14$

Juanda Rodriguez- Santiago Ortiz- Sofia Galvis