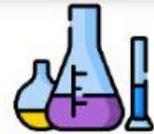


# Presion Osmotica



1. Seleccione la formula que se encuentra bien planteada

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

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

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

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



x-----20 ml

1000-----1L

1000-----x

1L-----20ml

20ml

1L-----1000

x-----20ml

4. Defina los siguientes Símbolos: R, T, U     $\pi$



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

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

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

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

Juanda Rodriguez- Santiago Ortiz- Sofia Galvis