



[calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com)



[unitsconverters.com](http://unitsconverters.com)

# Líquidos inmiscibles Fórmulas

¡Calculadoras!

¡Ejemplos!

¡Conversiones!

Marcador [calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com), [unitsconverters.com](http://unitsconverters.com)

Cobertura más amplia de calculadoras y creciente - ¡30.000+ calculadoras!

Calcular con una unidad diferente para cada variable - ¡Conversión de unidades integrada!

La colección más amplia de medidas y unidades - ¡250+ Medidas!


¡Siéntete libre de COMPARTIR este documento con tus amigos!

*[Por favor, deje sus comentarios aquí...](#)*



# Lista de 19 Líquidos inmiscibles Fórmulas


## Líquidos inmiscibles

1) Masa molecular del líquido en una mezcla de dos líquidos inmiscibles dado el peso de los líquidos 

$$\text{fx } M_A = \frac{W_A \cdot M_B \cdot (P_B^\circ)}{(P_A^\circ) \cdot W_B}$$

Calculadora abierta 


$$\text{ex } 14.72222\text{g} = \frac{0.5\text{g} \cdot 31.8\text{g} \cdot 0.25\text{Pa}}{2.7\text{Pa} \cdot 0.1\text{g}}$$

2) Masa molecular del líquido que forma una mezcla inmiscible con agua 

$$\text{fx } M_B = \frac{(P^\circ_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}} \cdot W_B}{(P_B^\circ) \cdot W_{\text{water}}}$$

Calculadora abierta 

$$\text{ex } 31.8\text{g} = \frac{0.53\text{Pa} \cdot 18\text{g} \cdot 0.1\text{g}}{0.25\text{Pa} \cdot 0.12\text{g}}$$

3) Peso de agua requerido para formar una mezcla inmiscible con líquido  
Peso dado 

$$\text{fx } W_{\text{water}} = \frac{W_B \cdot (P^\circ_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}}}{(P_B^\circ) \cdot M_B}$$

Calculadora abierta 

$$\text{ex } 0.12\text{g} = \frac{0.1\text{g} \cdot 0.53\text{Pa} \cdot 18\text{g}}{0.25\text{Pa} \cdot 31.8\text{g}}$$



#### 4) Peso del líquido en una mezcla de 2 líquidos inmiscibles Peso del otro líquido

$$\text{fx } W_A = \frac{(P_A^\circ) \cdot M_A \cdot W_B}{(P_B^\circ) \cdot M_B}$$

 Calculadora abierta 

$$\text{ex } 0.499925\text{g} = \frac{2.7\text{Pa} \cdot 14.72\text{g} \cdot 0.1\text{g}}{0.25\text{Pa} \cdot 31.8\text{g}}$$

#### 5) Peso del líquido requerido para formar una mezcla inmiscible con agua

$$\text{fx } W_B = \frac{W_{\text{water}} \cdot (P_B^\circ) \cdot M_B}{(P^{\circ}\text{water}) \cdot M_{\text{water}}}$$

 Calculadora abierta 

$$\text{ex } 0.1\text{g} = \frac{0.12\text{g} \cdot 0.25\text{Pa} \cdot 31.8\text{g}}{0.53\text{Pa} \cdot 18\text{g}}$$

#### 6) Presión de vapor de agua que forma una mezcla inmiscible con líquido

$$\text{fx } (P^{\circ}\text{water}) = \frac{W_{\text{water}} \cdot (P_B^\circ) \cdot M_B}{W_B \cdot M_{\text{water}}}$$

 Calculadora abierta 

$$\text{ex } 0.53\text{Pa} = \frac{0.12\text{g} \cdot 0.25\text{Pa} \cdot 31.8\text{g}}{0.1\text{g} \cdot 18\text{g}}$$



## 7) Presión de vapor del líquido que forma una mezcla inmiscible con agua



$$\text{fx } (P_B^\circ) = \frac{W_B \cdot (P^\circ_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}}}{W_{\text{water}} \cdot M_B}$$

Calculadora abierta

$$\text{ex } 0.25\text{Pa} = \frac{0.1\text{g} \cdot 0.53\text{Pa} \cdot 18\text{g}}{0.12\text{g} \cdot 31.8\text{g}}$$

## 8) Presión de vapor parcial de líquido inmiscible dada Presión parcial de otro líquido

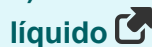


$$\text{fx } (P_A^\circ) = \frac{W_A \cdot M_B \cdot (P_B^\circ)}{M_A \cdot W_B}$$

Calculadora abierta

$$\text{ex } 2.700408\text{Pa} = \frac{0.5\text{g} \cdot 31.8\text{g} \cdot 0.25\text{Pa}}{14.72\text{g} \cdot 0.1\text{g}}$$

## 9) Presión de vapor total de la mezcla de la presión parcial dada de un líquido



$$\text{fx } P = (P_B^\circ) + \left( \frac{(P_B^\circ) \cdot W_A \cdot M_B}{W_B \cdot M_A} \right)$$

Calculadora abierta

$$\text{ex } 2.950408\text{Pa} = 0.25\text{Pa} + \left( \frac{0.25\text{Pa} \cdot 0.5\text{g} \cdot 31.8\text{g}}{0.1\text{g} \cdot 14.72\text{g}} \right)$$



## 10) Presión total de la mezcla de agua con líquido dada la presión de vapor

$$\text{fx } P_{\text{tot}} = (P_B^\circ) + \left( \frac{W_{\text{water}} \cdot (P_B^\circ) \cdot M_B}{W_B \cdot M_{\text{water}}} \right)$$

Calculadora abierta 

$$\text{ex } 0.78\text{Pa} = 0.25\text{Pa} + \left( \frac{0.12\text{g} \cdot 0.25\text{Pa} \cdot 31.8\text{g}}{0.1\text{g} \cdot 18\text{g}} \right)$$

## 11) Presión total de la mezcla de dos líquidos inmiscibles

$$\text{fx } P = (P_A^\circ) + (P_B^\circ)$$

Calculadora abierta 

$$\text{ex } 2.95\text{Pa} = 2.7\text{Pa} + 0.25\text{Pa}$$

## 12) Presión total de la mezcla de líquido con agua dada la presión de vapor del agua

$$\text{fx } P_{\text{tot}} = (P^\circ_{\text{water}}) + \left( \frac{W_B \cdot (P^\circ_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}}}{W_{\text{water}} \cdot M_B} \right)$$

Calculadora abierta 

$$\text{ex } 0.78\text{Pa} = 0.53\text{Pa} + \left( \frac{0.1\text{g} \cdot 0.53\text{Pa} \cdot 18\text{g}}{0.12\text{g} \cdot 31.8\text{g}} \right)$$




13) Relación de masa molecular de 2 líquidos inmiscibles 

$$\text{fx } M_{A:B} = \frac{(P_B^\circ) \cdot W_A}{(P_A^\circ) \cdot W_B}$$

Calculadora abierta 


$$\text{ex } 0.462963 = \frac{0.25\text{Pa} \cdot 0.5\text{g}}{2.7\text{Pa} \cdot 0.1\text{g}}$$

14) Relación de masas moleculares de agua a líquido que forma una mezcla inmiscible 

$$\text{fx } M_{A:B} = \frac{W_{\text{water}} \cdot (P_B^\circ)}{(P^\circ_{\text{water}}) \cdot W_B}$$

Calculadora abierta 

$$\text{ex } 0.566038 = \frac{0.12\text{g} \cdot 0.25\text{Pa}}{0.53\text{Pa} \cdot 0.1\text{g}}$$

15) Relación de pesos de 2 líquidos inmiscibles que forman la mezcla 

$$\text{fx } W_{A:B} = \frac{(P_A^\circ) \cdot M_A}{(P_B^\circ) \cdot M_B}$$

Calculadora abierta 

$$\text{ex } 4.999245 = \frac{2.7\text{Pa} \cdot 14.72\text{g}}{0.25\text{Pa} \cdot 31.8\text{g}}$$



## 16) Relación de pesos de agua a líquido que forma una mezcla inmiscible



$$\text{fx } W_{W:B} = \frac{(P^{\circ}_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}}}{(P_B^{\circ}) \cdot M_B}$$

Calculadora abierta

$$\text{ex } 1.2 = \frac{0.53\text{Pa} \cdot 18\text{g}}{0.25\text{Pa} \cdot 31.8\text{g}}$$

## 17) Relación de presión parcial de 2 líquidos inmiscibles dado el número de moles

$$\text{fx } P_{A:B} = \frac{n_A}{n_B}$$

Calculadora abierta

$$\text{ex } 10.81818 = \frac{119\text{mol}}{11\text{mol}}$$

## 18) Relación de presiones de vapor parciales de 2 líquidos inmiscibles dados el peso y la masa molecular

$$\text{fx } P_{A:B} = \frac{W_A \cdot M_B}{W_B \cdot M_A}$$

Calculadora abierta

$$\text{ex } 10.80163 = \frac{0.5\text{g} \cdot 31.8\text{g}}{0.1\text{g} \cdot 14.72\text{g}}$$



## 19) Relación de presiones de vapor parciales de agua con líquido que forma una mezcla inmiscible

Calculadora abierta 

$$\text{fx } P_{W:B} = \frac{W_{\text{water}} \cdot M_B}{M_{\text{water}} \cdot W_B}$$

$$\text{ex } 2.12 = \frac{0.12\text{g} \cdot 31.8\text{g}}{18\text{g} \cdot 0.1\text{g}}$$








## Variables utilizadas

- $M_A$  Masa molecular del líquido A (*Gramo*)
- $M_{A:B}$  Relación de masas moleculares de 2 líquidos inmiscibles
- $M_B$  Masa molecular del líquido B (*Gramo*)
- $M_{\text{water}}$  Masa molecular de agua (*Gramo*)
- $n_A$  Número de moles de líquido A (*Topo*)
- $n_B$  Número de moles de líquido B (*Topo*)
- $P$  Presión total de mezcla de líquidos inmiscibles (*Pascal*)
- $P_A^\circ$  Presión de vapor del componente A puro (*Pascal*)
- $P_{A:B}$  Relación de presiones parciales de 2 líquidos inmiscibles
- $P_B^\circ$  Presión de vapor del componente B puro (*Pascal*)
- $P_{\text{tot}}$  Presión Total de Mezcla de Líquido con Agua (*Pascal*)
- $P_{W:B}$  Relación de presiones parciales de agua y líquido
- $P^{\circ\text{water}}$  Presión parcial de agua pura (*Pascal*)
- $W_A$  Peso del líquido A (*Gramo*)
- $W_{A:B}$  Relación de pesos de 2 líquidos inmiscibles
- $W_B$  Peso del líquido B (*Gramo*)
- $W_{W:B}$  Relación de pesos de agua y líquido
- $W_{\text{water}}$  Peso del agua en mezcla inmiscible (*Gramo*)











## Constantes, funciones, medidas utilizadas

- **Medición: Peso** in Gramo (g)  
*Peso* *Conversión de unidades* 
- **Medición: Cantidad de sustancia** in Topo (mol)  
*Cantidad de sustancia* *Conversión de unidades* 
- **Medición: Presión** in Pascal (Pa)  
*Presión* *Conversión de unidades* 



## Consulte otras listas de fórmulas

- [Ecuación de Clausius-Clapeyron Fórmulas](#) 
- [Depresión en el punto de congelación Fórmulas](#) 
- [Elevación del punto de ebullición Fórmulas](#) 
- [Regla de fase de Gibb Fórmulas](#) 
- [Líquidos inmiscibles Fórmulas](#) 
- [Presión osmótica Fórmulas](#) 
- [Reducción relativa de la presión de vapor Fórmulas](#) 
- [Factor de Van't Hoff Fórmulas](#) 

¡Siéntete libre de COMPARTIR este documento con tus amigos!

## PDF Disponible en

[English](#) [Spanish](#) [French](#) [German](#) [Russian](#) [Italian](#) [Portuguese](#) [Polish](#) [Dutch](#)

8/16/2023 | 11:35:41 PM UTC

[Por favor, deje sus comentarios aquí...](#)

