

Importante Líquidos Imiscíveis Fórmulas PDF



Fórmulas Exemplos com unidades

Lista de 19 Importante Líquidos Imiscíveis Fórmulas

1) Massa Molecular de Líquido Formando Mistura Imiscível com Água Fórmula

Fórmula

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

Exemplo com Unidades

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

Avaliar Fórmula

2) Massa Molecular de Líquido na Mistura de Dois Líquidos Imiscíveis, dado o Peso dos Líquidos Fórmula

Fórmula

$$M_A = \frac{W_A \cdot M_B \cdot P_B^{\circ}}{P_A^{\circ} \cdot W_B}$$

Exemplo com Unidades

$$14.7222 \text{ g} = \frac{0.5 \text{ g} \cdot 31.8 \text{ g} \cdot 0.25 \text{ Pa}}{2.7 \text{ Pa} \cdot 0.1 \text{ g}}$$

Avaliar Fórmula

3) Peso de Água necessário para formar Mistura Imiscível com Líquido dado Peso Fórmula

Fórmula

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

Exemplo com Unidades

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

Avaliar Fórmula

4) Peso do líquido na mistura de 2 líquidos imiscíveis, dado o peso do outro líquido Fórmula

Fórmula

$$W_A = \frac{P_A^{\circ} \cdot M_A \cdot W_B}{P_B^{\circ} \cdot M_B}$$

Exemplo com Unidades

$$0.4999 \text{ g} = \frac{2.7 \text{ Pa} \cdot 14.72 \text{ g} \cdot 0.1 \text{ g}}{0.25 \text{ Pa} \cdot 31.8 \text{ g}}$$

Avaliar Fórmula

5) Peso do líquido necessário para formar mistura imiscível com água Fórmula

Fórmula

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

Exemplo com Unidades

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

Avaliar Fórmula



6) Pressão de Vapor da Água formando Mistura Imiscível com Líquido Fórmula

Fórmula

$$P^{\circ}_{\text{water}} = \frac{W_{\text{water}} \cdot P_{\text{B}}^{\circ} \cdot M_{\text{B}}}{W_{\text{B}} \cdot M_{\text{water}}}$$

Exemplo com Unidades

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

Avaliar Fórmula 

7) Pressão de vapor do líquido formando mistura imiscível com água Fórmula

Fórmula


$$P_{\text{B}}^{\circ} = \frac{W_{\text{B}} \cdot P^{\circ}_{\text{water}} \cdot M_{\text{water}}}{W_{\text{water}} \cdot M_{\text{B}}}$$

Exemplo com Unidades

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

Avaliar Fórmula 

8) Pressão de Vapor Parcial de Líquido Imiscível dada Pressão Parcial de outro Líquido

Fórmula 

Fórmula

$$P_{\text{A}}^{\circ} = \frac{W_{\text{A}} \cdot M_{\text{B}} \cdot P_{\text{B}}^{\circ}}{M_{\text{A}} \cdot W_{\text{B}}}$$

Exemplo com Unidades

$$2.7004 \text{ Pa} = \frac{0.5 \text{ g} \cdot 31.8 \text{ g} \cdot 0.25 \text{ Pa}}{14.72 \text{ g} \cdot 0.1 \text{ g}}$$

Avaliar Fórmula 

9) Pressão de vapor total da mistura de determinada pressão parcial de um líquido Fórmula



Fórmula

$$P = P_{\text{B}}^{\circ} + \left(\frac{P_{\text{B}}^{\circ} \cdot W_{\text{A}} \cdot M_{\text{B}}}{W_{\text{B}} \cdot M_{\text{A}}} \right)$$

Exemplo com Unidades

$$2.9504 \text{ Pa} = 0.25 \text{ Pa} + \left(\frac{0.25 \text{ Pa} \cdot 0.5 \text{ g} \cdot 31.8 \text{ g}}{0.1 \text{ g} \cdot 14.72 \text{ g}} \right)$$

Avaliar Fórmula 

10) Pressão Total da Mistura de Água com Líquido dada a Pressão de Vapor Fórmula

Fórmula

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

Exemplo com Unidades

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

Avaliar Fórmula 

11) Pressão Total da Mistura de Dois Líquidos Imiscíveis Fórmula

Fórmula

$$P = P_{\text{A}}^{\circ} + P_{\text{B}}^{\circ}$$

Exemplo com Unidades

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

Avaliar Fórmula 



12) Pressão Total da Mistura de Líquido com Água dada a Pressão de Vapor da Água Fórmula



Fórmula

Avaliar Fórmula

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

Exemplo com Unidades

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

13) Relação de Massa Molecular de 2 Líquidos Imiscíveis Fórmula



Fórmula

Exemplo com Unidades

Avaliar Fórmula

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

$$0.463 = \frac{0.25 \text{ Pa} \cdot 0.5 \text{ g}}{2.7 \text{ Pa} \cdot 0.1 \text{ g}}$$

14) Relação de massas moleculares de água para líquido formando mistura imiscível Fórmula



Fórmula

Exemplo com Unidades

Avaliar Fórmula

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

$$0.566 = \frac{0.12 \text{ g} \cdot 0.25 \text{ Pa}}{0.53 \text{ Pa} \cdot 0.1 \text{ g}}$$

15) Relação de pesos de 2 líquidos imiscíveis formando mistura Fórmula



Fórmula

Exemplo com Unidades

Avaliar Fórmula

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

$$4.9992 = \frac{2.7 \text{ Pa} \cdot 14.72 \text{ g}}{0.25 \text{ Pa} \cdot 31.8 \text{ g}}$$

16) Relação de pesos de água para líquido formando mistura imiscível Fórmula



Fórmula

Exemplo com Unidades

Avaliar Fórmula

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

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

17) Relação de pressão parcial de 2 líquidos imiscíveis, dado o número de moles Fórmula



Fórmula


Exemplo com Unidades

Avaliar Fórmula

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

$$10.8182 = \frac{119 \text{ mol}}{11 \text{ mol}}$$



18) Relação de pressões parciais de vapor de 2 líquidos imiscíveis dados o peso e a massa molecular Fórmula 


Fórmula

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

Exemplo com Unidades

$$10.8016 = \frac{0.5 \text{ g} \cdot 31.8 \text{ g}}{0.1 \text{ g} \cdot 14.72 \text{ g}}$$

Avaliar Fórmula 

19) Relação de pressões parciais de vapor de água com líquido formando mistura imiscível Fórmula 

Fórmula

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

Exemplo com Unidades

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




Avaliar Fórmula 



Variáveis usadas na lista de Líquidos Imiscíveis Fórmulas acima








- M_A Massa molecular do líquido A (Gram)
- $M_{A:B}$ Razão de Massas Moleculares de 2 Líquidos Imiscíveis
- M_B Massa molecular do líquido B (Gram)
- M_{water} Massa Molecular da Água (Gram)
- n_A Número de Moles do Líquido A (Verruga)
- n_B Número de moles de líquido B (Verruga)
- P Pressão Total da Mistura de Líquidos Imiscíveis (Pascal)
- P_A° Pressão de Vapor do Componente Puro A (Pascal)
- $P_{A:B}$ Razão de pressões parciais de 2 líquidos imiscíveis
- P_B° Pressão de Vapor do Componente Puro B (Pascal)
- P_{tot} Pressão Total da Mistura de Líquido com Água (Pascal)
- $P_{W:B}$ Razão de pressões parciais de água e líquido
- P_{water}° Pressão Parcial de Água Pura (Pascal)
- W_A Peso do Líquido A (Gram)
- $W_{A:B}$ Razão de Pesos de 2 Líquidos Imiscíveis
- W_B Peso do Líquido B (Gram)
- $W_{W:B}$ Proporção de Pesos de Água e Líquido
- W_{water} Peso da Água na Mistura Imiscível (Gram)

Constantes, funções, medidas usadas na lista de Líquidos Imiscíveis Fórmulas acima

- **Medição: Peso** in Gram (g)
Peso Conversão de unidades 
- **Medição: Quantidade de substância** in Verruga (mol)
Quantidade de substância Conversão de unidades 
- **Medição: Pressão** in Pascal (Pa)
Pressão Conversão de unidades 



Baixe outros PDFs de Importante Propriedades de solução e coligativas

- **Importante Equação de Clausius-Clapeyron Fórmulas** 
- **Importante Pressão osmótica Fórmulas** 
- **Importante Depressão no ponto de congelamento Fórmulas** 
- **Importante Redução relativa da pressão de vapor Fórmulas** 
- **Importante Elevação no Ponto de Ebulição Fórmulas** 
- **Importante Fator Van't Hoff Fórmulas** 
- **Importante Líquidos Imiscíveis Fórmulas** 

Experimente nossas calculadoras visuais exclusivas

-  **Fração imprópria** 
-  **MDC de dois números** 

Por favor, **COMPARTILHE** este PDF com alguém que precise dele!

Este PDF pode ser baixado nestes idiomas

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

7/8/2024 | 8:24:23 AM UTC

