

# Importante Liquidi immiscibili Formule PDF



**Formule  
Esempi  
con unità**

## Lista di 19 Importante Liquidi immiscibili Formule

1) Massa molecolare del liquido in miscela di due liquidi immiscibili dato il peso dei liquidi

Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula

2) Massa molecolare di liquido che forma una miscela immiscibile con acqua Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula

3) Peso del liquido necessario per formare una miscela immiscibile con acqua Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula

4) Peso del liquido nella miscela di 2 liquidi immiscibili dato il peso dell'altro liquido Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula

5) Peso dell'acqua necessario per formare una miscela immiscibile con il liquido dato il peso Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula



## 6) Pressione di vapore del liquido che forma una miscela immiscibile con acqua Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

## 7) Pressione di vapore dell'acqua che forma una miscela immiscibile con il liquido Formula

Formula


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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

## 8) Pressione di vapore totale della miscela di una data pressione parziale di un liquido

Formula 

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

## 9) Pressione parziale di vapore del liquido immiscibile data la pressione parziale dell'altro liquido Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

## 10) Pressione totale della miscela di acqua con liquido data la pressione di vapore Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

## 11) Pressione totale della miscela di due liquidi immiscibili Formula

Formula


$$P = P_A^\circ + P_B^\circ$$

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 



**12) Pressione totale della miscela di liquido con acqua data la pressione di vapore dell'acqua****Formula** Valutare la formula 

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

**Esempio con Unità**


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

**13) Rapporto dei pesi di 2 liquidi immiscibili che formano una miscela** **Formula** **Formula**

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

**Esempio con Unità**


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

Valutare la formula **14) Rapporto delle pressioni di vapore parziali di 2 liquidi immiscibili dati il peso e la massa molecolare** **Formula** **Formula**

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

**Esempio con Unità**


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

Valutare la formula **15) Rapporto di massa molecolare di 2 liquidi immiscibili** **Formula** **Formula**

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

**Esempio con Unità**


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

Valutare la formula **16) Rapporto di pressione parziale di 2 liquidi immiscibili dato il numero di moli** **Formula** **Formula**

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

**Esempio con Unità**

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

Valutare la formula **17) Rapporto tra i pesi di acqua e liquidi che formano una miscela immiscibile** **Formula** **Formula**


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

**Esempio con Unità**

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

Valutare la formula 

## 18) Rapporto tra le masse molecolari dell'acqua e la miscela immiscibile che forma un liquido

Formula 

Valutare la formula 

Formula

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

Esempio con Unità

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

## 19) Rapporto tra le pressioni di vapore parziali dell'acqua e la miscela immiscibile formante liquido Formula

Valutare la formula 

Formula

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

Esempio con Unità




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










## Variabili utilizzate nell'elenco di Liquidi immiscibili Formule sopra

- $M_A$  Massa molecolare del liquido A (*Grammo*)
- $M_{A:B}$  Rapporto di masse molecolari di 2 liquidi immiscibili
- $M_B$  Massa molecolare del liquido B (*Grammo*)
- $M_{\text{water}}$  Massa molecolare dell'acqua (*Grammo*)
- $n_A$  Numero di moli di liquido A (*Neo*)
- $n_B$  Numero di moli di liquido B (*Neo*)
- $P$  Pressione totale della miscela di liquidi immiscibili (*Pascal*)
- $P_A^\circ$  Tensione di vapore del componente puro A (*Pascal*)
- $P_{A:B}$  Rapporto delle pressioni parziali di 2 liquidi immiscibili
- $P_B^\circ$  Tensione di vapore del componente puro B (*Pascal*)
- $P_{\text{tot}}$  Pressione totale della miscela di liquido con acqua (*Pascal*)
- $P_{W:B}$  Rapporto delle pressioni parziali di acqua e liquido
- $P_{\text{water}}$  Pressione parziale dell'acqua pura (*Pascal*)
- $W_A$  Peso del liquido A (*Grammo*)
- $W_{A:B}$  Rapporto dei pesi di 2 liquidi immiscibili
- $W_B$  Peso del liquido B (*Grammo*)
- $W_{W:B}$  Rapporto dei pesi di acqua e liquido
- $W_{\text{water}}$  Peso dell'acqua in una miscela immiscibile (*Grammo*)

## Costanti, funzioni, misure utilizzate nell'elenco di Liquidi immiscibili Formule sopra

- **Misurazione: Peso** in Grammo (g)  
*Peso Conversione di unità* 
- **Misurazione: Ammontare della sostanza** in Neo (mol)  
*Ammontare della sostanza Conversione di unità*  

- **Misurazione: Pressione** in Pascal (Pa)  
*Pressione Conversione di unità* 



- **Importante Equazione di Clausius-Clapeyron** Formule 
- **Importante Pressione osmotica** Formule 
- **Importante Depressione nel punto di congelamento** Formule 
- **Importante Abbassamento relativo della pressione del vapore** Formule 
- **Importante Elevazione nel punto di ebollizione** Formule 
- **Importante Fattore Van't Hoff** Formule 
- **Importante Liquidi immiscibili** Formule 

### Prova i nostri calcolatori visivi unici

-  **Quota percentuale** 
-  **MCD di due numeri** 
-  **Frazione impropria** 

Per favore **CONDIVIDI** questo PDF con qualcuno che ne ha bisogno!

Questo PDF può essere scaricato in queste lingue

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

7/8/2024 | 8:24:18 AM UTC

