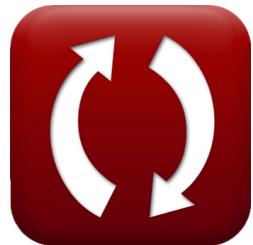




calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Liquidi immiscibili Formule

Calcolatrici!

Esempi!

Conversioni!

Segnalibro calculatoratoz.com, unitsconverters.com

La più ampia copertura di calcolatrici e in crescita - **30.000+ calcolatrici!**
Calcola con un'unità diversa per ogni variabile - **Nella conversione di unità costruita!**

La più ampia raccolta di misure e unità - **250+ misurazioni!**

Sentiti libero di CONDIVIDERE questo documento con i tuoi amici!

[Si prega di lasciare il tuo feedback qui...](#)



Lista di 19 Liquidi immiscibili Formule

Liquidi immiscibili ↗

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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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



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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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



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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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



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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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) Pressione totale della miscela di due liquidi immiscibili ↗

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

12) Pressione totale della miscela di liquido con acqua data la pressione di vapore dell'acqua ↗

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

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

Apri Calcolatrice 

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

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

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

Apri Calcolatrice 

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

15) Rapporto di massa molecolare di 2 liquidi immiscibili 

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

Apri Calcolatrice 

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



16) Rapporto di pressione parziale di 2 liquidi immiscibili dato il numero di moli ↗

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

17) Rapporto tra i pesi di acqua e liquidi che formano una miscela immiscibile ↗

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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



19) Rapporto tra le pressioni di vapore parziali dell'acqua e la miscela immiscibile formante liquido ↗**fx**

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

Apri Calcolatrice ↗**ex**

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



Variabili utilizzate

- 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_{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° Tensione di vapore del componente puro A (*Pascal*)
- $P_{A:B}$ Rapporto delle pressioni parziali di 2 liquidi immiscibili
- P_B° Tensione di vapore del componente puro B (*Pascal*)
- P_{tot} Pressione totale della miscela di liquido con acqua (*Pascal*)
- $P_{W:B}$ Rapporto delle pressioni parziali di acqua e liquido
- P_{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_{water} Peso dell'acqua in una miscela immiscibile (*Grammo*)



Costanti, Funzioni, Misure utilizzate

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



Controlla altri elenchi di formule

- Equazione di Clausius-Clapeyron [Formule](#)
- Depressione nel punto di congelamento [Formule](#)
- Elevazione nel punto di ebollizione [Formule](#)
- Regola di fase di Gibb [Formule](#)
- Liquidi immiscibili [Formule](#)
- Pressione osmotica [Formule](#)
- Abbassamento relativo della pressione del vapore [Formule](#)
- Fattore Van't Hoff [Formule](#)

Sentiti libero di CONDIVIDERE questo documento con i tuoi amici!

PDF Disponibile in

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

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

[Si prega di lasciare il tuo feedback qui...](#)

