

Clase 5 15 Febrero 2022

Título de la nota

15/02/2022



Mezclado
ideal

Volumen
es sumatorio

$\Delta H_M = 0$

Mezclado
Real

Volumen no es sumatorio

$\Delta H_M \neq 0$ { exo
endo

ideal

Considerando que se mezclan dos sustancias A y B entonces:

$$\text{Densidad} = \frac{m_A + m_B}{V_A + V_B}$$

- **Volúmenes iguales en una mezcla:**
Al mezclar volúmenes iguales de dos sustancias **A** y **B**, la densidad resulta un **promedio aritmético**.

$$\rho_{(\text{mezcla})} = \frac{\rho_A + \rho_B}{2}$$

Obtención de densidad en mezclas binarias comportamiento ideal isotérmico

Insertar en las celdas de color amarillo los valores correspondientes, los resultados se encuentran en las celdas de color verde

Utilizando volumen			
Nombre	Densidad (g/cm ³)	Volumen (cm ³)	Temperatura (°C)
agua	1.0000	100.00	25.00
etanol	0.8000	100.00	

Densidad de mezcla (g/cm ³)
0.9000

