

# Fórmulas importantes sobre el modelo Clausius del gas real Fórmulas PDF



**Fórmulas  
Ejemplos  
con unidades**

## Lista de 19

**Fórmulas importantes sobre el modelo Clausius  
del gas real Fórmulas**

### 1) Parámetro de Clausius b dado Parámetros reducidos y reales Fórmula

Fórmula

$$b_{RP} = \left( \frac{V_{real}}{V_r} \right) - \left( \frac{[R] \cdot \left( \frac{T_{rg}}{T_r} \right)}{4 \cdot \left( \frac{p}{P_r} \right)} \right)$$

Ejemplo con Unidades

$$2.2534 = \left( \frac{22L}{9.5L} \right) - \left( \frac{8.3145 \cdot \left( \frac{300K}{10} \right)}{4 \cdot \left( \frac{800Pa}{0.8} \right)} \right)$$

Evaluar fórmula

### 2) Parámetro de Clausius c Parámetros críticos dados Fórmula

Fórmula

$$c_{CP} = \left( \frac{3 \cdot [R] \cdot T_c}{8 \cdot P_c} \right) - V_c$$

Ejemplo con Unidades

$$9.2437 = \left( \frac{3 \cdot 8.3145 \cdot 647K}{8 \cdot 218Pa} \right) - 10L$$

Evaluar fórmula

### 3) Presión crítica de gas real usando presión real y reducida Fórmula

Fórmula

$$P_{CP} = \frac{p}{P_r}$$

Ejemplo con Unidades

$$1000Pa = \frac{800Pa}{0.8}$$

Evaluar fórmula

### 4) Presión real de gas real dado el parámetro de Clausius a, parámetros reducidos y críticos Fórmula

Fórmula

$$P_a = \left( \frac{27 \cdot ([R]^2) \cdot (T_c^3)}{64 \cdot a} \right) \cdot P_r$$

Ejemplo con Unidades

$$8.6E+8Pa = \left( \frac{27 \cdot (8.3145^2) \cdot (154.4K^3)}{64 \cdot 0.1} \right) \cdot 0.8$$

Evaluar fórmula

### 5) Presión real de gas real dado el parámetro de Clausius c, parámetros reducidos y reales Fórmula

Fórmula

$$P_c = \left( \frac{3 \cdot [R] \cdot \left( \frac{T_{rg}}{T_r} \right)}{8 \cdot \left( c + \left( \frac{V_{real}}{V_r} \right) \right)} \right) \cdot P_r$$

Ejemplo con Unidades

$$32.3102Pa = \left( \frac{3 \cdot 8.3145 \cdot \left( \frac{300K}{10} \right)}{8 \cdot \left( 0.0002 + \left( \frac{22L}{9.5L} \right) \right)} \right) \cdot 0.8$$

Evaluar fórmula



## 6) Presión real del gas real dado el parámetro b de Clausius, parámetros reducidos y reales

Fórmula

Evaluar fórmula

Fórmula

$$P_b = \left( \frac{[R] \cdot \left( \frac{T_{rg}}{T_r} \right)}{4 \cdot \left( \left( \frac{V_{real}}{V_r} \right) - b' \right)} \right) \cdot P_r$$

Ejemplo con Unidades

$$21.5646 \text{ Pa} = \left( \frac{8.3145 \cdot \left( \frac{300 \text{ K}}{10} \right)}{4 \cdot \left( \left( \frac{22 \text{ L}}{9.5 \text{ L}} \right) - 2.43E-3 \right)} \right) \cdot 0.8$$

## 7) Presión reducida de gas real usando presión real y crítica Fórmula

Fórmula

$$P_{r\_AP\_RP} = \frac{P_{rg}}{P'_c}$$

Ejemplo con Unidades

$$0.0022 = \frac{10132 \text{ Pa}}{4.6E+6 \text{ Pa}}$$

Evaluar fórmula

## 8) Temperatura crítica dado el parámetro c de Clausius, parámetros reducidos y reales Fórmula

Fórmula

$$T_{c\_RP} = \frac{\left( c + \left( \frac{V_{real}}{V_r} \right) \right) \cdot 8 \cdot \left( \frac{p}{P_r} \right)}{3 \cdot [R]}$$

Ejemplo con Unidades

$$742.7987 \text{ K} = \frac{\left( 0.0002 + \left( \frac{22 \text{ L}}{9.5 \text{ L}} \right) \right) \cdot 8 \cdot \left( \frac{800 \text{ Pa}}{0.8} \right)}{3 \cdot 8.3145}$$

Evaluar fórmula

## 9) Temperatura del gas real usando la ecuación de Clausius Fórmula

Fórmula

$$T_{CE} = \left( p + \left( \frac{a}{\left( \left( \frac{V_m}{V_m + c} \right)^2 \right)} \right) \right) \cdot \left( \frac{V_m - b'}{[R]} \right)$$

Ejemplo con Unidades

$$2155.0473 \text{ K} = \left( 800 \text{ Pa} + \left( \frac{0.1}{\left( \left( \frac{22.4 \text{ m}^3/\text{mol}}{22.4 \text{ m}^3/\text{mol}} + 0.0002 \right)^2 \right)} \right) \right) \cdot \left( \frac{22.4 \text{ m}^3/\text{mol} - 2.43E-3}{8.3145} \right)$$

Evaluar fórmula

## 10) Temperatura del gas real usando la ecuación de Clausius dados parámetros reducidos y críticos Fórmula

Fórmula

$$T_{CCE} = \left( \left( P_r \cdot P'_c \right) + \left( \frac{a}{\left( \left( \left( V'_{m,r} \cdot V_{m,c} \right) + c \right)^2 \right)} \right) \right) \cdot \left( \frac{\left( V'_{m,r} \cdot V_{m,c} \right) - b'}{[R]} \right)$$

Ejemplo con Unidades

$$4.6E+7 \text{ K} = \left( \left( 0.8 \cdot 4.6E+6 \text{ Pa} \right) + \left( \frac{0.1}{\left( \left( \left( 8.96 \cdot 11.5 \text{ m}^3/\text{mol} \right) + 0.0002 \right)^2 \right)} \right) \right) \cdot \left( \frac{\left( 8.96 \cdot 11.5 \text{ m}^3/\text{mol} \right) - 2.43E-3}{8.3145} \right)$$

Evaluar fórmula



## 11) Temperatura real del gas real dado el parámetro de Clausius a, parámetros reducidos y reales

Fórmula

Evaluar fórmula

Fórmula

Ejemplo con Unidades

$$T_{RP} = \left( \left( \frac{a \cdot 64 \cdot \left( \frac{p}{P_r} \right)}{27 \cdot ([R]^2)} \right)^{\frac{1}{3}} \right) \cdot T_r$$

$$15.0793 \text{ K} = \left( \left( \frac{0.1 \cdot 64 \cdot \left( \frac{800 \text{ Pa}}{0.8} \right)}{27 \cdot (8.3145^2)} \right)^{\frac{1}{3}} \right) \cdot 10$$

## 12) Temperatura real del gas real usando temperatura crítica y reducida Fórmula

Fórmula

Ejemplo con Unidades

Evaluar fórmula

$$T_{RT} = T_r \cdot T'_c$$

$$1544 \text{ K} = 10 \cdot 154.4 \text{ K}$$

## 13) Temperatura reducida del gas real usando la ecuación de Clausius dados los parámetros reducidos y reales Fórmula

Fórmula

Evaluar fórmula

$$T_{r\_RP\_AP} = \frac{p + \left( \frac{a}{\left( \left( \frac{v_m}{v_m + c} \right)^2 \right)} \right) \cdot \left( \frac{v_m \cdot b'}{[R]} \right)}{T_{rg}}$$

Ejemplo con Unidades

$$7.1835 = \frac{800 \text{ Pa} + \left( \frac{0.1}{\left( \left( \frac{22.4 \text{ m}^3/\text{mol}}{22.4 \text{ m}^3/\text{mol} + 0.0002} \right)^2 \right)} \right) \cdot \left( \frac{22.4 \text{ m}^3/\text{mol} \cdot 2.43E-3}{8.3145} \right)}{300 \text{ K}}$$

## 14) Volumen molar crítico de gas real usando la ecuación de Clausius dados parámetros reducidos y reales Fórmula

Fórmula

Ejemplo con Unidades

Evaluar fórmula

$$V_{RP} = \frac{\frac{[R] \cdot T_{rg}}{p + \left( \frac{a}{T_{rg}} \right)}}{V'_{m,r}} + b'$$

$$0.3483 \text{ m}^3/\text{mol} = \frac{\left( \frac{8.3145 \cdot 300 \text{ K}}{800 \text{ Pa} + \left( \frac{0.1}{300 \text{ K}} \right)} \right) + 2.43E-3}{8.96}$$



## 15) Volumen molar crítico usando la ecuación de Clausius dados los parámetros reales y críticos

Fórmula

Evaluar fórmula

Fórmula

$$V_{RP} = \frac{\left( \frac{[R] \cdot T_{rg}}{p + \left( \frac{a}{T_{rg}} \right)} \right) + b'}{V_m}$$

Ejemplo con Unidades

$$0.1393 \text{ m}^3/\text{mol} = \frac{\left( \frac{8.3145 \cdot 300 \text{ K}}{800 \text{ Pa} + \left( \frac{0.1}{300 \text{ K}} \right)} \right) + 2.43E-3}{22.4 \text{ m}^3/\text{mol}}$$

## 16) Volumen molar de gas real usando la ecuación de Clausius Fórmula

Fórmula

Ejemplo con Unidades

Evaluar fórmula

$$V_{m\_CE} = \frac{[R] \cdot T_{rg}}{p + \left( \frac{a}{T_{rg}} \right)} + b'$$

$$3.1204 \text{ m}^3/\text{mol} = \frac{8.3145 \cdot 300 \text{ K}}{800 \text{ Pa} + \left( \frac{0.1}{300 \text{ K}} \right)} + 2.43E-3$$

## 17) Volumen real de gas real utilizando el parámetro b de Clausius, parámetros reducidos y críticos Fórmula

Fórmula

Ejemplo con Unidades

Evaluar fórmula

$$V_{real\_CP} = \left( b' + \left( \frac{[R] \cdot T'_c}{4 \cdot P'_c} \right) \right) \cdot V_r$$

$$0.0237 \text{ L} = \left( 2.43E-3 + \left( \frac{8.3145 \cdot 154.4 \text{ K}}{4 \cdot 4.6E+6 \text{ Pa}} \right) \right) \cdot 9.5 \text{ L}$$

## 18) Volumen real de gas real utilizando el parámetro c de Clausius, parámetros reducidos y críticos Fórmula

Fórmula

Ejemplo con Unidades

Evaluar fórmula

$$V_{real\_CP} = \left( \left( \frac{3 \cdot [R] \cdot T_c}{8 \cdot P'_c} \right) - c \right) \cdot V'_{m,r}$$

$$2.1373 \text{ L} = \left( \left( \frac{3 \cdot 8.3145 \cdot 647 \text{ K}}{8 \cdot 4.6E+6 \text{ Pa}} \right) - 0.0002 \right) \cdot 8.96$$

## 19) Volumen Reducido de Gas Real dado el Parámetro c de Clausius, Parámetros Reducidos y Reales Fórmula

Fórmula

Ejemplo con Unidades

Evaluar fórmula

$$V_{r\_RP\_AP} = \frac{V_{real}}{\left( \frac{3 \cdot [R] \cdot \left( \frac{T_{real}}{T_r} \right)}{8 \cdot \left( \frac{P_{real}}{P_r} \right)} \right) - c}$$

$$0.0297 = \frac{22 \text{ L}}{\left( \frac{3 \cdot 8.3145 \cdot \left( \frac{300 \text{ K}}{101 \text{ Pa}} \right)}{8 \cdot \left( \frac{0.8}{0.8} \right)} \right) - 0.0002}$$



## Variables utilizadas en la lista de Fórmulas importantes sobre el modelo Clausius del gas real anterior

- **a** Parámetro de Clausius a
- **b'** Parámetro Clausius b para gas real
- **b<sub>RP</sub>** Clausius Parámetro b dado RP
- **c** Parámetro Clausius c
- **c<sub>CP</sub>** Parámetro Clausius c dado CP
- **p** Presión (Pascal)
- **P<sub>c</sub>** Presión crítica (Pascal)
- **P'<sub>c</sub>** Presión crítica del gas real (Pascal)
- **P<sub>CP</sub>** Presión crítica dada RP (Pascal)
- **P<sub>r</sub>** Presión reducida
- **P<sub>r\_AP\_RP</sub>** Presión reducida dada RP AP
- **P<sub>real</sub>** Presión real de gas (Pascal)
- **P<sub>rg</sub>** Presión de gas (Pascal)
- **P<sub>a</sub>** Presión dada una (Pascal)
- **P<sub>b</sub>** Presión dada b (Pascal)
- **P<sub>c</sub>** Presión dada c (Pascal)
- **T<sub>c</sub>** Temperatura crítica (Kelvin)
- **T'<sub>c</sub>** Temperatura crítica para el modelo Clausius (Kelvin)
- **T<sub>c\_RP</sub>** Temperatura crítica dada RP (Kelvin)
- **T<sub>CE</sub>** Temperatura dada CE (Kelvin)
- **T<sub>r</sub>** Temperatura reducida
- **T<sub>r\_RP\_AP</sub>** Temperatura reducida dada RP AP
- **T<sub>real</sub>** Temperatura real del gas (Kelvin)
- **T<sub>rg</sub>** Temperatura del gas real (Kelvin)
- **T<sub>RP</sub>** Temperatura dada RP (Kelvin)
- **T<sub>RT</sub>** Temperatura dada RT (Kelvin)
- **V<sub>c</sub>** Volumen crítico (Litro)
- **V<sub>m</sub>** Volumen molar (Metro cúbico / Mole)
- **V<sub>m,c</sub>** Volumen molar crítico (Metro cúbico / Mole)
- **V'<sub>m,r</sub>** Volumen molar reducido para gas real
- **V<sub>m\_CE</sub>** Volumen molar dado CE (Metro cúbico / Mole)

## Constantes, funciones y medidas utilizadas en la lista de Fórmulas importantes sobre el modelo Clausius del gas real anterior

- **constante(s): [R]**, 8.31446261815324  
*constante universal de gas*
- **Medición: La temperatura** in Kelvin (K)  
*La temperatura Conversión de unidades* ↗
- **Medición: Volumen** in Litro (L)  
*Volumen Conversión de unidades* ↗
- **Medición: Presión** in Pascal (Pa)  
*Presión Conversión de unidades* ↗
- **Medición: Susceptibilidad magnética molar** in Metro cúbico / Mole (m<sup>3</sup>/mol)  
*Susceptibilidad magnética molar Conversión de unidades* ↗



- $V_r$  Volumen reducido (*Litro*)
- $V_{r\_RP\_AP}$  Volumen reducido dado RP AP
- $V_{real}$  Volumen de gas real (*Litro*)
- $V_{real\_CP}$  Volumen de gas real dado CP (*Litro*)
- $V_{RP}$  Volumen molar crítico dado RP (*Metro cúbico / Mole*)

- **Importante Presión real de gas real**  
[Fórmulas](#) ↗
- **Importante Temperatura real del gas real**  
[Fórmulas](#) ↗
- **Importante Volumen real de gas real**  
[Fórmulas](#) ↗
- **Importante Parámetro de Clausius**  
[Fórmulas](#) ↗
- **Importante Presión crítica Fórmulas** ↗
- **Importante Temperatura crítica**  
[Fórmulas](#) ↗
- **Importante Presión reducida de gas real**  
[Fórmulas](#) ↗
- **Importante Temperatura reducida del gas real**  
[Fórmulas](#) ↗
- **Importante Volumen reducido**  
[Fórmulas](#) ↗

## Pruebe nuestras calculadoras visuales únicas

-  **Porcentaje reves** ↗
-  **Calculadora MCD** ↗
-  **Fracción simple** ↗

¡COMPARTE este PDF con alguien que lo necesite!

Este PDF se puede descargar en estos idiomas.

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

7/10/2024 | 3:38:14 AM UTC