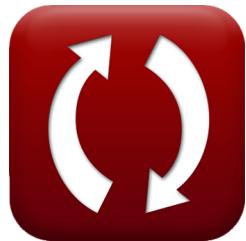




calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Fórmulas importantes sobre el modelo atómico de Bohr

Fórmulas

¡Calculadoras!

¡Ejemplos!

¡Conversiones!

Marcador calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Cobertura más amplia de calculadoras y creciente - **¡30.000+ calculadoras!**
Calcular con una unidad diferente para cada variable - **¡Conversión de unidades integrada!**

La colección más amplia de medidas y unidades - **¡250+ Medidas!**



¡Siéntete libre de COMPARTIR este documento con tus amigos!

[Por favor, deje sus comentarios aquí...](#)



Lista de 12 Fórmulas importantes sobre el modelo atómico de Bohr Fórmulas

Fórmulas importantes sobre el modelo atómico de Bohr ↗

1) Cambio en el número de onda de partículas en movimiento ↗

fx $N_{\text{wave}} = 1.097 \cdot 10^7 \cdot \frac{(n_f)^2 - (n_i)^2}{(n_f^2) \cdot (n_i^2)}$

Calculadora abierta ↗

ex $88445.45 = 1.097 \cdot 10^7 \cdot \frac{(9)^2 - (7)^2}{((9)^2) \cdot ((7)^2)}$

2) Energía del electrón en órbita final ↗

fx $E_{\text{orbit}} = \left(- \left(\frac{[\text{Rydberg}]}{n_f^2} \right) \right)$

Calculadora abierta ↗

ex $-8.5E^{23}\text{eV} = \left(- \left(\frac{[\text{Rydberg}]}{(9)^2} \right) \right)$



3) Energía del electrón en órbita inicial

Calculadora abierta

fx $E_{\text{orbit}} = \left(- \left(\frac{[\text{Rydberg}]}{n_{\text{initial}}^2} \right) \right)$

ex $-7.6E^{24}\text{eV} = \left(- \left(\frac{[\text{Rydberg}]}{(3)^2} \right) \right)$

4) Energía Interna del Gas Ideal usando la Ley de Equipartición de Energía

Calculadora abierta

fx $U_{\text{EP}} = \left(\frac{F}{2} \right) \cdot N_{\text{moles}} \cdot [R] \cdot T_g$

ex $3554.433\text{J/mol} = \left(\frac{5}{2} \right) \cdot 2 \cdot [R] \cdot 85.5\text{K}$

5) Frecuencia orbital de electrones

Calculadora abierta

fx $f_{\text{orbital}} = \frac{1}{T}$

ex $0.001143\text{Hz} = \frac{1}{875\text{s}}$

6) Masa atomica

Calculadora abierta

fx $M = m_p + m_n$

ex $22\text{Dalton} = 6\text{Dalton} + 16\text{Dalton}$



7) Momento angular utilizando el radio de la órbita ↗

fx $L_{\text{RO}} = M \cdot v \cdot r_{\text{orbit}}$

Calculadora abierta ↗

ex $3.4E^{-31} \text{kg}^* \text{m}^2/\text{s} = 34 \text{ Dalton} \cdot 60 \text{ m/s} \cdot 100 \text{ nm}$

8) Número de electrones en la enésima capa ↗

fx $N_{\text{Electron}} = (2 \cdot (n_{\text{quantum}}^2))$

Calculadora abierta ↗

ex $128 = (2 \cdot ((8)^2))$

9) Número de orbitales en la enésima capa ↗

fx $N = (n_{\text{quantum}}^2)$

Calculadora abierta ↗

ex $64 = ((8)^2)$

10) Radio de la órbita de Bohr ↗



Calculadora abierta ↗

$$r_{\text{orbit_AN}} = \frac{(n_{\text{quantum}}^2) \cdot ([hP]^2)}{4 \cdot (\pi^2) \cdot [\text{Mass-e}] \cdot [\text{Coulomb}] \cdot Z \cdot ([\text{Charge-e}]^2)}$$

ex $0.19922 \text{nm} = \frac{((8)^2) \cdot ([hP]^2)}{4 \cdot (\pi^2) \cdot [\text{Mass-e}] \cdot [\text{Coulomb}] \cdot 17 \cdot ([\text{Charge-e}]^2)}$



11) Radio de la órbita de Bohr dado el número atómico ↗

Calculadora abierta ↗

fx $r_{\text{orbit_AN}} = \frac{\left(\frac{0.529}{10000000000}\right) \cdot (n_{\text{quantum}}^2)}{Z}$

ex $0.199153\text{nm} = \frac{\left(\frac{0.529}{10000000000}\right) \cdot ((8)^2)}{17}$

12) Velocidad del electrón dado Período de tiempo del electrón ↗

Calculadora abierta ↗

fx $v_{\text{electron}} = \frac{2 \cdot \pi \cdot r_{\text{orbit}}}{T}$

ex $7.2E^{-10}\text{m/s} = \frac{2 \cdot \pi \cdot 100\text{nm}}{875\text{s}}$



Variables utilizadas

- **E_{orbit}** Energía del electrón en órbita (*Electron-Voltio*)
- **F** Grado de libertad
- **f_{orbital}** Frecuencia orbital (*hercios*)
- **L_{RO}** Momento angular usando órbita de radio (*Kilogramo metro cuadrado por segundo*)
- **M** Masa atomica (*Dalton*)
- **m_n** Masa total de neutrones (*Dalton*)
- **m_p** Masa total del protón (*Dalton*)
- **N** Número de orbitales en la enésima capa
- **N_{Electron}** Número de electrones en la enésima capa
- **n_f** Número cuántico final
- **n_i** Número cuántico inicial
- **n_{initial}** Órbita inicial
- **N_{moles}** Número de moles
- **n_{quantum}** Número cuántico
- **N_{wave}** Número de onda de partícula en movimiento
- **r_{orbit}** Radio de órbita (*nanómetro*)
- **r_{orbit_AN}** Radio de órbita dado AN (*nanómetro*)
- **T** Período de tiempo de electrón (*Segundo*)
- **T_g** Temperatura del gas (*Kelvin*)
- **U_{EP}** Energía molar interna dada EP (*Joule por mole*)
- **V** Velocidad (*Metro por Segundo*)



- **V_{electron}** Velocidad del electrón dado el tiempo (Metro por Segundo)
- **Z** Número atómico



Constantes, funciones, medidas utilizadas

- **Constante:** pi, 3.14159265358979323846264338327950288
Archimedes' constant
- **Constante:** [Charge-e], 1.60217662E-19 Coulomb
Charge of electron
- **Constante:** [Coulomb], 8.9875517923E9 Newton * Meter ^2 / Coulomb ^2
Coulomb constant
- **Constante:** [Mass-e], 9.10938356E-31 Kilogram
Mass of electron
- **Constante:** [hP], 6.626070040E-34 Kilogram Meter² / Second
Planck constant
- **Constante:** [Rydberg], 10973731.6 / Meter
Rydberg Constant
- **Constante:** [R], 8.31446261815324 Joule / Kelvin * Mole
Universal gas constant
- **Medición:** **Longitud** in nanómetro (nm)
Longitud Conversión de unidades ↗
- **Medición:** **Peso** in Dalton (Dalton)
Peso Conversión de unidades ↗
- **Medición:** **Tiempo** in Segundo (s)
Tiempo Conversión de unidades ↗
- **Medición:** **La temperatura** in Kelvin (K)
La temperatura Conversión de unidades ↗
- **Medición:** **Velocidad** in Metro por Segundo (m/s)
Velocidad Conversión de unidades ↗
- **Medición:** **Energía** in Electron-Voltio (eV)
Energía Conversión de unidades ↗



- **Medición: Frecuencia** in hercios (Hz)

Frecuencia Conversión de unidades ↗

- **Medición: Momento angular** in Kilogramo metro cuadrado por segundo ($\text{kg} \cdot \text{m}^2/\text{s}$)

Momento angular Conversión de unidades ↗

- **Medición: Energía por mol** in Joule por mole (J/mol)

Energía por mol Conversión de unidades ↗



Consulte otras listas de fórmulas

- Hipótesis de De Broglie
[Fórmulas](#)
- Principio de incertidumbre de Heisenberg
[Fórmulas](#)
- Fórmulas importantes sobre el modelo atómico de Bohr

- Fórmulas
- Ecuación de onda de Schrodinger
[Fórmulas](#)
- Modelo Sommerfeld Fórmulas
- Estructura del átomo Fórmulas

¡Siéntete libre de COMPARTIR este documento con tus amigos!

PDF Disponible en

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

1/17/2024 | 4:58:51 AM UTC

[Por favor, deje sus comentarios aquí...](#)

