

calculatoratoz.comunitsconverters.com

Enlace iónico 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 42 Enlace iónico Fórmulas

Enlace iónico ↗

1) Carga de ion dado potencial iónico ↗

$$fx \quad q = \phi \cdot r_{ionic}$$

[Calculadora abierta ↗](#)

$$ex \quad 0.3C = 300000V \cdot 10000A$$

2) Potencial iónico ↗

$$fx \quad \phi = \frac{q}{r_{ionic}}$$

[Calculadora abierta ↗](#)

$$ex \quad 300000V = \frac{0.3C}{10000A}$$

3) Radio de ion dado potencial iónico ↗

$$fx \quad r_{ionic} = \frac{q}{\phi}$$

[Calculadora abierta ↗](#)

$$ex \quad 10000A = \frac{0.3C}{300000V}$$

Energía reticular ↗

4) Cambio de volumen de celosía ↗

$$fx \quad V_{m_LE} = \frac{\Delta H - U}{p_{LE}}$$

[Calculadora abierta ↗](#)

$$ex \quad 22.4m^3/mol = \frac{21420J/mol - 3500J/mol}{800Pa}$$



5) Constante de interacción repulsiva 

fx $B = E_R \cdot (r_0^n - \{born\})$

Calculadora abierta 

ex $40033.26 = 5.8E^{12}J \cdot ((60A)^{0.9926})$

6) Constante de interacción repulsiva dada la constante de Madelung 

fx $B_M = \frac{M \cdot (q^2) \cdot ([Charge-e]^2) \cdot (r_0^{n_{born}-1})}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot n_{born}}$

Calculadora abierta 

ex $4.1E^{-29} = \frac{1.7 \cdot ((0.3C)^2) \cdot ([Charge-e]^2) \cdot ((60A)^{0.9926-1})}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 0.9926}$

7) Constante de interacción repulsiva dada la energía total de Ion y Madelung Energy 

fx $B = (E_{total} - (E_M)) \cdot (r_0^n - \{born\})$

Calculadora abierta 

ex $39964.23 = (5.79E^{12}J - (-5.9E^{-21}J)) \cdot ((60A)^{0.9926})$

8) Constante de interacción repulsiva usando energía total de iones 

fx $B = \left(E_{total} - \left(-\frac{M \cdot (q^2) \cdot ([Charge-e]^2)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0} \right) \right) \cdot (r_0^n - \{born\})$

Calculadora abierta 

ex $39964.23 = \left(5.79E^{12}J - \left(-\frac{1.7 \cdot ((0.3C)^2) \cdot ([Charge-e]^2)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A} \right) \right) \cdot ((60A)^{0.9926})$



9) Constante dependiendo de la compresibilidad usando la ecuación de Born-Mayer **fx**Calculadora abierta 

$$\rho = \left(\left(\frac{U \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0}{[\text{Avaga-no}] \cdot M \cdot z^+ \cdot z^- \cdot ([\text{Charge-e}]^2)} \right) + 1 \right) \cdot r_0$$

ex

$$60.44435A = \left(\left(\frac{3500J/mol \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A}{[\text{Avaga-no}] \cdot 1.7 \cdot 4C \cdot 3C \cdot ([\text{Charge-e}]^2)} \right) + 1 \right) \cdot 60A$$

10) Energía de celosía usando entalpía de celosía **fx**Calculadora abierta 

$$U = \Delta H - (p_{LE} \cdot V_{m_LE})$$

ex

$$3500J/mol = 21420J/mol - (800Pa \cdot 22.4m^3/mol)$$

11) Energía de celosía usando la ecuación de Born-Lande usando la aproximación de Kapustinskii **fx**Calculadora abierta 

$$U = - \frac{[\text{Avaga-no}] \cdot N_{\text{ions}} \cdot 0.88 \cdot z^+ \cdot z^- \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot \left(1 - \left(\frac{1}{n_{\text{born}}}\right)\right)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0}$$

ex

$$3647.696J/mol = - \frac{[\text{Avaga-no}] \cdot 2 \cdot 0.88 \cdot 4C \cdot 3C \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot \left(1 - \left(\frac{1}{0.9926}\right)\right)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A}$$



12) Energía de celosía usando la ecuación de Born-Mayer **fx**Calculadora abierta 

$$U = \frac{-[\text{Avaga-no}] \cdot M \cdot z^+ \cdot z^- \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot \left(1 - \left(\frac{p}{r_0}\right)\right)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0}$$

ex

$$3465.763 \text{ J/mol} = \frac{-[\text{Avaga-no}] \cdot 1.7 \cdot 4C \cdot 3C \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot \left(1 - \left(\frac{60.44 \text{ A}}{60 \text{ A}}\right)\right)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60 \text{ A}}$$

13) Energía de celosía usando la ecuación de Kapustinskii **fx**Calculadora abierta 

$$U_{\text{Kapustinskii}} = \frac{1.20200 \cdot (10^{-4}) \cdot N_{\text{ions}} \cdot z^+ \cdot z^- \cdot \left(1 - \left(\frac{3.45 \cdot (10^{-11})}{R_c + R_a}\right)\right)}{R_c + R_a}$$

ex

$$246889 \text{ J/mol} = \frac{1.20200 \cdot (10^{-4}) \cdot 2 \cdot 4C \cdot 3C \cdot \left(1 - \left(\frac{3.45 \cdot (10^{-11})}{65 \text{ A} + 51.5 \text{ A}}\right)\right)}{65 \text{ A} + 51.5 \text{ A}}$$

14) Energía de celosía usando la ecuación original de Kapustinskii **fx**Calculadora abierta 

$$U_{\text{Kapustinskii}} = \frac{\left(\left(\frac{[\text{Kapustinskii_C}]}{1.20200}\right) \cdot 1.079\right) \cdot N_{\text{ions}} \cdot z^+ \cdot z^-}{R_c + R_a}$$

ex

$$222283.3 \text{ J/mol} = \frac{\left(\left(\frac{[\text{Kapustinskii_C}]}{1.20200}\right) \cdot 1.079\right) \cdot 2 \cdot 4C \cdot 3C}{65 \text{ A} + 51.5 \text{ A}}$$



15) Energía de celosía utilizando la ecuación de Born Lande ↗

fx

Calculadora abierta ↗

$$U = -\frac{[\text{Avaga-no}] \cdot M \cdot z^+ \cdot z^- \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot \left(1 - \left(\frac{1}{n_{\text{born}}}\right)\right)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0}$$

ex 3523.343J/mol = - $\frac{[\text{Avaga-no}] \cdot 1.7 \cdot 4C \cdot 3C \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot \left(1 - \left(\frac{1}{0.9926}\right)\right)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A}$

16) Energía potencial electrostática entre un par de iones ↗

fx $E_{\text{Pair}} = \frac{-(q^2) \cdot ([\text{Charge-e}]^2)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0}$

Calculadora abierta ↗

ex $-3.5E^{-21}J = \frac{-((0.3C)^2) \cdot ([\text{Charge-e}]^2)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A}$

17) Energía potencial mínima de ion ↗

fx

Calculadora abierta ↗

$$E_{\text{min}} = \left(\frac{-(q^2) \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot M}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0} \right) + \left(\frac{B}{r_0^n - \{\text{born}\}} \right)$$

ex $5.8E^{12}J = \left(\frac{-((0.3C)^2) \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot 1.7}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A} \right) + \left(\frac{40000}{(60A)^{0.9926}} \right)$



18) Energía total de iones dadas cargas y distancias ↗

fx

Calculadora abierta ↗

$$E_{\text{total}} = \left(\frac{-(q^2) \cdot ([\text{Charge}-e]^2) \cdot M}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0} \right) + \left(\frac{B}{r_0^n - \{\text{born}\}} \right)$$

ex

$$5.8E^{12}J = \left(\frac{-((0.3C)^2) \cdot ([\text{Charge}-e]^2) \cdot 1.7}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A} \right) + \left(\frac{40000}{(60A)^{0.9926}} \right)$$

19) Energía total de iones en la red ↗

fx

Calculadora abierta ↗

ex

$$5.8E^{12}J = -5.9E^{-21}J + 5.8E^{12}J$$

20) Entalpía de celosía usando energía de celosía ↗

fx

Calculadora abierta ↗

$$21420J/mol = 3500J/mol + (800Pa \cdot 22.4m^3/mol)$$

21) Exponente de Born usando la ecuación de Born-Lande sin Constante de Madelung ↗

fx

Calculadora abierta ↗

$$n_{\text{born}} = \frac{1}{1 - \frac{-U \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0}{[\text{Avaga-no}] \cdot N_{\text{ions}} \cdot 0.88 \cdot ([\text{Charge}-e]^2) \cdot z^+ \cdot z^-}}$$

ex

$$0.992897 = \frac{1}{1 - \frac{-3500J/mol \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A}{[\text{Avaga-no}] \cdot 2 \cdot 0.88 \cdot ([\text{Charge}-e]^2) \cdot 4C \cdot 3C}}$$



22) Exponente de Born utilizando la ecuación de Lande de Born 

fx $n_{\text{born}} = \frac{1}{1 - \frac{-U \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0}{[\text{Avaga-no}] \cdot M \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot z^+ \cdot z^-}}$

Calculadora abierta 

ex $0.992649 = \frac{1}{1 - \frac{-3500 \text{J/mol} \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60 \text{A}}{[\text{Avaga-no}] \cdot 1.7 \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot 4 \cdot 3 \cdot 10^{-10} \text{C}^2 \cdot 8.854 \cdot 10^{-12} \text{F/m}}}$

23) Exponente nacido usando interacción repulsiva 

fx $n_{\text{born}} = \frac{\log 10 \left(\frac{B}{E_R} \right)}{\log 10} (r_0)$

Calculadora abierta 

ex $0.992644 = \frac{\log 10 \left(\frac{40000}{5.8 \cdot 10^{12} \text{J}} \right)}{\log 10} (60 \text{A})$

24) Interacción repulsiva 

fx $E_R = \frac{B}{r_0^n - \{ \text{born} \}}$

Calculadora abierta 

ex $5.8 \cdot 10^{12} \text{J} = \frac{40000}{(60 \text{A})^{0.9926}}$

25) Interacción repulsiva usando energía total de iones 

fx $E_R = E_{\text{total}} - (E_M)$

Calculadora abierta 

ex $5.8 \cdot 10^{12} \text{J} = 5.79 \cdot 10^{12} \text{J} - (-5.9 \cdot 10^{-21} \text{J})$



26) Interacción repulsiva usando energía total de iones dadas cargas y distancias 

$$fx \quad E_R = E_{\text{total}} - \frac{-(q^2) \cdot ([\text{Charge}-e]^2) \cdot M}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0}$$

Calculadora abierta 

$$ex \quad 5.8E^{12}J = 5.79E^{12}J - \frac{-(0.3C)^2 \cdot ([\text{Charge}-e]^2) \cdot 1.7}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A}$$

27) Número de iones usando la aproximación de Kapustinskii 

$$fx \quad N_{\text{ions}} = \frac{M}{0.88}$$

Calculadora abierta 

$$ex \quad 1.931818 = \frac{1.7}{0.88}$$

28) Presión exterior de celosía 

$$fx \quad p_{LE} = \frac{\Delta H - U}{V_{m_LE}}$$

Calculadora abierta 

$$ex \quad 800Pa = \frac{21420J/mol - 3500J/mol}{22.4m^3/mol}$$

Distancia de acercamiento más cercano 29) Distancia de acercamiento más cercano usando Madelung Energy 

$$fx \quad r_0 = - \frac{M \cdot (q^2) \cdot ([\text{Charge}-e]^2)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot E_M}$$

Calculadora abierta 

$$ex \quad 59.85591A = - \frac{1.7 \cdot ((0.3C)^2) \cdot ([\text{Charge}-e]^2)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot -5.9E^{-21}J}$$



30) Distancia de acercamiento más cercano usando potencial electrostático ↗

fx

$$-\left(q^2\right) \cdot \left([Charge-e]^2\right)$$

Calculadora abierta ↗

$$r_0 = \frac{-\left(q^2\right) \cdot \left([Charge-e]^2\right)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot E_{\text{Pair}}}$$

ex

$$-\left((0.3C)^2\right) \cdot \left([Charge-e]^2\right)$$

$$\frac{59.35292A}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot -3.5E^{-21J}}$$

31) Distancia de acercamiento más cercano utilizando la ecuación de Born Lande ↗

fx

Calculadora abierta ↗

$$r_0 = -\frac{[\text{Avaga-no}] \cdot M \cdot z^+ \cdot z^- \cdot \left([Charge-e]^2\right) \cdot \left(1 - \left(\frac{1}{n_{\text{born}}}\right)\right)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot U}$$

ex

$$-\left[\text{Avaga-no}\right] \cdot 1.7 \cdot 4C \cdot 3C \cdot \left([Charge-e]^2\right) \cdot \left(1 - \left(\frac{1}{0.9926}\right)\right)$$

$$\frac{60.40016A}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 3500J/mol}$$

32) Distancia de máxima aproximación utilizando la ecuación de Born-Lande sin la constante de Madelung ↗

fx

Calculadora abierta ↗

$$r_0 = -\frac{[\text{Avaga-no}] \cdot N_{\text{ions}} \cdot 0.88 \cdot z^+ \cdot z^- \cdot \left([Charge-e]^2\right) \cdot \left(1 - \left(\frac{1}{n_{\text{born}}}\right)\right)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot U}$$

ex

$$-\left[\text{Avaga-no}\right] \cdot 2 \cdot 0.88 \cdot 4C \cdot 3C \cdot \left([Charge-e]^2\right) \cdot \left(1 - \left(\frac{1}{0.9926}\right)\right)$$

$$\frac{62.53193A}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 3500J/mol}$$



Constante de Madelung ↗

33) Constante de Madelung dada la constante de interacción repulsiva ↗

fx
$$M = \frac{B_M \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot n_{\text{born}}}{(q^2) \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot (r_0^{n_{\text{born}}-1})}$$

Calculadora abierta ↗

ex
$$1.702967 = \frac{4.1E^{-29} \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 0.9926}{((0.3C)^2) \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot ((60A)^{0.9926-1})}$$

34) Constante de Madelung usando la aproximación de Kapustinskii ↗

fx
$$M = 0.88 \cdot N_{\text{ions}}$$

Calculadora abierta ↗

ex
$$1.76 = 0.88 \cdot 2$$

35) Constante de Madelung usando la ecuación de Born-Mayer ↗

fx
$$M = \frac{-U \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0}{[\text{Avaga-no}] \cdot z^+ \cdot z^- \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot \left(1 - \left(\frac{\rho}{r_0}\right)\right)}$$

Calculadora abierta ↗

ex
$$1.716794 = \frac{-3500J/mol \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A}{[\text{Avaga-no}] \cdot 4C \cdot 3C \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot \left(1 - \left(\frac{60.44A}{60A}\right)\right)}$$

36) Constante de Madelung usando la energía total del ion dada la interacción repulsiva ↗

fx
$$M = \frac{(E_{\text{tot}} - E) \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0}{-(q^2) \cdot ([\text{Charge-e}]^2)}$$

Calculadora abierta ↗

ex
$$1.692481 = \frac{(7.02E^{-23}J - 5.93E^{-21}J) \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A}{-((0.3C)^2) \cdot ([\text{Charge-e}]^2)}$$



37) Constante de Madelung utilizando energía total de iones **fx**Calculadora abierta 

$$M = \frac{\left(E_{\text{tot}} - \left(\frac{B_M}{r_0^n - \{\text{born}\}}\right)\right) \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0}{-(q^2) \cdot ([\text{Charge-e}]^2)}$$

ex

$$1.695387 = \frac{\left(7.02E^{-23}J - \left(\frac{4.1E^{-29}}{(60A)^{0.9926}}\right)\right) \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A}{-(0.3C)^2 \cdot ([\text{Charge-e}]^2)}$$

38) Constante de Madelung utilizando la ecuación de Born Lande **fx**Calculadora abierta 

$$M = \frac{-U \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0}{\left(1 - \left(\frac{1}{n_{\text{born}}}\right)\right) \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot [\text{Avaga-no}] \cdot z^+ \cdot z^-}$$

ex

$$1.688737 = \frac{-3500J/mol \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A}{\left(1 - \left(\frac{1}{0.9926}\right)\right) \cdot ([\text{Charge-e}]^2) \cdot [\text{Avaga-no}] \cdot 4C \cdot 3C}$$

39) Energía de Madelung usando energía total de iones **fx**Calculadora abierta 

$$E_M = E_{\text{tot}} - E$$

ex

$$-5.9E^{-21}J = 7.02E^{-23}J - 5.93E^{-21}J$$

40) Energía de Madelung usando la energía total de iones dada la distancia **fx**Calculadora abierta 

$$E_M = E_{\text{tot}} - \left(\frac{B_M}{r_0^n - \{\text{born}\}}\right)$$

ex

$$-5.9E^{-21}J = 7.02E^{-23}J - \left(\frac{4.1E^{-29}}{(60A)^{0.9926}}\right)$$



41) Energía Madelung ↗

Calculadora abierta ↗

$$fx \quad E_M = -\frac{M \cdot (q^2) \cdot ([\text{Charge-e}]^2)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0}$$

$$ex \quad -5.9E^{-21}J = -\frac{1.7 \cdot ((0.3C)^2) \cdot ([\text{Charge-e}]^2)}{4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A}$$

42) Madelung Constant utilizando Madelung Energy ↗

Calculadora abierta ↗

$$fx \quad M = \frac{-(E_M) \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot r_0}{(q^2) \cdot ([\text{Charge-e}]^2)}$$

$$ex \quad 1.704092 = \frac{-(-5.9E^{-21}J) \cdot 4 \cdot \pi \cdot [\text{Permitivity-vacuum}] \cdot 60A}{((0.3C)^2) \cdot ([\text{Charge-e}]^2)}$$



Variables utilizadas

- **B** Constante de interacción repulsiva
- **B_M** Constante de interacción repulsiva dada M
- **E** Interacción repulsiva entre iones (*Joule*)
- **E_M** Energía Madelung (*Joule*)
- **E_{min}** Energía potencial mínima de iones (*Joule*)
- **E_{Pair}** Energía potencial electrostática entre pares de iones (*Joule*)
- **E_R** Interacción repulsiva (*Joule*)
- **E_{tot}** Energía total de iones en un cristal iónico (*Joule*)
- **E_{total}** Energía total de iones (*Joule*)
- **M** Constante de Madelung
- **n_{born}** exponente nacido
- **N_{ions}** Número de iones
- **p_{LE}** Energía de red de presión (*Pascal*)
- **q** Cobrar (*Culombio*)
- **r₀** Distancia de acercamiento más cercano (*Angstrom*)
- **R_a** Radio de anión (*Angstrom*)
- **R_c** Radio de catión (*Angstrom*)
- **r_{ionic}** Radio iónico (*Angstrom*)
- **U** Energía reticular (*Joule / Mole*)
- **U_{Kapustinskii}** Energía reticular para la ecuación de Kapustinskii (*Joule / Mole*)
- **V_{m_LE}** Energía de red de volumen molar (*Metro cúbico / Mole*)
- **z⁻** Carga de anión (*Culombio*)
- **z⁺** Carga de catión (*Culombio*)
- **ΔH** Entalpía de celosía (*Joule / Mole*)
- **ρ** Constante en función de la compresibilidad (*Angstrom*)
- **Φ** potencial iónico (*Voltnio*)



Constantes, funciones, medidas utilizadas

- **Constante:** pi, 3.14159265358979323846264338327950288
Archimedes' constant
- **Constante:** [Avaga-no], 6.02214076E23
Avogadro's number
- **Constante:** [Charge-e], 1.60217662E-19 Coulomb
Charge of electron
- **Constante:** [Kapustinskii_C], 1.20200×10^{-4} Joule Meter / Mole
Kapustinskii constant
- **Constante:** [Permitivity-vacuum], 8.85E-12 Farad / Meter
Permittivity of vacuum
- **Función:** log10, log10(Number)
Common logarithm function (base 10)
- **Medición:** Longitud in Angstrom (A)
Longitud Conversión de unidades ↗
- **Medición:** Presión in Pascal (Pa)
Presión Conversión de unidades ↗
- **Medición:** Energía in Joule (J)
Energía Conversión de unidades ↗
- **Medición:** Carga eléctrica in Culombio (C)
Carga eléctrica Conversión de unidades ↗
- **Medición:** Potencial eléctrico in Voltio (V)
Potencial eléctrico Conversión de unidades ↗
- **Medición:** Susceptibilidad magnética molar in Metro cúbico / Mole (m³/mol)
Susceptibilidad magnética molar Conversión de unidades ↗
- **Medición:** Entalpía molar in Joule / Mole (J/mol)
Entalpía molar Conversión de unidades ↗



Consulte otras listas de fórmulas

- [Unión covalente Fórmulas](#) ↗
- [Electronegatividad Fórmulas](#) ↗
- [Enlace iónico Fórmulas](#) ↗

¡Siéntete libre de COMPARTIR este documento con tus amigos!

PDF Disponible en

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

11/29/2023 | 5:36:10 AM UTC

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

