



EDUCACIÓN

SECRETARÍA DE EDUCACIÓN PÚBLICA



TECNOLÓGICO
NACIONAL DE MÉXICO

Instituto Tecnológico de Hermosillo

FORMULARIO

2020

CIENCIAS

BÁSICAS



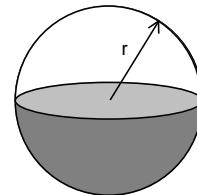
XXI CONCURSO ESTATAL DE CIENCIAS BÁSICAS 19 Y 20 DE MARZO DE 2020

FORMULARIO DE MATEMÁTICAS

Geometría

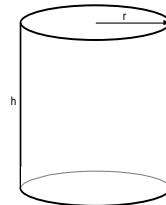
$$\text{Volumen} = \frac{4}{3} \pi r^3$$

$$\text{Área de la Superficie} = 4\pi r^2$$



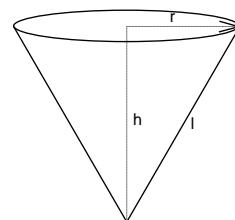
$$\text{Volumen} = \pi r^2 h$$

$$\text{Área de la superficie lateral} = 2\pi r h$$



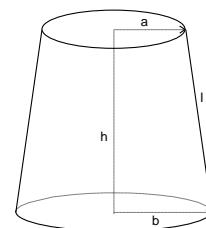
$$\text{Volumen} = \frac{1}{3} \pi r^2 h$$

$$\text{Área de la superficie lateral} = \pi r \sqrt{r^2 + h^2} = \pi r l$$



$$\text{Volumen} = \frac{1}{3} \pi h(a^2 + ab + b^2)$$

$$\begin{aligned} \text{Área de la superficie lateral} &= \pi(a+b)\sqrt{h^2 + (b-a)^2} \\ &= \pi(a+b)l \end{aligned}$$





EDUCACIÓN

SECRETARÍA DE EDUCACIÓN PÚBLICA



TECNOLÓGICO
NACIONAL DE MÉXICO

Instituto Tecnológico de Hermosillo

Trigonometría

$$\operatorname{sen}^2 A + \cos^2 A = 1$$

$$\sec^2 A - \tan^2 A = 1$$

$$\csc^2 A - \cot^2 A = 1$$

$$\tan A = \frac{\operatorname{sen} A}{\cos A}$$

$$\cot A = \frac{\cos A}{\operatorname{sen} A}$$

$$\operatorname{sen} A \csc A = 1$$

$$\cos A \sec A = 1$$

$$\tan A \cot A = 1$$

$$\operatorname{sen}(-A) = -\operatorname{sen} A$$

$$\cos(-A) = \cos A$$

$$\tan(-A) = -\tan A$$

$$\operatorname{sen}^2 A = \frac{1}{2} - \frac{1}{2} \cos 2A$$

$$\cos^2 A = \frac{1}{2} + \frac{1}{2} \cos 2A$$

$$\operatorname{sen} 2A = 2 \operatorname{sen} A \cos A$$

$$\cos 2A = \cos^2 A - \operatorname{sen}^2 A$$

$$\operatorname{sen}(A \pm B) = \operatorname{sen} A \cos B \pm \cos A \operatorname{sen} B$$

$$\cos(A \pm B) = \cos A \cos B \mp \operatorname{sen} A \operatorname{sen} B$$

$$\tan(A \pm B) = \frac{\tan A \pm \tan B}{1 \mp \tan A \tan B}$$

$$\operatorname{sen} \frac{A}{2} = \pm \sqrt{\frac{1 - \cos A}{2}}$$

$$\cos \frac{A}{2} = \pm \sqrt{\frac{1 + \cos A}{2}}$$

$$\operatorname{sen} A \operatorname{sen} B = \frac{1}{2} [\cos(A - B) - \cos(A + B)]$$

$$\operatorname{sen} A \cos B = \frac{1}{2} [\operatorname{sen}(A - B) + \operatorname{sen}(A + B)]$$

$$\cos A \cos B = \frac{1}{2} [\cos(A - B) + \cos(A + B)]$$

Las leyes siguientes son válidas para cualquier triángulo plano ABC de lados a, b, c y de ángulos A, B, C.

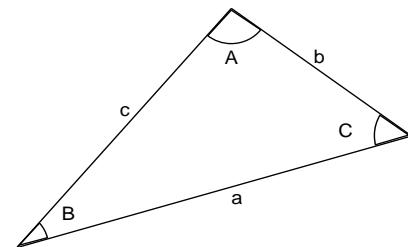
Ley de los senos

$$\frac{a}{\operatorname{sen} A} = \frac{b}{\operatorname{sen} B} = \frac{c}{\operatorname{sen} C}$$

Ley de los cosenos

$$c^2 = a^2 + b^2 - 2ab \cos C$$

Los otros lados y ángulos están relacionados en forma similar



Ley de las tangentes

$$\frac{a+b}{a-b} = \frac{\tan \frac{1}{2}(A+B)}{\tan \frac{1}{2}(A-B)}$$

Los otros lados y ángulos están relacionados en forma similar

Ángulo entre dos rectas en el plano $\tan \alpha = \frac{m_2 - m_1}{1 + m_1 m_2}$





EDUCACIÓN

SECRETARÍA DE EDUCACIÓN PÚBLICA



TECNOLÓGICO
NACIONAL DE MÉXICO

Instituto Tecnológico de Hermosillo

Reglas Generales de Derivación

$$\frac{d}{dx}(c) = 0$$

$$\frac{d}{dx}(cx) = c$$

$$\frac{d}{dx}(cx^n) = ncx^{n-1}$$

$$\frac{d}{dx}(u \pm v \pm w \pm \dots) = \frac{du}{dx} \pm \frac{dv}{dx} \pm \frac{dw}{dx} \dots$$

$$\frac{d}{dx}(cu) = c \frac{du}{dx}$$

$$\frac{d}{dx}(uv) = u \frac{dv}{dx} + v \frac{du}{dx}$$

$$\frac{d}{dx}(uvw) = uv \frac{dw}{dx} + uw \frac{dv}{dx} + vw \frac{du}{dx}$$

$$\frac{d}{dx}\left(\frac{u}{v}\right) = \frac{v\left(\frac{du}{dx}\right) - u\left(\frac{dv}{dx}\right)}{v^2}$$

$$\frac{d}{dx}(u^n) = nu^{n-1} \frac{du}{dx}$$

$$\frac{dF}{dx} = \frac{dF}{du} \frac{du}{dx} \quad (\text{Regla de la cadena})$$

$$\frac{du}{dx} = \frac{1}{\frac{dx}{du}}$$

$$\frac{dF}{dx} = \frac{dF}{du} \frac{du}{dx}$$

Derivadas de las Funciones Exponenciales y Logarítmicas

$$\frac{d}{dx} \log_a u = \frac{\log_a e}{u} \frac{du}{dx} \quad a > 0, \quad a \neq 1$$

$$\frac{d}{dx} \ln u = \frac{d}{dx} \log_e u = \frac{1}{u} \frac{du}{dx}$$

$$\frac{d}{dx} a^u = a^u \ln a \frac{du}{dx}$$

$$\frac{d}{dx} e^u = e^u \frac{du}{dx}$$

$$\frac{d}{dx} u^v = \frac{d}{dx} e^{v \ln u} = e^{v \ln u} \frac{d}{dx} v \ln u = vu^{v-1} \frac{du}{dx} + u^v \ln u \frac{dv}{dx}$$

Derivadas de las Funciones Trigonométricas y de las Trigonométricas Inversas

$$\frac{d}{dx} \operatorname{senu} = \cos u \frac{du}{dx}$$

$$\frac{d}{dx} \cos u = -\operatorname{senu} \frac{du}{dx}$$

$$\frac{d}{dx} \tan u = \sec^2 u \frac{du}{dx}$$

$$\frac{d}{dx} \operatorname{sen}^{-1} u = \frac{1}{\sqrt{1-u^2}} \frac{du}{dx}$$

$$\frac{d}{dx} \cot u = -\csc^2 u \frac{du}{dx}$$

$$\frac{d}{dx} \sec u = \sec u \tan u \frac{du}{dx}$$

$$\frac{d}{dx} \csc u = -\csc u \cot u \frac{du}{dx}$$

$$-\frac{\pi}{2} < \operatorname{sen}^{-1} u < \frac{\pi}{2}$$





EDUCACIÓN

SECRETARÍA DE EDUCACIÓN PÚBLICA



TECNOLÓGICO
NACIONAL DE MÉXICO

Instituto Tecnológico de Hermosillo

$$\frac{d}{dx} \cos^{-1} u = \frac{-1}{\sqrt{1-u^2}} \frac{du}{dx} \quad 0 < \cos^{-1} u < \pi$$

$$\frac{d}{dx} \tan^{-1} u = \frac{1}{1+u^2} \frac{du}{dx} \quad -\frac{\pi}{2} < \tan^{-1} u < \frac{\pi}{2}$$

$$\frac{d}{dx} \cot^{-1} u = \frac{-1}{1+u^2} \frac{du}{dx} \quad 0 < \cot^{-1} u < \pi$$

$$\frac{d}{dx} \sec^{-1} u = \frac{1}{|u|\sqrt{u^2-1}} \frac{du}{dx} = \frac{\pm 1}{u\sqrt{u^2-1}} \frac{du}{dx} \quad \begin{cases} +si & 0 < \sec^{-1} u < \frac{\pi}{2} \\ -si & \frac{\pi}{2} < \sec^{-1} u < \pi \end{cases}$$

$$\frac{d}{dx} \csc^{-1} u = \frac{-1}{|u|\sqrt{u^2-1}} \frac{du}{dx} = \frac{\mp 1}{u\sqrt{u^2-1}} \frac{du}{dx} \quad \begin{cases} -si & 0 < \csc^{-1} u < \frac{\pi}{2} \\ +si & -\frac{\pi}{2} < \csc^{-1} u < 0 \end{cases}$$

$$\frac{d}{dx} \operatorname{sech}^{-1} u = \frac{\pm 1}{u\sqrt{u^2-1}} \frac{du}{dx} \quad \begin{cases} - & si & \operatorname{sech}^{-1} u > 0, & 0 < u < 1 \\ + & si & \operatorname{sech}^{-1} u < 0, & 0 < u < 1 \end{cases}$$

$$\frac{d}{dx} \operatorname{csch}^{-1} u = \frac{-1}{|u|\sqrt{1+u^2}} \frac{du}{dx} = \frac{\mp 1}{u\sqrt{1+u^2}} \frac{du}{dx} \quad \begin{cases} - & si & u > 0, & + & si & u < 0 \end{cases}$$

Tablas de Integrales

$$\int u \, dv = uv - \int v \, du$$

$$\int u^n \, du = \frac{1}{n+1} u^{n+1} + C \quad n \neq -1$$

$$\int \frac{du}{u} = \ln|u| + C$$

$$\int e^u \, du = e^u + C$$

$$\int a^u \, du = \frac{a^u}{\ln a} + C$$

$$\int \operatorname{sen} u \, du = -\cos u + C$$

$$\int \cos u \, du = \operatorname{sen} u + C$$

$$\int \sec^2 u \, du = \tan u + C$$

$$\int \csc^2 u \, du = -\cot u + C$$

$$\int \sec u \operatorname{tan} u \, du = \sec u + C$$

$$\int \csc u \cot u \, du = -\csc u + C$$

$$\int \tan u \, du = \ln|\sec u| + C$$

$$\int \cot u \, du = \ln|\operatorname{sen} u| + C$$

$$\int \sec u \, du = \ln|\sec u + \tan u| + C$$

$$\int \csc u \, du = \ln|\csc u - \cot u| + C$$

$$\int \frac{du}{\sqrt{a^2 - u^2}} = \operatorname{sen}^{-1} \frac{u}{a} + C$$

$$\int \frac{du}{a^2 + u^2} = \frac{1}{a} \tan^{-1} \frac{u}{a} + C$$

$$\int \frac{du}{u\sqrt{u^2 - a^2}} = \frac{1}{a} \sec^{-1} \frac{u}{a} + C$$

$$\int \frac{du}{a^2 - u^2} = \frac{1}{2a} \ln \left| \frac{u+a}{u-a} \right| + C$$

$$\int \frac{du}{u^2 - a^2} = \frac{1}{2a} \ln \left| \frac{u-a}{u+a} \right| + C$$



Fórmulas misceláneas

Trabajo $W = \int_a^b \vec{F} \bullet d\vec{r}$

$$Comp_{\vec{b}} \vec{a} = \frac{\vec{a} \bullet \vec{b}}{\|\vec{b}\|}$$

Longitud de arco de $y = f(x)$ **en** $[a,b] = \int_a^b \sqrt{1+(y')^2} dx$

$$m = \iint_R \rho(x, y) dA \quad M_x = \iint_R y \rho(x, y) dA \quad M_y = \iint_R x \rho(x, y) dA$$

Centro de gravedad de una región plana $\bar{x} = \frac{\int_a^b xf(x) dx}{\int_a^b f(x) dx}, \quad \bar{y} = \frac{\frac{1}{2} \int_a^b [f(x)]^2 dx}{\int_a^b f(x) dx}$

Longitud de arco en forma paramétrica $L = \int_{\alpha}^{\beta} \sqrt{\left(\frac{dx}{dt}\right)^2 + \left(\frac{dy}{dt}\right)^2} dt$

Momento de inercia de R respecto al origen $= I_o = \iint_R (x^2 + y^2) \rho(x, y) dA$

Área de la superficie generada al girar la gráfica f alrededor de x

$$S = \int_a^b 2\pi F(x) \sqrt{1+(f(x))^2} dx$$

Volumen del sólido de revolución generado al girar la gráfica de f alrededor del eje y

$$V = \int_a^b 2\pi t F(t) dt$$

Cálculo del volumen $V = \int_a^b A(x) dx \quad V = \int_a^b \pi(f(x))^2 dx$

Fuerza que actúa sobre un líquido encerrado en un tubo $F = \delta A 2x_0 g - \delta A 2x g$



FORMULARIO DE FÍSICA

Cinemática

$$\vec{v} = \frac{d\vec{r}}{dt}$$

$$\vec{a} = \frac{d\vec{v}}{dt}$$

Movimiento en una dimensión

$$x = x_o + v t$$

$$\bar{v} = \frac{1}{2}(v + v_0)$$

$$v = v_o + at$$

$$x = x_o + v_o t + \frac{1}{2} a t^2$$

$$v^2 = v_o^2 + 2a(x - x_o)$$

Dinámica

$$\vec{F} = m\vec{a} = \left(\frac{W}{g} \right) \vec{a}$$

W : peso

$$F = G \frac{mM}{r^2}$$

$$\sum F = m dV / dt$$

$$X_{B/A} = X_B - X_A$$

$$V_{B/A} = V_B - V_A$$

$$a_{B/A} = a_B - a_A$$



Trabajo, Energía y Conservación de la Energía

$$U = \vec{F} \cdot \vec{r}$$

$$dU = \vec{F} \cdot d\vec{r}$$

$$P = \frac{U}{t} = \frac{\vec{F} \cdot \vec{r}}{t} = \vec{F} \cdot \vec{v}$$

P : potencia

$$\eta = \frac{P_{sal}}{P_{ent}}$$

η : eficiencia

$$U = \Delta K = K_f - K_i$$

$$K = \frac{1}{2}mv^2$$

K : energía cinética

$$W = -\Delta V = V_f - V_i$$

V : energía potencial

$$V(y) = mgy$$

$$V_e = \frac{1}{2}kx^2$$

Impulso e Ímpetu

$$\vec{I} = \int \vec{F} dt$$

$$\vec{I} = \Delta \vec{p}$$

$$\vec{p} = m\vec{v}$$

p : ímpetu

$$\Delta \vec{p} = \vec{p}_f - \vec{p}_i = \int \vec{F} dt$$

$\Delta \vec{p}$: impulso

Electricidad y Magnetismo

$$\vec{F} = k \frac{q_1 q_2}{r^2} \left(\frac{\vec{r}}{r} \right)$$

$$|\vec{F}| = k \frac{q_1 q_2}{r^2}$$

$$\vec{r} = \vec{r}_1 - \vec{r}_2$$





EDUCACIÓN

SECRETARÍA DE EDUCACIÓN PÚBLICA



TECNOLÓGICO
NACIONAL DE MÉXICO

Instituto Tecnológico de Hermosillo

$$\vec{E} = \frac{\vec{F}}{q}$$

$$\Phi_E = \int \vec{E} \cdot d\vec{A} = \frac{q}{\epsilon_0}$$

Φ_E : flujo eléctrico

$$V = k \frac{q}{r}$$

V : potencial electrostático

$$V_b - V_a = \frac{U_b - U_a}{q} = -\frac{W_{ab}}{q} = -\int_a^b \vec{E} \cdot d\vec{l}$$

$$U = \sum_{i=1}^m \sum_{j=1}^{i-1} \frac{q_i q_j}{4\pi\epsilon_0 r_{ij}}$$

U : energía potencial electrostática

Capacitancia

$$q = CV$$

C : capacitancia

$$C = \kappa\epsilon_0 \frac{A}{d}$$

Capacitor de placas paralelas

$$C = \epsilon \frac{A}{d} \quad \epsilon = k \epsilon_0$$

k : constante dieléctrica

$$C = \kappa\epsilon_0 \frac{2\pi l}{\ln(b/a)}$$

Capacitor cilíndrico

$$U = \frac{q^2}{2C} = \frac{1}{2}CV^2 = \frac{1}{2}qV$$

U : energía almacenada en un capacitor

$$u = \frac{1}{2}\kappa\epsilon_0 E^2$$

u : densidad de energía

Corriente, resistencia y fuerza electromagnética

$$i = \frac{q}{t}$$

i : corriente eléctrica

$$i = n q v A$$

$$j = \frac{i}{A} = \sum_i n_i q_i v_i$$

j : densidad de corriente

A : área



XXI CONCURSO ESTATAL DE CIENCIAS BÁSICAS 19 Y 20 DE MARZO DE 2020



EDUCACIÓN

SECRETARÍA DE EDUCACIÓN PÚBLICA



TECNOLÓGICO
NACIONAL DE MÉXICO

Instituto Tecnológico de Hermosillo

ρ : resistividad

$$\rho = \frac{E}{j}$$

$$R = \frac{V}{i} = \rho \frac{l}{A}$$

R : resistencia

$$R = R_0 (1 + \alpha \Delta t)$$

Variación de R con la temperatura

$$V_{ab} = \Sigma IR - \Sigma \varepsilon$$

$$\sum i_{ent.} = \sum i_{sal.}$$

$$\sum \text{Elev. de potencial} = \sum \text{caidas de potencial} \quad \sum v_i = 0$$

$$P = iV = i^2R = \frac{V^2}{R}$$

P : potencia eléctrica

Magnetismo

$$\vec{F} = q\vec{v} \times \vec{B} = qvB \operatorname{sen} \alpha$$

\vec{v} : velocidad

$$\vec{F} = i\vec{l} \times \vec{B} = liB \operatorname{sen} \alpha$$

\vec{B} : campo magnético

\vec{l} : elemento de longitud

$$\tau = NiAB \operatorname{sen} \theta$$

$$\oint \vec{B} \cdot d\vec{l} = \mu_o i$$

$$\Phi = \int \vec{B} \cdot d\vec{A}$$

$$B = \frac{\mu_o i}{2\pi r}$$

r : distancia

$$B = \frac{\mu_0 I}{2 a}$$

$$B = \frac{\mu_o Ni}{2\pi r}$$

N : número de vueltas

$$dB = \frac{\mu_0 I}{4\pi a} \operatorname{Sen} \theta d\theta$$

r : radio

$$B = \frac{\mu_0 I}{4\pi a} (\cos \theta_1 - \cos \theta_2)$$

$$\varepsilon = -\frac{d\Phi_B}{dt}$$

ε : fuerza electromagnética

$$\varepsilon = -vBl$$



XXI CONCURSO ESTATAL DE CIENCIAS BÁSICAS 19 Y 20 DE MARZO DE 2020



EDUCACIÓN

SECRETARÍA DE EDUCACIÓN PÚBLICA



TECNOLÓGICO
NACIONAL DE MÉXICO

Instituto Tecnológico de Hermosillo

$$\mathcal{E} = -\frac{d\Phi}{dt}$$

Termodinámica

$$\eta = 1 - \frac{T_F}{T_C}$$

η : eficiencia

$$\eta = \frac{W_S}{Q_E}$$

$$Q = mC_p \Delta T$$

$$\Delta l = \alpha(1 + \Delta T)$$

$$PV = mRT$$

$$R = \frac{\overline{R_u}}{M}$$

CONSTANTES

Carga electrón y protón = $1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$

Masa electrón = $9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}$

Masa protón = $1.673 \times 10^{-27} \text{ kg}$

$k = 9 \times 10^9 \text{ Nm}^2 / \text{C}^2$

$\epsilon_0 = 8.85 \times 10^{-12} \text{ C}^2 / \text{Nm}^2$

$\mu_0 = 4\pi \times 10^{-7} \text{ T} \cdot \text{m}$

Constante gravitacional

$G = 6.672 \times 10^{-11} \text{ Nm}^2 / \text{Kg}^2$

Constante dieléctrica = $8.85 \times 10^{-12} \text{ F/m}$

Constante de permeabilidad = $1.26 \times 10^{-6} \text{ H/m}$

Constante universal de los Gases

$R = 8.314 \text{ Jmol}^{-1} \text{ K}^{-1} = 8.314 \text{ Pam}^3 \text{ mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$

Electrón-volt (eV) = $1.60 \times 10^{-19} \text{ J}$

Radio medio de la Tierra = $6.37 \times 10^6 \text{ m}$

Dist. de la Tierra a la Luna = $3.84 \times 10^8 \text{ m}$

Masa de la Tierra = $5.976 \times 10^{24} \text{ kg}$

Masa de la Luna = $7.36 \times 10^{22} \text{ kg}$

Aceleración en la superficie de la Luna

$$= 1.62 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

$$\rho_{Cu} = 1.69 \times 10^{-8} \Omega \cdot \text{m}$$

$$\rho_{Al} = 2.83 \times 10^{-8} \Omega \cdot \text{m}$$

$$\rho_{Ag} = 1.62 \times 10^{-8} \Omega \cdot \text{m}$$

$$\rho_{Fe} = 9.68 \times 10^{-8} \Omega \cdot \text{m}$$

$$\delta_{Cu} = 8.93 \times 10^3 \text{ kg/m}^3$$

$$\delta_{Al} = 2.7 \times 10^3 \text{ kg/m}^3$$

$$\delta_{madera} = 0.6 - 0.9 \times 10^3 \text{ kg/m}^3$$





FACTORES DE CONVERSIÓN

$$1 \text{ N} = 0.2248 \text{ lb} = 10^5 \text{ dina}$$

$$1 \text{ KCal} = 4186 \text{ Joule}$$

$$1 \text{ Btu} = 0.252 \text{ KCal}$$

$$1 \text{ Hph} = 1.014 \text{ CVh}$$

$$1 \text{ Watt} = 0.860 \text{ KCal/h}$$

$$1 \text{ Joule} = 2.778 \times 10^{-7} \text{ Kwh}$$

$$1 \text{ Joule} = 9.481 \times 10^{-4} \text{ Btu} = 10^7 \text{ erg}$$

$$1 \text{ atm} = 14.7 \text{ lb/in}^2 = 1.013 \times 10^5 \text{ Pa} = 760 \text{ mm}$$

$$1 \text{ Joule} = 0.2389 \text{ cal} = 6.242 \times 10^{18} \text{ Ev}$$

$$1 \text{ Btu} = 778 \text{ Lb-pie}$$

$$1 \text{ Hp} = 550 \frac{\text{ft-lb}}{\text{s}} = 745.7 \text{ W}$$

$$1 \text{ Hp} = 2545 \text{ Btu/h} = 178.1 \text{ cal/s}$$

$$1 \text{ Tesla} = 10000 \text{ Gauss}$$

$$1 \text{ Milla} = 1609 \text{ metros}$$

$$1 \text{ Pie} = 30.48 \text{ cm}$$

$$1 \text{ bar} = 10^5 \text{ Pa} = 14.5 \text{ lb/in}^2$$





FORMULARIO DE QUÍMICA

$$E = h\nu$$

$$c = \lambda\nu$$

$$P = h\nu_0$$

$$E = E_c + h\nu_o$$

$$E_c = \frac{1}{2}mv^2$$

$$\text{Potencia} = \frac{\text{Trabajo}}{\text{Tiempo}}$$

$$\frac{1}{\lambda} = R \left(\frac{1}{n_i^2} - \frac{1}{n_f^2} \right)$$

$$\Delta E = R_H \left(\frac{1}{n_i^2} - \frac{1}{n_f^2} \right)$$

$$\lambda = \frac{h}{mv}$$

$$\Delta X \cdot \Delta P \geq \frac{h}{4\pi}$$

$$c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$$

$$h = 6.626 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$$

$$h = 6.626 \times 10^{-27} \text{ erg} \cdot \text{s}$$

$$\text{Masa del electrón} = 9.1095 \times 10^{-28} \text{ g}$$

$$\text{Carga del electrón} = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$$

$$\text{Masa del protón} = 1.67252 \times 10^{-24} \text{ g}$$

$$\text{Masa del neutrón} = 1.679 \times 10^{-24} \text{ g}$$

$$R = 109,677 \text{ cm}^{-1}$$

$$R_H = 2.1790 \times 10^{-18} \text{ J} = 2.179 \times 10^{-11} \text{ erg}$$

$$\text{No. de Avogadro} = 6.023 \times 10^{23}$$

$$1 \text{ Joule} = 1 \times 10^7 \text{ erg}$$

$$1 \text{ Angstrom} = 1 \times 10^{-8} \text{ cm}$$

$$1 \text{ nm} = 1 \times 10^{-9} \text{ m}$$

$$1 \text{ eV} = 1.6 \times 10^{-12} \text{ erg}$$

$$1 \text{ } \overset{o}{A} = 1 \times 10^{-10} \text{ m}$$

$$1 \text{ Kw.hr} = 3.6 \times 10^6 \text{ J}$$

$$1 \text{ Hp} = 0.746 \text{ Kw}$$





Serie Electroquímica de los Metales

Reaccionan con agua fría	Reactividad decreciente	Li Cs Rb K Ba Sr Ca Na La Mg Be Al Mn Zn Cr Fe Cd Co Ni Sn Pb H Cu Sb As Bi Ag Hg Pt Au	Facilidad de reducción aumenta	No son reducidos por hidrógeno	No son reducidos por carbono	Electrólisis de sal fundida	En la naturaleza solamente se encuentran en forma de compuestos	
Reaccionan con vapor					Son reducidos Por carbono	Electrólisis de soluciones acuosas		
Reaccionan con ácidos				Son reducidos por hidrógeno			Nativos y combinados	
Reaccionan directamente con oxígeno formando óxidos						Electrólisis o calor		
Los óxidos se separan indirectamente				Son reducidos por calentamiento			Nativos	

Valores de constantes físicas y químicas

Número de Avogadro $6,0222 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

Faraday 96490 C mol^{-1}

Constante universal de los gases $8,3143 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$

Volumen molar normal de un gas $2,415 \text{ L}$

Cero absoluto $-273,15^\circ\text{C}$

Ecuación del Gas Ideal $PV=nRT$

Constante de los gases = $0.082057 \text{ L * Atm / K * mol}$





PESOS ATÓMICOS INTERNACIONALES, 1965 BASADOS EN LA MASA ATÓMICA DE $^{12}C=12$

Elemento	Símbolo	Número Atómico	Peso Atómico	Electronegatividad
Aluminio	Al	13	26.9815	1.5
Antimonio	Sb	51	121.75	1.9
Argón	Ar	18	39.948	
Arsénico	As	33	74.9216	2.0
Azufre	S	16	32.064	2.5
Bario	Ba	56	137.34	0.9
Berilio	Be	4	9.0122	1.5
Bismuto	Bi	83	208.980	1.9
Boro	B	5	10.811	2.0
Bromo	Br	35	79.909	2.8
Cadmio	Cd	48	112.40	1.7
Calcio	Ca	20	40.08	1.0
Carbono	C	6	12.01115	2.5
Cerio	Ce	58	140.12	
Cesio	Cs	55	132.905	0.7
Cloro	Cl	17	35.453	3.0
Cobalto	Co	27	58.9332	1.8
Cobre	Cu	29	63.54	1.9
Cromo	Cr	24	51.996	1.6
Disprosio	Dy	66	162.50	
Erbio	Er	68	167.26	
Escandio	Sc	21	44.956	
Estaño	Sn	50	118.69	1.8
Estroncio	Sr	38	87.62	1.0
Europio	Eu	63	151.96	
Fierro	Fe	26	55.847	1.8
Fluor	F	9	18.9984	4.0
Fósforo	P	15	30.9738	2.1
Gadolinio	Gd	64	157.25	
Galio	Ga	31	69.72	
Germanio	Ge	32	72.59	
Hafnio	Hf	72	178.49	1.3
Helio	He	2	4.0026	
Holmio	Ho	67	164.930	
Hidrógeno	H	1	1.00797	2.1
Indio	In	49	114.82	
Iridio	Ir	77	192.2	2.2
Kripton	Kr	36	83.80	
Lantano	La	57	138.91	1.1
Litio	Li	3	6.939	1.0





EDUCACIÓN

SECRETARÍA DE EDUCACIÓN PÚBLICA



TECNOLÓGICO
NACIONAL DE MÉXICO

Instituto Tecnológico de Hermosillo

Elemento	Símbolo	Número Atómico	Peso Atómico	Electronegatividad
Lutecio	Lu	71	174.97	1.2
Magnesio	Mg	12	24.305	1.2
Manganeso	Mn	25	54.9380	1.5
Mercurio	Hg	80	200.59	1.9
Molibdeno	Mo	42	95.94	1.8
Neodimio	Nd	60	144.24	
Neón	Ne	10	20.179	
Niobio	Nb	41	92.906	1.6
Níquel	Ni	28	58.71	1.8
Nitrógeno	N	7	14.0067	3.0
Oro	Au	79	196.967	2.4
Osmio	Os	76	190.2	2.2
Oxígeno	O	8	15.9994	3.5
Paladio	Pd	46	106.4	2.2
Plata	Ag	47	107.870	1.9
Platino	Pt	78	195.09	2.2
Plomo	Pb	82	207.19	1.8
Potasio	K	19	39.102	0.8
Praseodimio	Pr	59	140.907	
Radio	Ra	88	226.00	0.9
Renio	Re	75	186.2	1.9
Rodio	Rh	45	102.905	2.2
Rubidio	Rb	37	85.47	0.8
Rutenio	Ru	44	101.07	
Samario	Sm	62	150.35	
Selenio	Se	34	78.96	2.4
Silicio	Si	14	28.086	1.8
Sodio	Na	11	22.9898	0.9
Talio	Tl	81	204.37	1.8
Tantalo	Ta	73	180.948	1.5
Teluro	Te	52	127.60	2.1
Terbio	Tb	65	158.924	
Titanio	Ti	22	47.90	1.5
Torio	Th	90	232.038	1.3
Tulio	Tm	69	168.934	
Tungsteno	W	74	183.85	1.7
Uranio	U	92	238.03	1.7
Vanadio	V	23	50.942	1.6
Xenón	Xe	54	131.30	
Yodo	I	53	126.9044	2.5
Yterbio	Yb	70	173.04	
Ytrio	Y	39	88.905	1.2
Zinc	Zn	30	65.37	1.6
Zirconio	Zr	40	91.22	1.4



XXI CONCURSO ESTATAL DE CIENCIAS BÁSICAS 19 Y 20 DE MARZO DE 2020



TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

IN VILLA

2

4.000€

TABLA PERIODICA DE									
GRUPO	PERÍODO	TIPO	NOMBRE DEL GRUPO	RECOMENDACIÓN DA.IUNIC (1983)	NÚMERO ATÓMICO	SÍMBOLO	NOMBRE DEL ELEMENTO	NÚMERO ATÓMICO	NOMBRE DEL GRUPO
1	1	IA	H	1.0070	1	HA	HIJO DE HELIO	1	1.0070
1	2	IA	Li	6.941	3	Li	LECHUGUE	3	6.941
2	2	IA	Be	9.0122	4	Be	REFALO	4	9.0122
3	3	IA	Mg	12.32	12	Mg	REFALO	12	12.32
3	3	IIA	Na	22.990	13	Na	REFALO	13	22.990
4	4	IIA	Sc	20.4070	21	Sc	REFALO	21	20.4070
4	4	IIA	Ca	40.07	22	Ca	REFALO	22	40.07
4	4	IIA	Ti	44.956	23	Ti	REFALO	23	44.956
4	4	IIA	V	50.942	24	V	REFALO	24	50.942
4	4	IIA	Cr	54.938	25	Cr	REFALO	25	54.938
4	4	IIA	Mn	55.935	26	Mn	REFALO	26	55.935
4	4	IIA	Fe	55.935	27	Fe	REFALO	27	55.935
4	4	IIA	Co	58.935	28	Co	REFALO	28	58.935
4	4	IIA	Ni	58.935	29	Ni	REFALO	29	58.935
5	5	IIA	Rb	87.6743	39	Rb	REFALO	39	87.6743
5	5	IIA	Sr	87.6743	40	Sr	REFALO	40	87.6743
5	5	IIA	Zr	91.224	41	Zr	REFALO	41	91.224
5	5	IIA	Nb	91.224	42	Nb	REFALO	42	91.224
5	5	IIA	Mo	96.96	43	Mo	REFALO	43	96.96
5	5	IIA	Tc	101.07	44	Tc	REFALO	44	101.07
5	5	IIA	Ru	101.07	45	Ru	REFALO	45	101.07
5	5	IIA	Rh	101.07	46	Rh	REFALO	46	101.07
5	5	IIA	Pd	101.07	47	Pd	REFALO	47	101.07
5	5	IIA	Pt	101.07	48	Pt	REFALO	48	101.07
6	6	IIA	Cs	137.33	57.71	Cs	REFALO	57.71	137.33
6	6	IIA	Ba	137.33	73.1746	Ba	REFALO	73.1746	137.33
6	6	IIA	L	137.33	73.1746	L	REFALO	73.1746	137.33
6	6	IIA	La-Lu	137.33	73.1746	La-Lu	REFALO	73.1746	137.33
6	6	IIA	Hf	137.33	73.1746	Hf	REFALO	73.1746	137.33
6	6	IIA	Ta	137.33	73.1746	Ta	REFALO	73.1746	137.33
6	6	IIA	W	137.33	73.1746	W	REFALO	73.1746	137.33
6	6	IIA	Re	137.33	73.1746	Re	REFALO	73.1746	137.33
6	6	IIA	Os	137.33	73.1746	Os	REFALO	73.1746	137.33
6	6	IIA	Ir	137.33	73.1746	Ir	REFALO	73.1746	137.33
6	6	IIA	D	137.33	73.1746	D	REFALO	73.1746	137.33
7	7	IIA	Fr	223.0	104	Fr	REFALO	104	223.0
7	7	IIA	Ra	223.0	89.103	Ra	REFALO	89.103	223.0
7	7	IIA	Ac-Lr	223.0	89.103	Ac-Lr	REFALO	89.103	223.0
7	7	IIA	Actinides	223.0	89.103	Actinides	REFALO	89.103	223.0
7	7	IIA	D	223.0	89.103	D	REFALO	89.103	223.0

[1] Proc Appl Chem - BH No. 17, 21-23, 24-26 (2009)
Las masas atómicas inferiores se corresponden con
ciertas cifras significativas. El elemento no
tiene masas atómicas. El valor menor es
positivo, por ejemplo [20], radio de
radio de \sim 1 nm de radio. Tengo más del
diámetro. Sin embargo todos los elementos
diferentes. (7), p. 15) tienen un compuesto incipiente
semejante características. y para tratar en la tabla.

LANTANÍDOS										Actinídeos									
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	Yttrio	Terbio	Europio	Holmi	Lutecio
57 138.91	58 140.12	59 141.91	60 144.24	61 145.03	62 150.35	63 151.96	64 157.25	65 158.33	66 162.50	67 164.33	68 167.20	69 168.33	70 173.05	71 174.97					
LAUANTMIO	CERIO	PRASEODIMIO	NEODIO	ROMETIO	SAMARIO	EUDRIO	GAUDIOMIO	TERBIO	DYSBIO	THULIO	YTTRIO	EUROPIO	HOLMI	LUTECIO					

ACTUADORES	89	(227)	90	230/54	91	231/54	92	234/53	93	(237)	94	(244)	95	(245)	96	(247)	97	(247)	98	(251)	99	(252)	100	(257)	101	(259)	102	(260)	103	(262)	Lx
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Bk	Fm	Md	No																		