

## Fórmulas: 1º Parcial

Unidad 1: Introducción a la Biomecánica		Unidad 2: Bases físicas de la circulación y la respiración		Unidad 3: Termodinámica de los seres vivos	
Movimiento Rectilíneo Uniforme (MRU)	$v = \frac{\Delta x}{\Delta t}$	Densidad	$\delta = \frac{m}{V}$	Ecuación general de la calorimetría	$Q = Ce \cdot m \cdot \Delta T$ $Q_c + Q_a = 0 \text{ cal}$
	$x_f = x_0 + v \cdot \Delta t$	Peso	$P = \delta \cdot V \cdot g$		
Movimiento Rectilíneo Uniformemente Variado (MRUV)	$a = \frac{\Delta v}{\Delta t}$	Peso Específico	$\rho = \frac{P}{V} \quad   \quad \rho = \delta \cdot g$	Ecuación de $Q$ en un cambio de estado	$Q = CL \cdot m$
	$v_f = v_0 + a \cdot \Delta t$	Presión	$P = \frac{F}{A}$		
	$x_f = x_0 + v_0 \cdot \Delta t + \frac{1}{2} \cdot a \cdot \Delta t^2$	Principio de Pascal	$\frac{F_1}{A_1} = \frac{F_2}{A_2}$	Ley de Fourier	$\frac{Q}{t} = \frac{K \cdot A \cdot \Delta T}{\Delta X}$
Caída Libre	$v_f = g \cdot \Delta t$	Humedad Absoluta	$H \cdot A = \frac{m_{\text{vapor}}}{V_{\text{aire}}}$	Trabajo en termodinámica	$W = P \cdot \Delta V$
	$y_f = y_0 + \frac{1}{2} \cdot g \cdot \Delta t^2$	Humedad Relativa	$H \cdot R = \frac{m_{\text{vapor}}}{m_{\text{vapor max}}} \times 100$	Primer principio de la termodinámica	$U = Q - W$
Tiro Vertical	$v_f = v_0 + g \cdot \Delta t$	Ecuación de los Gases Ideales	$\frac{P \cdot V}{T} = k \quad   \quad P \times V = n \times R \times T \quad   \quad n \cdot R = \frac{P \cdot V}{T}$	Proceso isobárico	$\frac{V_A}{T_A} = \frac{V_B}{T_B}$
	$y_f = y_0 + v_0 \cdot \Delta t + \frac{1}{2} \cdot g \cdot \Delta t^2$	Ley de Dalton	$P_{\text{total}} = \sum P_{\text{parciales}}$	$1 \text{ kgf} = 9,8 \text{ N}$ $1 \text{ N} = 1 \times 10^5 \text{ din}$ $1 \text{ din} = 1 \times 10^{-5} \text{ N}$ $1 \text{ Pa} = 10 \text{ ba}$ $1 \text{ ba} = 0,1 \text{ Pa}$ $1 \text{ J} = 1 \times 10^7 \text{ erg}$ $1 \text{ erg} = 1 \times 10^{-7} \text{ J}$ $1 \text{ cal} = 4,18 \text{ J} = 0,041 \text{ l.atm}$ $1 \text{ kg/m}^3 = 1 \text{ g/l}$	
Fuerza	$F = m \cdot a$	Presión Parcial	$P_p = X \times P_t$	$1 \text{ atm} = 101325 \text{ Pa ó } 760 \text{ mmHg}$ $1 \text{ mmHg} = 1333 \text{ ba}$ $1 \text{ l.atm} = 101,325 \text{ J}$ $1 \text{ l} = 1 \text{ dm}^3$ $1 \text{ ml} = 1 \text{ g} = 1 \text{ cm}^3$ $1 \text{ poise} = 0,1 \text{ Pa} \cdot \text{s} = 100 \text{ cp}$ $0 \text{ K} = -273 \text{ }^\circ\text{C}$ $0 \text{ }^\circ\text{C} = 273 \text{ K}$	
Peso	$P = m \cdot g$	Fracción Molar	$X = \frac{\text{moles de gas}}{\text{moles totales}}$		
Trabajo	$W = F \cdot d$	Ley de Henry	$[\text{gas}] A = k \cdot P_p$		
Potencia	$P = \frac{W}{t}$ ó $P = F \cdot v$	Presión Hidrostática	$P = \delta \cdot g \cdot h$		
Energía Potencial	$E_p = P \cdot d$	Presión Total	$P_{\text{Total}} = 1 \text{ atm} + (\delta \cdot g \cdot h)$		
Energía Cinética	$E_c = \frac{1}{2} \cdot m \cdot v^2$	Caudal	$C = \frac{V}{t} \quad   \quad C = S \cdot v$		
Para pasar de $\text{cal/min}$ a $\text{Kcal/s}$ , dividir por 1000 y luego por 60. $A = \pi \times r^2$ $D = r \times 2$ Si bien los valores absolutos en $K$ y en ${}^\circ\text{C}$ son distintos, los intervalos de temperaturas son iguales en ${}^\circ\text{C}$ que en $K$ . $R = 0,082 \frac{l \cdot \text{atm}}{K \cdot \text{mol}}$		Ecuación de Continuidad	$S_1 \cdot v_1 = S_2 \cdot v_2$	Experiencia de Joule: $W = 2 \cdot n \cdot P \cdot h$	$1 \text{ m/s} = 3,6 \text{ km/h}$
		Teorema de Bernoulli	$P_1 + \delta \cdot g \cdot h_1 + \frac{1}{2} \delta v_1^2 = P_2 + \delta \cdot g \cdot h_2 + \frac{1}{2} \delta v_2^2$	Notas:      	
		Energía Potencial	$P_p = \delta \times g \times h$		
		Energía Cinética	$P_c = \frac{1}{2} \times \delta \times v^2$		
		Ley de Poiseuille	$C = \frac{\Delta P \times \pi \times r^4}{8 \times \eta \times l}$		
		Resistencia	$R = \frac{8 \times \eta \times l}{\pi \times r^4}$		

## Fórmulas: 2º Parcial

Unidad 4: Bases fisicoquímicas de la vida		Unidad 5: Bases físicas de los fenómenos bioeléctricos		Unidad 6: Introducción al manejo de señales en los seres vivos			
Molaridad	$M = \frac{\text{moles de soluto}}{\text{litro de solución}}$	Ley de Coulomb	$F = K \cdot \frac{q_1 \cdot q_2}{d^2}$	Velocidad de propagación	$V = \frac{\lambda}{T}$		
Molalidad	$m = \frac{\text{moles de soluto}}{\text{kilo de solvente}}$	Campo eléctrico	$E = \frac{F}{q} \quad   \quad E = \frac{K \cdot Q}{d^2}$	Frecuencia	$\omega = \frac{1}{T} \quad   \quad \omega = \frac{V}{\lambda}$		
Osmolaridad	$Osm = M \times i \quad   \quad Osm = \frac{n^o \text{ osmolas de soluto}}{\text{litro de solución}}$	Diferencia potencial	$\Delta V = E \cdot d$	Índice de refracción absoluto	$n = \frac{c}{v}$		
Fracción molar	$X = \frac{\text{moles de soluto}}{\text{moles totales de la solución}}$	Intensidad de corriente	$I = \frac{Q}{t}$	Ley de Snell	$\sin i \cdot n_1 = \sin r \cdot n_2 \quad   \quad \sin i L = \frac{n_r}{n_i}$		
Número de moles de soluto	$n^o \text{ de moles de soluto} = \frac{\text{masa de soluto}}{\text{masa relativa (Mr)}}$	Ley de Ohm	$I = \frac{\Delta V}{R}$	Intensidad del sonido	$I = \frac{\text{energía}}{\text{tiempo} \cdot \text{área}} = \frac{\text{potencia}}{\text{área}}$		
Factor de i Van't Hoff	$i = g \cdot v$	Resistencia total (en serie)	$R_t = R_1 + R_2 + R_3$	Intensidad mínima audible: $10^{-12} \frac{W}{m^2}$ .			
Presión osmótica	$\pi = R \cdot T \cdot osm \quad   \quad \pi = \delta \cdot g \cdot h$	Resistencia total (en paralelo)	$\frac{1}{R_t} = \frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2} + \frac{1}{R_3}$	Umbral del dolor en el oído humano: $1 \frac{W}{m^2}$ .			
Ley de Fick	$J = D \cdot G \quad   \quad J = P \cdot \Delta C$	Diferencia de potencial total (en serie)	$\Delta V_t = \Delta V_1 + \Delta V_2 + \Delta V_3$	$Hz = 1/s$	$I = \frac{J}{s \cdot m^2} = \frac{W}{m^2}$		
Gradiente de concentración	$G = \frac{\Delta C}{\Delta x}$	Diferencia de potencial total (en paralelo)	$\Delta V_t = \Delta V_1 = \Delta V_2 = \Delta V_3$	$V = \frac{cm}{s}$	$NS = 10db \cdot \log I / I_0$		
Permeabilidad	$P = \frac{D}{e}$	Intensidad de corriente total (en serie)	$I_t = I_1 = I_2 = I_3$	<b>Notas:</b>			
Número de Avogadro: $6,022 \times 10^{23} = 1 \text{ mol}$		Intensidad de corriente total (en paralelo)	$I_t = I_1 + I_2 + I_3$	<b>Umbral de Audición del Ser Humano</b>			
Notas:		Constante de Coulomb: $K = \frac{9 \cdot 10^9 N \cdot m^2}{C^2}$					
		Potencial de la membrana celular: $-70 \text{ mV} (-0,07 \text{ V})$					
		$1 \text{ V} = 1000 \text{ mV} \quad   \quad 1 \text{ mV} = 0,001 \text{ V} \quad   \quad 1 \text{ KV} = 1000 \text{ V}$					
		$V = J / C$	$V = A \times \Omega$				
		$A = C / s$					
		<b>Notas:</b>			$1 \text{ kg/l} = 1000 \text{ kg/m}^3 = 1 \text{ g/cm}^3$		
		$J \text{ (N} \cdot \text{m)}$			$1 \text{ kg/m}^3 = 1 \text{ g/l}$		
		$1 \text{ l} = 1 \text{ dm}^3$			$1 \text{ l} \cdot \text{atm} = 101,325 \text{ J}$		
		$1 \text{ ml} = 1 \text{ g} = 1 \text{ cm}^3$			$R = 0,082 \frac{\text{l} \cdot \text{atm}}{\text{K} \cdot \text{mol}}$		

dB	$W / m^2$	dB	$W / m^2$
140 dB	$100 W / m^2$	60 dB	$1 \times 10^{-6} W / m^2$
130 dB	$10 W / m^2$	50 dB	$1 \times 10^{-7} W / m^2$
120 dB	$1 W / m^2$	40 dB	$1 \times 10^{-8} W / m^2$
110 dB	$1 \times 10^{-1} W / m^2$	30 dB	$1 \times 10^{-9} W / m^2$
100 dB	$1 \times 10^{-2} W / m^2$	20 dB	$1 \times 10^{-10} W / m^2$
90 dB	$1 \times 10^{-3} W / m^2$	10 dB	$1 \times 10^{-11} W / m^2$
80 dB	$1 \times 10^{-4} W / m^2$	0 dB	$1 \times 10^{-12} W / m^2$
70 dB	$1 \times 10^{-5} W / m^2$		