Materiales Educativos GRATIS BIOLOGIA CUARTO PRINCIPIOS DE BIOQUÍMICA

DEFINICIÓN

La materia está formada, fundamentalmente, por elementos químicos (27 de ellos se encuentran en los organismo vivientes) llamados bioelementos; los cuales de acuerdo a su abundancia, se clasifican en:

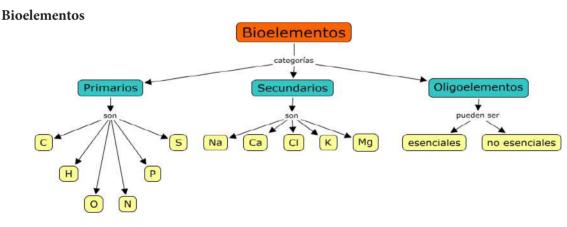
A. Bioelementos primarios u organógenos:

Constituyen aproximadamente el 96% de materia orgánica.

Son:		٦	
CarbonoC		S	Complementarios
NitrógenoN	Básicos	P	(3%)
HidrógenoH	(96%)	,	
OxígenoO			
-			

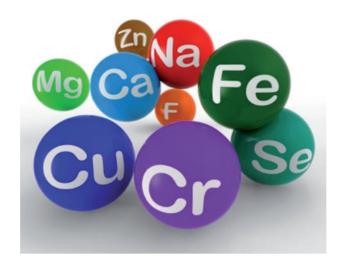
B. Bioelementos secundarios u oligoelementos:

Constituyen aproximadamente entre el 0.1% y el 4% de la materia orgánica, son esenciales para la vida, pues cada uno de ellos cumple funciones muy importantes. En este grupo encontramos a los macroconstituyentes(0,9%) y a los microconstituyentes, algunos de ellos se denominan elementos traza pues se encuentran en cantidades menores a 0.1%.



MACRO CONSTITUYENTES (0,9%)	Molibdeno Cu
Magnesio Mg	Cobalto Mo
Calcio Ca	Selenio Co
Potasio K	Cromo Cr
Cloro	SilicioSi
	Estaño Sn
Sodio Na	Vanadio Vn
	Flúor F
MICRO CONSTITUYENTES (0,1%)	Yodo I
Boro B	Hierro Fe
Manganeso Mn	Zinc Zn

Bioelementos	Funciones
Azufre (S)	Se encuentra en dos aminoácidos (cisterna y metionina), presentes en todas las
	proteínas; también en algunas sustancias como la coenzima A.
Fósforo (P)	Forma parte de los nucleótidos, compuestos que forman los ácidos nucleicos.
	Forman parte de coenzimas y otras moléculas como <u>fosfolípidos</u> , sustancias
	fundamentales de las <u>membranas celulares</u> .
	También forma parte de los fosfatos, <u>sales minerales</u> abundantes en los seres vivos.
Magnesio (Mg)	Forma parte de la molécula de clorofila.
	En forma iónica actúa como catalizador, junto con las enzinas, en muchas reacciones
	químicas del organismo.
Calcio (Ca)	Forma parte de los carbonatos de calcio de estructuras esqueléticas (huevos y dientes)
	En forma iónica en la contracción muscular, coagulante sanguínea y transmisión del
	impulso nervioso.
Sodio (Na)	Catión abundante en el medio extracelular
	Necesario para la conducción nerviosa y la contracción muscular.
	Interviene en la regulación hídrica
Potasio (K)	Catión más abundante en el interior de las células
	Necesario para la conducción nerviosa y la contracción muscular
	Interviene en la regulación de la presión osmótica
Cloro (Cl)	Anión más frecuente en el medio extracelular
	Necesario para mantener el balance en la sangre y fluido intersticial
	Componente primordial del ácido estomacal
Hierro (Fe)	Fundamental para la síntesis de clorofila
	Catalizador en reacciones químicas y formando parte de citocromos que intervienen en
	la respiración celular, y en la hemoglobina que interviene de oxígeno.
Manganeso (Mn)	Interviene en la fotólisis del agua, durante el proceso de fotosíntesis de las plantas
Yodo (I)	Necesario para la síntesis de la tiroxina (hormona que interviene en el metabolismo)
	Su carencia produce bocio
Flúor (F)	Forma parte del esmalte dentario y de los huesos.
Cobalto (Co)	Forma parte de la vitamina B ₁₂ (cianocobalamina), necesaria para la síntesis de
	hemoglobina
	Su carencia produce anemia permiciosa
Silicio (Si)	Proporciona resistencia al tejido conjuntivo
	Induce tejidos vegetales, como en las gramíneas
	Principal componente de las plumas de las aves.
Cromo (Cr)	Interviene, junto a la insulina, en la regulación de glucosa en la sangre.
Zinc (Zn)	Actúa como catalizador en muchas reacciones del organismo (cofactor)
	Acelera la mitosis celular
Litio (Li)	Actúa sobre neurotransmisores y la permeabilidad celular
	En dosis adecuadas puede prevenir estados depresivos.
Molibdeno (Mo)	Forma parte de la enzimas vegetales que actúan en la reducción de los nitratos por
	parte de las plantas.



Elementos	Porce	nunes		
Elementos	Ser humano Corteza terrestre		Universo	
Oxígeno	64,00	47,00	0.60	
Carbono	18,50	0.03	0.02	
Hidrógeno	9,50	0.14	91.00	
Nitrógeno	3.30	Traza	0.04	
Fósforo	1,00	0.07	Traza	
Hierro	Traza	5.00	Traza	
Helio	Traza	Traza	9.06	

Lectura 1

4. Coloca dos ejemplos de electrolitos _____

Los electrolitos son sustancias disueltas en agua que constan de varios elementos químicos: sodio, calcio, potasio, cloro, magnesio y bicarbonato.

Cuando se practica un deporte se tiende a transpirar. El sudor es una forma de perder agua corporal para equilibrar la temperatura corporal. La cantidad de agua que se llega a perder puede causar deshidratación.

Por tanto, la reposición de líquidos debe ser una necesidad primordial. Actualmente se aconseja beber líquidos con elevado contenido salino, para aumentar el rendimiento, lo que parece ser una mala idea, ya que al sudar se pierde agua y diferentes electrolitos. Por lo tanto, la respiración hídrica debe consistir en reponer agua, sal y el resto de electrolitos.

¿Qué son los electrolitos, como se forman y que función desempeñan en el cuerpo humano? ¿Qué es el sudor					
y c	y cuál es su función?				
Rpta.:					
Da	troalimentación				
1.	Los bioelementos primarios son el y los secundarios				
2.	Se les denominan elementos plásticos biogenésicos u organógenos a los debido a que				
3.	. Es el bioelemento más abundante en el ser humano				

11	RABAJANDO EN CLASE			
	cribe las funciones específicas de cada uno de los pelementos secundarios.	5. ¿Cuál es el bioelemento predominante en el s humano?		
a)	Na (sodio)		a) Oxígeno b) Potasio	
b)	K (potasio)		c) Azufre d) Nitrógeno	
c)	Cl(cloro)		e) Hidrógeno	
d)	Mg (magnesio)	6.	No forma parte de la estructura de huesos ni dientes.	
e)	Fe (fierro)		a) Calcio b) Cobre	
f)	Cu (cobre)		c) Fósforo d) Magnesio	
g)	I(yodo)		e) Flúor	
h)	F(Flúor)	7.	El oligoelemento hierro actúa como: a) Integrantes de la hormona tiroidea	
i)	Si (silicio)		b) Forma la estructura de la vitamina B12 c) Constituyente de la hemoglobina	
j)	Co (cobalto)		d) Forma parte de la clorofila e) Constituye de la hemocianina	
Ve	rificando	8.	Los compuestos químicos disociados están en forma de cationes y aniones, identifica el anión.	
1.	Principal anión inorgánico, ayuda a mantener la isotonocidad de los líquidos corporales. Es componente del HCl y segregado por las glándulas gástricas en los vertebrados. a) K b) Na c) Cl		a) Potasio b) Sodio c) Magnesio d) Cloro e) Calcio	
	d) Mg e) H	9.	Es el núcleo de la clorofila. a) Mg b) I c) K	
2.	¿Qué bioelemento presenta la hormona tiroxina producida por la tiroides? a) Si b) Zn c) Co d) Cu e) l	10.	d) Na e) S Es el núcleo de la hemoglobina. a) Fe b) I c) Mg d) Cu e) C	
3.	La deficiencia de produce anemia en humanos y primates y la deficiencia de ocasiona cretinismo y bocio. a) sodio - potasio b) cloro - cobalto c) silicio - boro d) selenio - flúor e) hierro - yodo			
4.	No es bioelemento organógeno: a) Carbono b) Nitrógeno c) Sodio d) Hidrógeno e) Oxígemo	0 0 0 0 0 0 0		