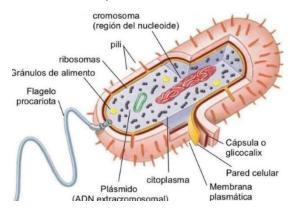
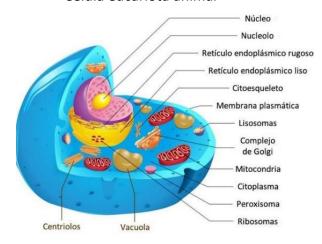
Nicolás Ignacio Martínez Rebolledo, Bioquímica Facultad de Ciencias Químicas y Farmacéuticas Tutoría Biología General, 2022

Estructuras de la célula:

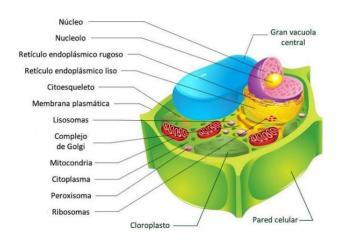
Célula procarionte



Célula eucariota animal



Célula eucarionte vegetal





Función de organelos celulares:

Defina la función de los organelos e identifica si se encuentra en célula animal y/o vegetal

- <u>Centriolos:</u> intervienen en la división celular y en el movimiento de la célula
- Membrana plasmática: límite entre el medio intracelular y extracelular.
- <u>Mitocondrias</u>: responsables de la respiración celular, con la que la célula obtiene la energía necesaria.
- <u>Núcleo</u>: contiene las instrucciones para el funcionamiento celular y la herencia en forma de ADN
- <u>Cromatina:</u> forma de cromosoma formada por ADN y proteínas
- <u>Retículo</u>: red de canales donde se fabrican lípidos y proteínas que son transportados por toda la célula.
- Aparato de Golgi: red de canales y vesículas que transportan sustancias al exterior de la célula.
- <u>Vacuolas:</u> vesículas llenas de sustancias de reserva o desecho
- <u>Ribosomas:</u> responsables de la fabricación de proteínas
- <u>Lisosomas:</u> vesículas donde se realiza la digestión celular
- <u>Cloroplastos:</u> sintetizar azucares
- <u>Pared celular:</u> formada por celulosa rígida, le da forma a la célula

Nicolás Ignacio Martínez Rebolledo, Bioquímica Facultad de Ciencias Químicas y Farmacéuticas Tutoría Biología General, 2022

Función de sales minerales

- <u>Calcio (Ca²⁺):</u> Constituyente de huesos y dientes: regula actividad nerviosa y muscular, factor de coagulación
- Fosforo (PO₄³⁻): Constituyente de huesos y dientes; ATP, intermediarios metabólicos fosforilados, ácidos nucleicos.
- Sodio (Na⁺): Catión principal del medio extracelular, regula volemia, balance ácido/base, función nerviosa y muscular, bomba Na⁺, K⁺ – ATPasa.
- Potasio (K⁺): Catión principal del medio intracelular, función nerviosa y muscular, bomba Na⁺, K⁺ – ATPasa.
- <u>Cloro (Cl⁻):</u> Balance de electrolitos,
 constituyente del jugo gástrico.
- Magnesio (Mg²⁺): Constituyente de huesos y dientes, cofactor enzimático.
- Cromo (Cr⁺³): Constituyente del factor de tolerancia a la glucosa
- <u>lodo (I⁻):</u> Constituyente de hormonas tiroideas.
- <u>Flúor (F⁻):</u> Incrementa dureza de huesos y dientes.



- <u>Hierro (Fe^{2+}) :</u> Contenido en la hemoglobina, para el transporte de O_2
- Zinc (Zn²⁺): Une al ADN, regula la expresión de determinados genes
- <u>Cobalto:</u> Su principal función es que integra la molécula de la vitamina B12
- <u>Cobre:</u> El cobre trabaja con el hierro para ayudarle al cuerpo a la formación de los glóbulos rojos
- <u>Selenio</u>: Reproducción, la función de la glándula tiroidea, la producción de ADN

Preguntas

Explique la relación entre la función y estructura de 2 carbohidratos diferentes que pueden tener los carbohidratos en la célula vegetal y animal

1. Vegetal

- Almidón, polímero de glucosa que tiene la función de almacenamiento de energía, enlace α 1- 4 y α -1-6 (1 pto)
- Celulosa, polímero de glucosa, con una estructural lineal que forma parte de la pared vegetal, enlace β 1-4 (1 pto)

2. Célula animal

Nicolás Ignacio Martínez Rebolledo, Bioquímica Facultad de Ciencias Químicas y Farmacéuticas Tutoría Biología General, 2022

- Glicógeno, polímero de glucosa que tiene la función de almacenamiento de energía, enlace α 1- 4 y α -1-6 (1 pto)
- Glucosa, monómero tiene la función de ser una fuente de energía, (1 pto)

Explique qué sucede con las siguientes moléculas al aplicarles calor (70°C por un periodo de 1 hora).

- 1. Proteína con estructura terciaria: La estructura terciaria se estabiliza debido a la presencia interacciones como puentes de hidrógeno, interacciones hidrofóbicas, iónicas (electrostáticas) puentes У disúlfuro. Al aplicar calor, se las interacciones rompen mencionadas, excepto el puente disúlfuro. El enlace peptídico se mantiene en las condiciones dadas
- 2. Proteína con estructura cuaternaria: La estructura cuaternaria se estabiliza debido a la presencia de interacciones intra-cadena como puentes de hidrógeno, interacciones hidrofóbicas, iónicas (electrostáticas) У puentes disúlfuro, además de interacciones entre cadenas. Al aplicar calor, se rompen las interacciones mencionadas, excepto el puente disúlfuro. El enlace peptídico se mantiene en las condiciones dadas

