



TEST BIOQUÍMICA – Parte 1

- | | | |
|---|---|---|
| 1.- Los átomos que forman la molécula de agua están unidos mediante puentes de hidrógeno. | V | F |
| 2.- Las sales minerales intervienen en la actividad enzimática. | V | F |
| 3.- La posición del OH del carbono asimétrico más alejado del grupo funcional, nos dice si es un isómero α o β . | V | F |
| 4.- Los rumiantes y los protozoos pueden nutrirse de celulosa. | V | F |
| 5.- El agua sólida forma citoesqueletos (☹). | V | F |
| 6.- El almidón es un homopolisacárido de reserva de los animales. | V | F |
| 7.- Los ácidos grasos insaturados se empaquetan más fácilmente que los saturados. | V | F |
| 8.- El ácido oleico tiene el punto de fusión más bajo que el esteárico. (☹) | V | F |
| 9.- La ceramida tiene como alcohol la esfingosina. | V | F |
| 10.- Al introducir glóbulos rojos en agua destilada, explotan. | V | F |
| 11.- Cuanto mayor sea el pH mayor será la $[H^+]$. | V | F |
| 12.- En su composición, una hormona jamás tendrá enlaces peptídicos. | V | F |
| 13.- Las colas de los fosfolípidos son hidrófobas. | V | F |
| 14.- Todos los fosfolípidos tienen fósforo. (☹) | V | F |
| 15.- La hidrólisis puede romper enlaces entre monosacáridos. | V | F |
| 16.- Para que dos compuestos sean isómeros es condición necesaria y suficiente que tengan los mismos tipos de elementos. | V | F |
| 17.- Los enlaces intermoleculares entre las moléculas de agua son los puentes de hidrógeno. | V | F |
| 18.- Los monosacáridos pueden tener 5 o 6 carbonos y dependiendo de esto formarán furanosas o piranosas. | V | F |
| 19.- Tampones y disoluciones amortiguadoras son sinónimos. | V | F |
| 20.- El alcohol de las ceras es su zona polar (☹). | V | F |
| 21.- Tanto el ácido palmítico como el esteárico son ácidos grasos. | V | F |
| 22.- El agua puede formar esqueletos hidrostáticos. | V | F |
| 23.- Los fosfoglicéridos son lípidos saponificables. | V | F |
| 24.- Los diterpenos se forman por la unión de dos isoprenos. | V | F |
| 25.- Las grasas que se almacenan en los adipocitos tienen función de reserva. | V | F |
| 26.- Una de las funciones de las sales minerales es la regulación del pH. | V | F |
| 27.- Todos los enlaces intermoleculares de las biomoléculas se rompen mediante hidrólisis. | V | F |
| 28.- El carbono es el bioelemento en el que se fundamenta la vida. | V | F |
| 29.- Los monosacáridos y los disacáridos se enlazan mediante enlaces covalentes. | V | F |
| 30.- La amilasa está constituida por monosacáridos. (☹) | V | F |
| 31.- El carbono es un bioelemento secundario. | V | F |
| 32.- El hielo es más denso que el agua líquida y por eso desaloja más volumen y flota. | V | F |
| 33.- El enlace hemiacetal se durante la ciclación de las cetosas. | V | F |
| 34.- Los esfingoglucolípidos son lípidos saponificables. | V | F |
| 35.- La N-Acetilglucosamina es el monómero que forma parte de las hemicelulosas. | V | F |
| 36.- El β -caroteno es un triterpeno con función vitamínica (☹) | V | F |
| 37.- La saponificación es la formación de jabones. | V | F |
| 38.- Los peces marinos expulsan una orina muy concentrada. | V | F |
| 39.- La hemólisis es la plasmólisis de las células sanguíneas. | V | F |



- | | | |
|--|---|---|
| 40.- Los epímeros son los isómeros ópticos que son imágenes especulares completas. | V | F |
| 41.- Las formas D siempre desvían la luz polarizada hacia la derecha, es decir, en el sentido de las agujas del reloj. | V | F |
| 42.- La celulosa y el almidón son polisacáridos de reserva. | V | F |
| 43.- Las aminas también pueden formar enlaces de tipo éster (☹). | V | F |
| 44.- Los lípidos saponificables tienen en su molécula ácidos grasos y no forman jabones. | V | F |
| 45.- El agua puede tener función estructural. | V | F |
| 46.- La galactosa es una cetosa. | V | F |
| 47.- La sacarosa es el azúcar de la leche de los mamíferos. | V | F |
| 48.- Jabón es a saponificable como terpeno es a insaponificable. | V | F |
| 49.- La protrombina es un glucolípido. | V | F |
| 50.- Las grasas vegetales tienen el punto de fusión más bajo que las animales. | V | F |

1.- MATERIA

- Bioelementos. Proporción y funciones.
- Enlace químico