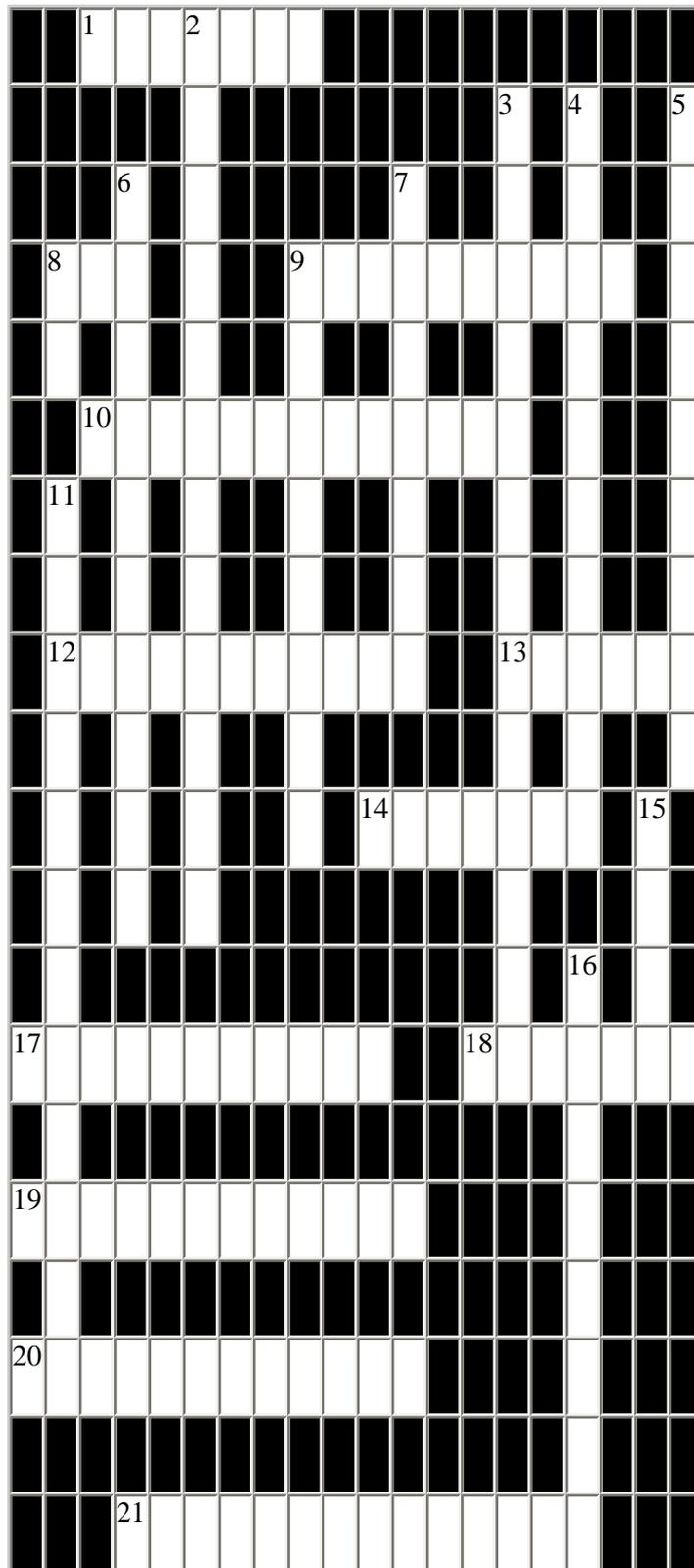


Introducción a la Bioquímica-2

Crucigrama



Horizontales:

- 1 Estructuras estables formadas por lípidos en agua que se mantienen entre sí por interacciones hidrofóbicas.
- 8 pH al que la concentración del ácido débil es igual a la de su base conjugada.
- 9 Compuesto que contiene regiones tanto polares como no polares.
- 10 Polímeros de los azúcares simples.
- 12 Compuestos que tienen grupos funcionales ricos en electrones y tienden a unirse a centros deficientes en electrones.
- 13 Una mezcla de un ácido débil y su base conjugada.
- 14 Moléculas disueltas.
- 17 Radio que es aproximadamente el doble de la distancia del radio covalente de un enlace sencillo (tres palabras).
- 18 Interacciones que se establecen cuando las moléculas de agua disuelven un soluto tal como el cloruro sódico.
- 19 Moléculas que disminuyen la entropía de un sistema acuoso por imponer un mayor orden en las moléculas de agua.
- 20 Reacciones en las que los productos de reacción tienen mayor energía libre que la de los reactivos.
- 21 Denominación del conjunto de proteínas, ácidos nucleicos y polisacáridos.

Verticales:

- 2 Estereoisómeros que no se pueden superponer.
- 3 Organismo que convierte la energía solar en ATP.
- 4 Vesículas membranosas formadas por fragmentación del retículo endoplásmico de células eucarióticas.
- 5 Enlace formado por interacciones electrostáticas entre los átomos de hidrógeno y oxígeno de moléculas de agua adyacentes.
- 6 Curva en la que se representa el pH frente a los equivalentes de base añadidos a una solución ácida.
- 7 Componentes estructurales de las membranas y moléculas almacenadoras de energía.
- 8 Describe la concentración de protones en una solución acuosa.
- 9 Describe una solución con una concentración de protones de 1×10^{-8} M.
- 11 El ordenamiento en el espacio de una molécula que es libre de adoptar posiciones diferentes.
- 15 Solvente universal por la habilidad de hidratar moléculas y de apantallar cargas.
- 16 Compuestos que tienen ordenaciones diferentes de los grupos sustituyentes alrededor de los enlaces dobles.