

FICHA DE EJERCICIOS AGUA Y SALES

EJERCICIO Nº 1

A continuación se escriben una serie de propiedades del agua:

- A. ELEVADA COHESIÓN MOLECULAR
- B. ELEVADA TENSIÓN SUPERFICIAL
- C. ELEVADA FUERZA DE ADHESIÓN
- D. ELEVADO CALOR ESPECÍFICO
- E. DENSIDAD ANÓMALA
- F. ELEVADO CALOR DE VAPORIZACIÓN
- G. ELEVADA CAPACIDAD DISOLVENTE
- H. BAJO GRADO DE DISOCIACIÓN

Relaciona cada una de las funciones escritas a continuación con alguna de las propiedades.

- 1. Disociación del KCl en K^+ y Cl^- (G)
- 2. Ascenso de la savia bruta a través del xilema (C)
- 3. Homeostasis térmica del caballo (D y F)
- 4. Transporte de sustancias a través de la membrana (G)
- 5. Flotabilidad del zapatero en el agua (B)
- 6. Vida piscícola en el Ártico durante el invierno (E)
- 7. Volumen de células vegetales (A)
- 8. Permite reacciones de hidrólisis (G)
- 9. Sostén de la lombriz de tierra (A)
- 10. Mantenimiento de la temperatura en seres homeotermos. (D y F)

Recuerda que a la hora de desarrollar un tema sobre el agua y su importancia biológica, la secuencia de la explicación es:



EJERCICIO Nº 2

Diez preguntas de test agua

- | | | |
|--|---|---|
| 1. Son oligoelementos esenciales el manganeso, el magnesio y el flúor. | V | F |
| 2. Todos los principios inmediatos contienen carbono. | V | F |
| 3. Todos los principios inmediatos se encuentran en los seres vivos. | V | F |
| 4. La molécula de agua es un ion. | V | F |
| 5. A 100°C el agua puede estar en estado líquido. | V | F |
| 6. A 0°C el agua puede estar en estado líquido. | V | F |
| 7. Los puentes de hidrógeno desaparecen cuando el agua se evapora. | V | F |
| 8. El alcohol tiene un calor de vaporización menor que el agua. | V | F |
| 9. Un pH > 7 es ácido. | V | F |
| 10. Cuando el agua se evapora calienta la superficie que recubría. | V | F |