



Evaluación de los aprendizajes
Capítulo # 2: La base química de la vida

Instrucciones: Escribe en la casilla el número que corresponde a la pareja que define el término de la izquierda.

- | | |
|------------------------|--|
| 1. Hidrofílico | Protones mayores que los electrones |
| 2. Número atómico | Número de protones en el núcleo |
| 3. Puente de hidrógeno | Polar; se disuelve fácilmente en agua |
| 4. Carga positiva | Fuerza colectiva |
| 5. Carga negativa | Protones menores que los electrones |
| 6. Temperatura | Medida del movimiento molecular |
| 7. pH | Temor al agua |
| 8. Enlace covalente | Los átomos comparten electrones |
| 9. hidrofóbico | Refleja la concentración de H^+ |
| 10. átomos | Átomo que lleva una carga después de ganar o perder electrones |

11. Neutrón	Dos o más átomos que se unen en un enlace químico
12. Elemento	Sustancia disuelta en un solvente
13. Isotopo	Partículas que son los bloques de construcción de la materia
14. ion	Compuesto que libera H^+ cuando se disuelve en agua
15. molécula	Sustancia pura con el mismo número de protones
16. soluto	Compuesto que acepta H^+ cuando se disuelve en agua
17. sal	Conjunto de sustancias químicas que pueden estabilizar el pH de un fluido
18. ácido	Partícula subatómica sin carga
19. base	Compuesto iónico que libera iones distintos H^+ o del OH^- cuando se disuelve en agua
20. Amortiguador o buffer	Átomo de un elemento que difiere en el número de neutrones