

Nombre: \_\_\_\_\_

**Habilidades que promueve**

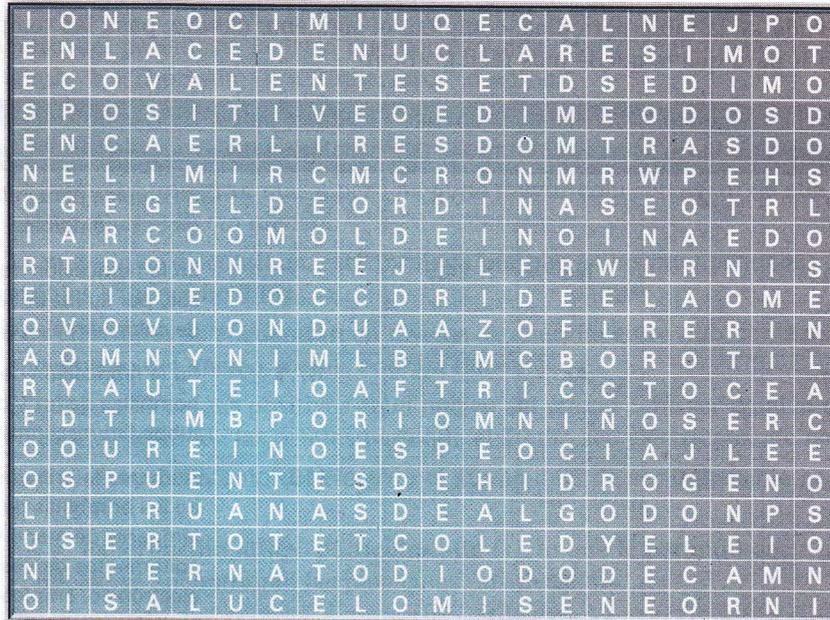
- Observación
- Interpretación
- Relación

**Áreas que integra**

- Física
- Química

**Encontremos y definamos conceptos**

En la siguiente sopa de letras busca en forma horizontal, vertical o diagonal, términos relacionados con enlace químico y fuerzas de atracción; encuéntralos y completa con ellos los espacios que aparecen en blanco en las afirmaciones.



1. En las \_\_\_\_\_, o estructuras de \_\_\_\_\_ se representan los electrones del último nivel de energía del átomo.
2. Todos los átomos tienden adquirir una configuración estable en su último nivel de energía, equivalente a la de los gases nobles, que corresponde a  $ns^2 np^6$ , esto se conoce como \_\_\_\_\_.
3. Los \_\_\_\_\_, son los que participan en los enlaces químicos y son los responsables de la actividad electrónica del átomo.
4. Los átomos se unen con otros átomos para lograr estabilidad y lo hacen mediante los \_\_\_\_\_.
5. En el enlace \_\_\_\_\_, hay transferencia de electrones; el átomo que los transfiere forma una partícula con carga positiva llamada \_\_\_\_\_, y el átomo que los recibe forma el \_\_\_\_\_, partícula cargada negativamente.
6. Cuando los átomos que comparten electrones presentan igual o muy semejante electronegatividad se forma un enlace \_\_\_\_\_.
7. El enlace \_\_\_\_\_, tiene lugar entre dos átomos que comparten uno o más pares de electrones.
8. De la intensidad de las \_\_\_\_\_, dependen los puntos de ebullición y de fusión de las sustancias.
9. Cuando el hidrógeno está cerca al flúor, al nitrógeno o al oxígeno se presenta un enlace conocido como \_\_\_\_\_, por ejemplo en las moléculas de agua.
10. Las moléculas de hidrógeno ( $H_2$ ), metano ( $CH_4$ ) es decir moléculas gaseosas apolares, se mantienen unidas mediante fuerzas llamadas de \_\_\_\_\_.



**Mi desempeño fue:**