



## ***Colegio Santa Isabel de Hungría***

Resol. 1153 de 1952 – 126 de 1975 – 22547 de 1981 – 4830 de 1988

Administrado por COLSIH S.A.S - NIT. 901.764.405-6

Código DANE 311769003211

### **Prueba de Admisión para Grado Décimo: Saberes Básicos de Química**

La química es la ciencia que estudia la composición, estructura y propiedades de la materia, así como los cambios que ésta experimenta durante las reacciones químicas. Entender los conceptos básicos de química es fundamental para poder avanzar en el conocimiento científico y aplicarlo en la vida diaria.

1. **¿Qué tipo de enlace se forma cuando dos átomos comparten electrones?**
  - a) Iónico.
  - b) Covalente.
  - c) Metálico.
  - d) Nuclear.
  
2. **¿Cuál de las siguientes opciones es una mezcla homogénea?**
  - a) Agua y aceite.
  - b) Ensalada.
  - c) Aire.
  - d) Arena y sal.
  
3. **¿Qué partícula subatómica se encuentra en el núcleo de un átomo y tiene carga positiva?**
  - a) Electrón.
  - b) Protón.
  - c) Neutrón.
  - d) Quark.

4. **¿Cuál es la fórmula química del agua?**

- a)  $\text{CO}_2$
- b)  $\text{H}_2\text{O}$
- c)  $\text{NaCl}$
- d)  $\text{O}_2$

5. **¿Qué ley establece que la masa no se crea ni se destruye en una reacción química?**

- a) Ley de Boyle.
- b) Ley de Charles.
- c) Ley de conservación de la masa.
- d) Ley de Dalton.