

1. Defina el hidrógeno como elemento químico, su símbolo químico y su número protónico.

-El Hidrógeno aparte de ser el primer elemento químico de la tabla periódica es el más ligero que existe. Además de encontrarse en estado gaseoso en condiciones normales, es un gas incoloro, insípido e inodoro. Su símbolo químico es "H" y su número protónico es 1.

2. ¿Cuántos isótopos hay en el hidrógeno y cómo se llaman?

-En el hidrógeno hay 3 isótopos; el protio que consta de un protón, el deuterio que consta de un protón y un neutrón y el tritio que consta de un protón y dos neutrones.

3. ¿A qué temperatura el hidrógeno se vuelve líquido?

-A la temperatura de $-239,96^{\circ}\text{C}$

4. ¿En qué año descubrió Henry Cavendish el hidrógeno?

-En el año 1766.

5. ¿Qué químico francés nombró hidrógeno?

-AL Lavoisier.

6. ¿Qué colores se utilizan para etiquetar el hidrógeno y cuáles se obtienen de los combustibles fósiles?

-Marrón, gris, azul, rosa y verde. El marrón se utiliza para etiquetar el hidrógeno obtenido de combustibles fósiles.

7. Describe el proceso durante el cual se produce hidrógeno verde.

-La primera etapa para producir hidrógeno verde es la generación de energía renovable. Esa energía se utiliza para alimentar un electrolizador, que separa del agua el hidrógeno y el oxígeno. Este proceso se conoce como electrólisis y se realiza aplicando una corriente eléctrica al agua. El hidrógeno "verde" generado en el proceso se recoge y almacena en tanques o sistemas de almacenamiento adecuados para su posterior uso.