

NEÓN

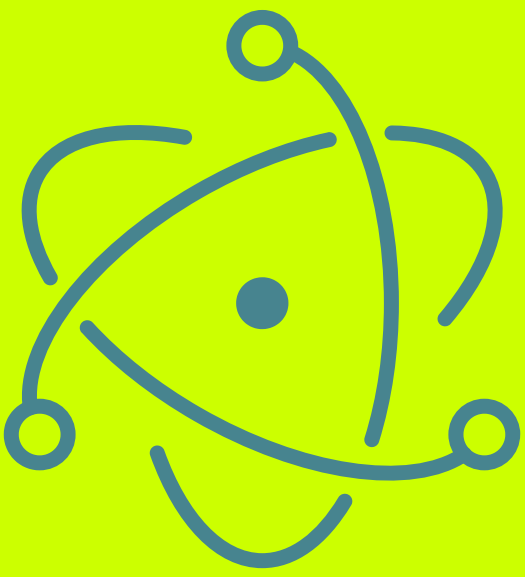
El neón fue descubierto en 1898 por los químicos británicos Sir William Ramsay y Morris W. Travers en Londres (Inglaterra), gracias a la destilación fraccionada del aire líquido, pero sin la misma cantidad de calor.

Configuración electrónica

La configuración electrónica es el modo en que los electrones de un átomo de un elemento se distribuyen alrededor del núcleo.

La configuración electrónica del neón es la siguiente:

1s², 2s², 2p⁶



Protones

10 p

Neutrones

10 n

Electrones

10 e⁻

Número Z

10 Z

Número másico

20 A

Propiedades físicas

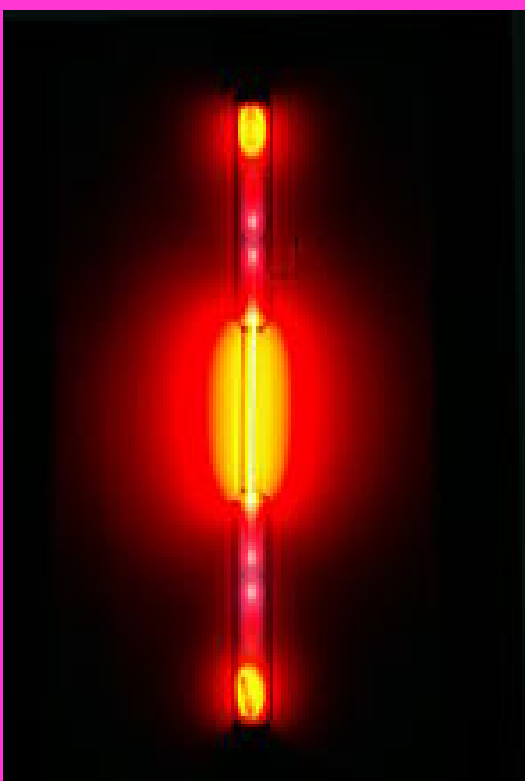
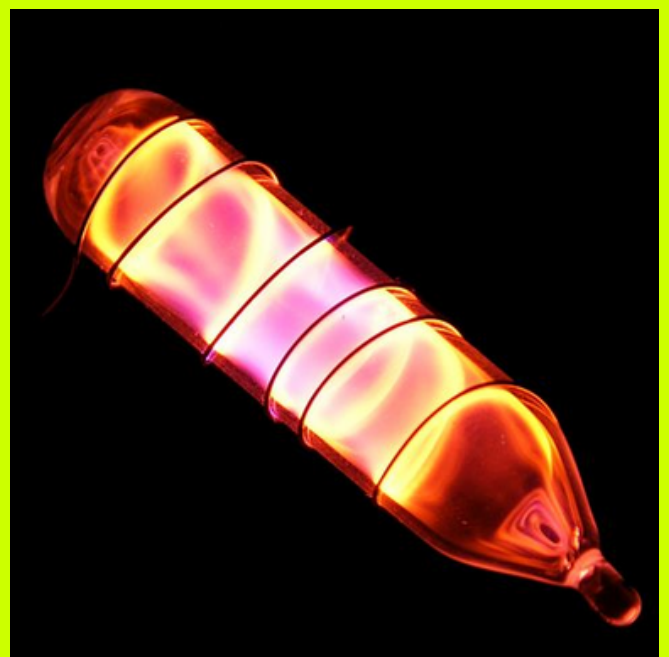
Masa atómica (g/mol)
20,179

Densidad (g/ml)
1,20

Punto de ebullición (°C)
-246

Punto de fusión (°C)
-248,6

Número atómico
10



Propiedades químicas

Valencia= 0

La **combustión** del neón necesita de temperaturas altas

Principales usos

- Indicadores de alto voltaje. Ne (naguara)
- Tubos de televisión.
- Junto con el helio se emplea para obtener un tipo de láser.
- El neón licuado se comercializa como refrigerante criogénico.
- El neón líquido se utiliza en lugar del nitrógeno líquido para refrigeración.



Paulo Xerardo Martínez Rentería "404"

Referencias:

- <https://www.lenntech.es/periodica/elementos/ne.htm>
- <https://www.lifeder.com/neon/>
- <http://www.quimicaweb.net/tablapperiodica/paginas/neon.htm>
- <https://www.ugr.es/~amaro/radiactividad/tema1/node15.html>

 **PREPA
UCEM**