

Neon (Ne)

Fizikai tulajdonságok:

Neon nemesgáz, ami szobahőmérsékleten és normál nyomáson gáz halmazállapotú.

Szín és szag: Szagtalan és színtelen gáz.

Olvadáspont és forráspont: $-248.59\text{ }^{\circ}\text{C}$ (olvadáspont), $-246.08\text{ }^{\circ}\text{C}$ (forráspont).

Sűrűség: Körülbelül 0.9002 g/L szobahőmérsékleten és normál nyomáson.

Kémiai tulajdonságok:

Reaktivitás: Neon nemesgázként rendkívül inaktív, ami azt jelenti, hogy nem hajlandó könnyen reagálni más elemekkel vagy vegyületekkel.

Elektronkonfiguráció: Az elektronkonfigurációja a külső héj lezárt, ami teljesen töltött külső héjjal rendelkezik.

Jellemző reakciói:

Reakcióképtelen gáz: Mivel neon egy nemesgáz, nem hajlandó könnyen részt venni kémiai reakciókban más elemekkel vagy vegyületekkel.

Előfordulása:

Földkéregben: A neon a levegőben, azon belül is a ritka gázok között megtalálható, de csak nyomokban.

Felhasználása:

Lámpák és kijelzők: Neonból készült gázlámpákat használnak díszítő célokra, reklámokban és világítástechnikában.

Lézerkészülékek: A neon lézert használnak különböző tudományos és ipari alkalmazásokban.

Hűtőközeg a kriogén technológiában: A neon hűtőközegként használható alacsony hőmérsékletű környezetekben, például a kriogén technológiában.

Vegyületei:

A neon mint nemesgáz, alapvetően nem képes képződni vegyületekkel más elemekkel, mivel a külső elektronhéja teljesen töltött.

A neon különleges a nemesgázok között, mivel egyike azon kevés elemnek, amelyek látható fényt bocsátanak ki, amikor elektromosan gerjesztik. Ennek köszönhetően a neon népszerű a világítástechnikában és a díszítő célokra is.

atommag

lezárt héj

