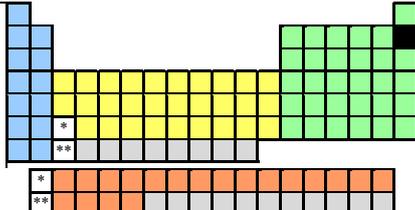


Per la spiegazione delle schede e le abbreviazioni, cliccare [QUI](#)

Per il glossario, cliccare [QUI](#)

NEON (*neon*)
dal greco νέος = nuovo



Scoperto da William Ramsay e Morris M. Travers nel 1898 nell'aria.

simbolo	numero atomico	peso atomico	raggio atomico/Å	configurazione elettronica	elettronegatività (Pauling)
Ne	10	20,180	1,54	[He]2s ² 2p ⁶	---

CONTENUTI	
crosta terrestre/ppm	5×10 ⁻³
oceani/g m ⁻³	1×10 ⁻⁴
corpo umano (70 kg)	---

COMPOSIZIONE ISOTOPICA NATURALE			
A	20	21	22
%	90,48	0,27	9,25
t _{1/2} /anni	stabile	stabile	stabile

SPECIE ELEMENTARE

nome	formula	stato di aggregazione	temperatura di fusione/C°	temperatura di ebollizione/C°	legame
neon	Ne	gas	-249	-246	---
Isolato da William Ramsay e Morris M. Travers nel 1898 nella prima frazione dell'evaporazione frazionata dell'argo.					
Gas monoatomico con grande inerzia chimica.					

PROPRIETÀ CHIMICHE GENERALI

◆ Elemento che non forma composti [stabili](#).

produzione: 3×10⁵ kg/anno (2006 [30]), per distillazione dell'aria, (18 ppm_{v/v}).

usi: nelle lampade al neon; come fluido criogeno per basse temperature.

importanza biologica: nessuna.

pericolosità: elemento non tossico.

• Il nome dell'elemento è stato proposto da W. Ramsay e M.M. Travers.