

GRUPPI 1 I

Tavola periodica degli elementi

18 VIII

equivale al numero di protoni, che è uguale al numero di elettroni per l'atomo neutro

nome

numero atomico

simbolo

massa atomica (u)⁽¹⁾

idrogeno

1

H

1,008

−259

−253

1312

2,20

temperatura di fusione (°C)

temperatura di ebollizione (°C)

energia di prima ionizzazione (kJ/mol)

elettronegatività (secondo Pauling)

0,0899

±1

1s¹

densità⁽²⁾

numeri di ossidazione

configurazione elettronica

(1) Per gli elementi radioattivi che non hanno isotopi stabili, il valore della massa atomica è quello dell'isotopo a vita più lunga e viene riportato tra parentesi quadre [].

(2) Per i solidi e i liquidi la densità è espressa in g/mL a 20 °C; per i gas in g/L a 0 °C e a 1 atm.

PERIODI 4

5

6

7

LANTANIDI

ATTINIDI

ZANICHELLI