



CIENCIAS-QUIMICA HOJA DE TRABAJO



1. INSTRUCCIONES: Completa la siguiente tabla.

A=Numero Másico, E. agre=Estado de agregación, Per= Periodo, N= Neutrón, e⁻=Electrones, p⁺= Protones, Z=Nro. Atómico

Elemento	Simb.	Familia	E. Agre.	Gpo.	Per.	A (p ⁺ + n)	Z	N (A-Z)	e ⁻	p ⁺
Calcio	Ca	alcalinotérreos	Solido	IIA	4	13+27=40	13	40-13=27	13	13
Estroncio										
Silicio					3					
Magnesio							12			
Cobalto										
Berilio				IIA						
Fluor							9		9	9
Xenon		Gas Nobles			5					
Aluminio	Al									
Potasio				IA			19		19	19
Hierro										

Tabla periódica de los elementos

grupo 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18

periodo 1 2 3 4 5 6 7

masa atómica
energía de ionización
simbolo química
nombre
configuración electrónica

55.845 26
762.5 1.83
Fe
Hierro
[Ar] 3d⁶ 4s²

número atómico
electronegatividad
estados de oxidación
más comunes en los compuestos

metales alcalinos
alcalinotérreos
otros metales
metales de transición
lantánidos
actínidos
metaloideos
no metales
halógenos
gases nobles
elementos desconocidos
masa de elementos
radioactivos en el
periodo

bloques de configuración electrónica
s p d f

notas
• por ahora, los elementos 118, 119, 120 y 121 no
tienen nombre oficial designado por la IUPAC.
• 1 spin = 96.457 eV

135.9054 57 La Lantano
140.118 58 Ce Cerio
140.9079 59 Pr Praseodimio
144.242 60 Nd Neodimio
145 61 Pm Prometio
150.36 62 Sm Samario
151.964 63 Eu Europio
157.25 64 Gd Gadolinio
158.9253 65 Tb Terbio
162.50 66 Dy Disprosio
164.9303 67 Ho Holmio
167.259 68 Er Eritio
168.9342 69 Tm Tulio
171.034 70 Yb Ytterbio
227 89 Ac Actinio
232.0377 90 Th Torio
231.0368 91 Pa Protactinio
238.0289 92 U Uranio
237 93 Np Neptunio
244 94 Pu Plutonio
247 95 Am Americio
251 96 Cm Curcio
252 97 Bk Berkelio
253 98 Cf Californio
257 99 Es Einstenio
261 100 Fm Fermio
269 101 Md Mendelevio
271 102 No Nobelio