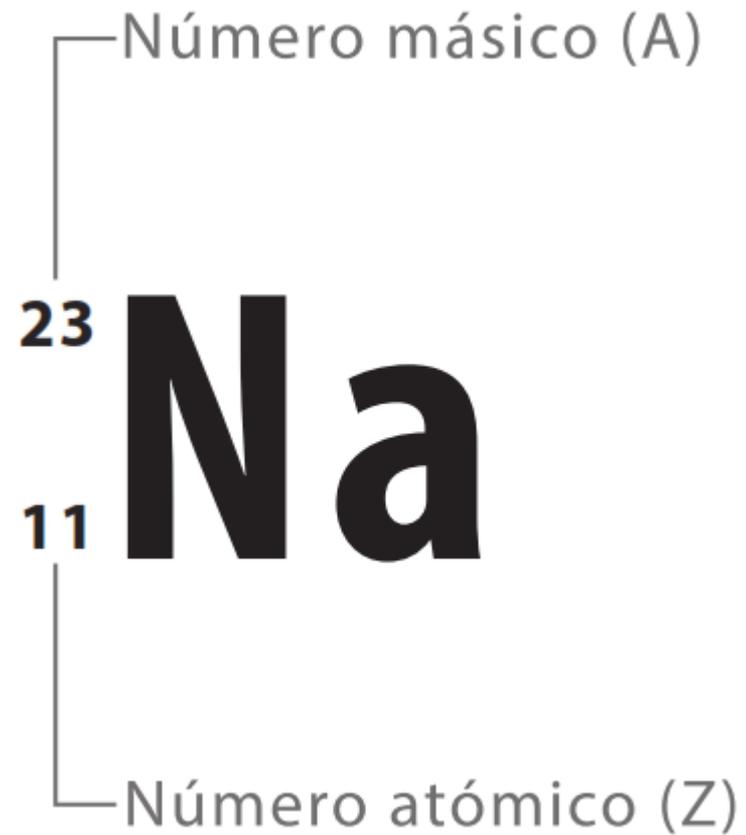


Química

Comprender la organización de la tabla periódica y la estructura de Lewis



Número atómico y número másico.

$$Z = p^+ = e^-$$

$$A = Z + n$$

$$n = A - Z$$

${}^A_Z X$ por ejemplo, ${}^{12}_6 C$

Tabla periódica

- Todo los elementos se organizan según su número atómico (Z).
- La tabla se organiza según periodos (filas) y grupos (columnas).
- Hacia la izquierda aumenta el número atómico.
- Nos permite realizar la configuración electrónica

Diagrama de la tabla periódica que muestra los elementos organizados en periodos (filas) y grupos (columnas). El número atómico (Z) se indica en la esquina superior izquierda de cada elemento. El grupo (columna) se indica en la parte superior de cada columna, y el periodo (fila) se indica en la parte izquierda de cada fila. El grupo IV B está circulado, y el periodo 7 está etiquetado con un círculo y una línea que apunta a la fila inferior.

Periodo	1	2	3	4	5	6	7
Grupo	IA	IIA	III B	IV B	V B	VI B	VII B
1	H 1,01						
2	Li 6,94	Be 9,01					
3	Na 22,99	Mg 24,31					
4	K 39,10	Ca 40,08	Sc 44,96	Ti 47,88	V 50,94	Cr 52,0	Mn 54,94
5	Rb 85,47	Sr 87,62	Y 88,91	Zr 91,22	Nb 92,91	Mo 95,94	Tc 99
6	Cs 132,9	Ba 137,3	La 138,9	Hf 178,5	Ta 180,9	W 183,9	Re 186,2
7	Fr 223	Ra 226	Ac 226	Rf 226	Db 226	Sg 226	Bh 226

Las órbitas permitidas se agrupan por capas, llamadas niveles, cada uno de los cuales puede tener sub-niveles



Núcleo

2 8 18 32

Máxima cantidad de electrones permitidos en cada nivel