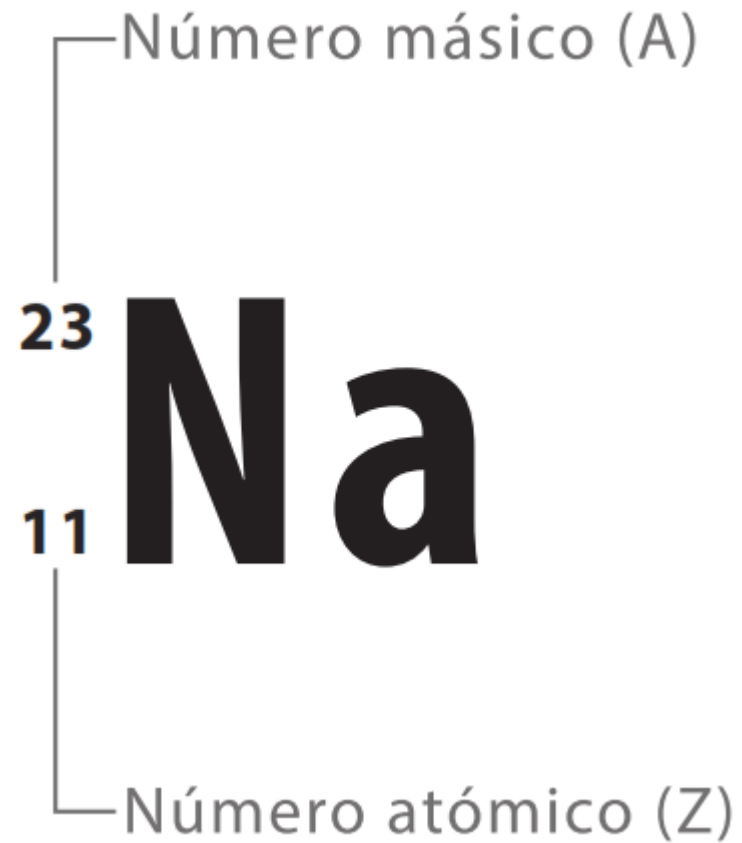


Química

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 grupo IV B está circulado y etiquetado como "Grupo". El periodo 7 está etiquetado como "Periodo".

1	2	3	4	5	6	7
IA	IIA	III B	IV B	V B	VI B	VII B
1 H Hidrogeno 1,01						
2 Li Litio 6,94	4 Be Berilio 9,01					
3 Na Sodio 22,99	12 Mg Magnesio 24,31					
4 K Potasio 39,10	20 Ca Calcio 40,08	21 Sc Escandio 44,96	22 Ti Titanio 47,88	23 V Vanadio 50,94	24 Cr Cromo 52,0	25 Mn Manganeso 54,94
5 Rb Rubidio 85,47	38 Sr Estroncio 87,62	39 Y Itrio 88,91	40 Zr Circonio 91,22	41 Nb Niobio 92,91	42 Mo Molibdeno 95,94	43 Tc Tecnecio 99
6 Cs Cesio 132,9	56 Ba Bario 137,3	57 La Lantano 138,9	72 Hf Hafnio 178,5	73 Ta Tantalio 180,9	74 W Volframio 183,9	75 Re Renio 186,2
7 Fr Francio 223	88 Ra Radio 226	89 Ac Actinio	104 Rf Rutherfordio	105 Db Dubnio	106 Sg Seaborgio	107 Bh Bohrio

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

