

TABLA DEL ÁTOMO

¡Bien! Empecemos a poner en práctica todo lo aprendido. Comenzaremos con la tabla de los átomos. No te preocupes, los primeros ejercicios ya están resueltos para que entiendas cuál es el proceso a seguir, y después serás tú quien los realice.

	P	N	E	A	Z
P	15	16			

-La tabla nos da los protones y neutrones. Por lo tanto, ya sabemos la A (número mísico) .- $A = Z + N$.- $15 + 16 = 31$

- Los protones son iguales a Z (número atómico) $Z = P$ $Z = 15$

-En un átomo neutro los protones y electrones son los mismos $E = P$ $E = 15$

	P	N	E	A	Z
Si		14		28	

.- $A = Z + N$ $28 = z + 14$ $z = 28 - 14$ $Z = 14$

.- $Z = P$ $P = 14$

.- $P = E$ $E = 14$

	P	N	E	A	Z
Mg ⁺²				24	12

.- $A = Z + N$ $24 = 12 + N$ $24 - 12 = N$ $N = 12$

.- $Z = P$ $P = 12$

.- $P = E$ -2 Porque ha perdido dos cargas negativas $E = 12 - 2 = 10$

	P	N	E	A	Z
S ⁻²	16			32	

.- $A = Z + N$ $32 = 16 + N$ $32 - 16 = N$ $N = 16$

.- $P = Z$ $P = Z$ $Z = 16$

.- $P = E + 2$ $E = 16 + 2 = 18$

	P	N	E	A	Z
F ⁻		10		32	

.- $A = Z + N$ $32 = Z + 10$ $32 - 10 = Z$ $Z = 22$

.- $Z = P$ $P = 22$

.- $P = E + 1$ $E = 22 + 1 = 23$

En muchos casos, no os entregaran la tabla periódica Por lo que se os presentara el átomo de esta otra manera: $^{59}_{28}Ni$ $^{39}_{19}K^+$ $^{64}_{29}Cu^{+2}$

	P	N	E	A	Z
$^{59}_{28}Ni$	28	31	28	59	28

	P	N	E	A	Z
$^{39}_{19}K^+$	19	20	18		19

	P	N	E	A	Z
$^{64}_{29}Cu^{+2}$	29	35	27	64	29

EJERCICIO 1.- Rellena las tablas

	P	N	E	A	Z
Be					
Na					
Ca					
Cu					
Br					
Fe ³⁺					
Mg ²⁺					
P ³⁻					
Ag ⁺					
S					

	P	N	E	A	Z
K					
B					
O ⁻²					
N ⁻³					
Al ⁺³					
Co ³					
Sb					
Se ²⁻					
O ⁻²					
Au					

	P	N	E	A	Z
⁵⁹ ₂₈ Ni					
¹¹⁹ ₅₀ Sn					
¹⁸⁶ ₇₅ Re					
²²⁷ ₈₉ Ac					
²⁰⁹ ₈₃ Bi					
³⁹ ₁₉ K					
¹⁹ ₉ F					
¹⁹ ₉ F					
⁶⁴ ₂₉ Cu ⁺²					
³⁵ ₁₇ Cl ⁻¹					

	P	N	E	A	Z
⁸⁰ ₃₅ Br ⁻¹					
¹⁶ ₈ O ⁻²					
³¹ ₁₅ Br ⁻³					
³¹ ₁₅ P ⁻³					
⁵⁶ ₂₆ Fe ⁺²					
²⁷ ₁₃ Al ⁺³					
⁹ ₄ Be ⁺²					
³⁹ ₁₉ K ⁺¹					
⁷⁹ ₃₄ Se ⁺¹					
¹⁰⁷ ₄₇ Ag					