

El átomo

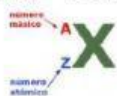
$A = \text{número de protones}(p^+) + \text{número de neutrones}$

$Z = \text{número de protones} = \text{número de electrones}$, cuando el elemento es neutro

$A = Z + n$

$Z = A - n$

$n = A - Z$



Elemento	A	Z	Número de protones	Nº de electrones	Nº de neutrones
A	7	3			
B	23		11		
C					
D		20			20
E	55			25	
F	59	27			
G	70	31			
H	75			33	
I	121			51	
J			50		69
K ¹⁺	39		19		
Pb ³⁺	207	82			
P ³⁻	31			18	
C ²⁺	12		6		
Cl ³⁻	36			22	
O ²⁻		8			8