

ESTRUCTURA DE LA MATERIA

Z= Número atómico = Número de protones
A= Número másico= suma de protones y neutrones

ión= átomo con carga
Cation= ión positivo =perdió electrones
Anión= ión negativo= ganó electrones

proton (p+)= carga positiva
neutrón (n) = sin carga
electrón (e)= carga negativa

Nombre del elemento	Sodio	Bromo						Hierro	
Símbolo	Na				F ⁻	Rb	Ba ⁺²		
N° atómico = Z	11		6				56		
N° másico (suma de protones + neutrones) = A	23								
N° de protones	11								5
N° de neutrones	12	47							
N° de electrones =Z-C				13					
Carga neta (atomo neutro =0)		-1						.+3	.+3
Neutro/catión/anión				Neutro					

Nombre del elemento	Potasio								Bromo
Símbolo				N ⁻³	O ⁻²	Cl ⁻¹			
N° atómico= Z		56							
N° másico (suma de protones + neutrones) = A									
N° de protones			12				15	14	
N° de neutrones									
N° de electrones							18		
Carga neta									
Neutro/catión/anión	Catión	Catión					Anión		