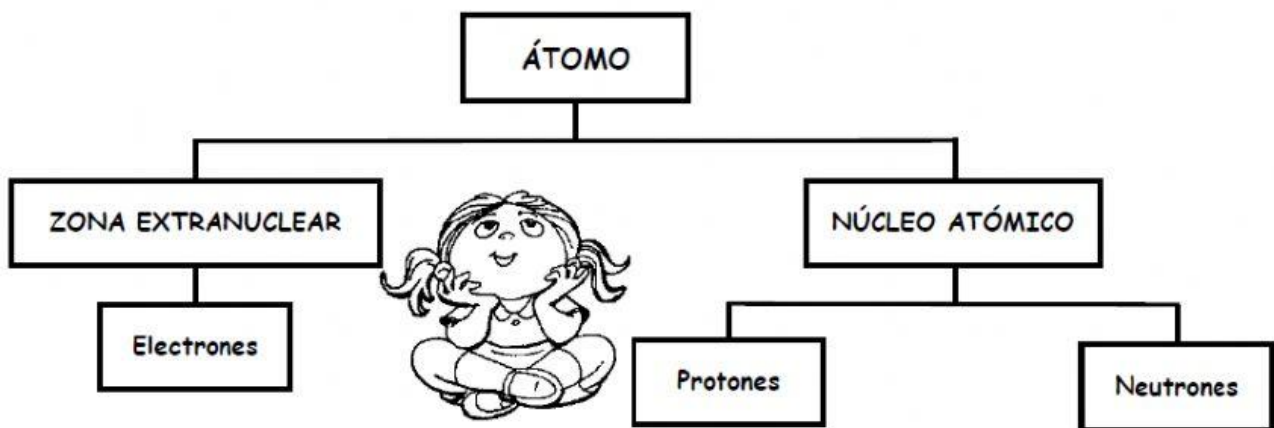
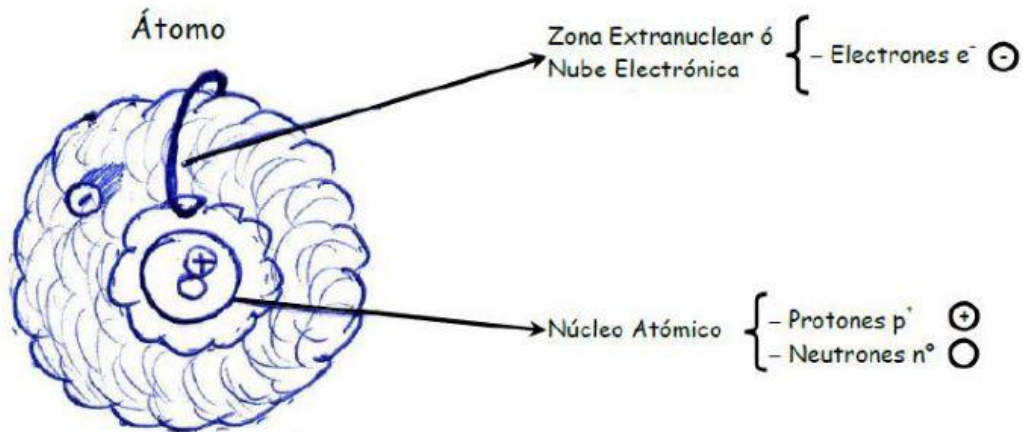


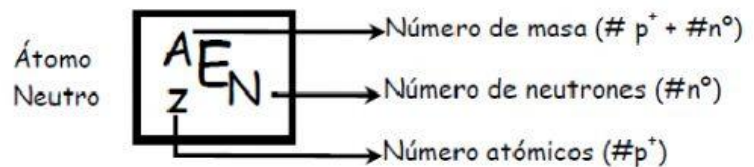
CONCEPTO ACTUAL DEL ÁTOMO

Es la porción de materia más pequeña de un elemento químico, que conserva las propiedades de dicho elemento.

Considerado como un sistema dinámico y energético en equilibrio.



NOTACIÓN ATÓMICA



donde :

$$A = z + N$$

1. **Número Atómico (z).**- Nos indica el número de protones existentes en el núcleo de un átomo.

$$z = \# \text{ protones} = \# p^+$$

Para átomos neutros:

$$z = \# p^+ = \# e^-$$

Ejms. :

- Si $z = 6$ entonces tiene $6p^+$ y $6e^-$
- Si $z = 20$ entonces tiene $20p^+$ y $20e^-$
- Si $z = 36$ entonces tiene $36p^+$ y $36e^-$

2. **Número de Masa (A).**- Indica el número de nucleones del átomo.

$$A = \# p^+ + \# n^0$$

$\Rightarrow$

$$A = z + N$$

Ejm.: Completar

Notación Atómica	Átomo de	A	z	# p ⁺	# e ⁻	N
$^{23}_{11}\text{Na}$						
$^{40}_{20}\text{Ca}$						
$^{75}_{35}\text{As}$						

EJERCICIOS DE APLICACIÓN

1. Completar :

Notación Atómica	Átomo de	A	z	# p ⁺	# e ⁻	N
$^{15}_7\text{N}$						
^7_3Li						
$^{24}_{12}\text{Mg}$						
$^{31}_{16}\text{S}$						
$^{51}_{23}\text{V}$						

4. Completar :

