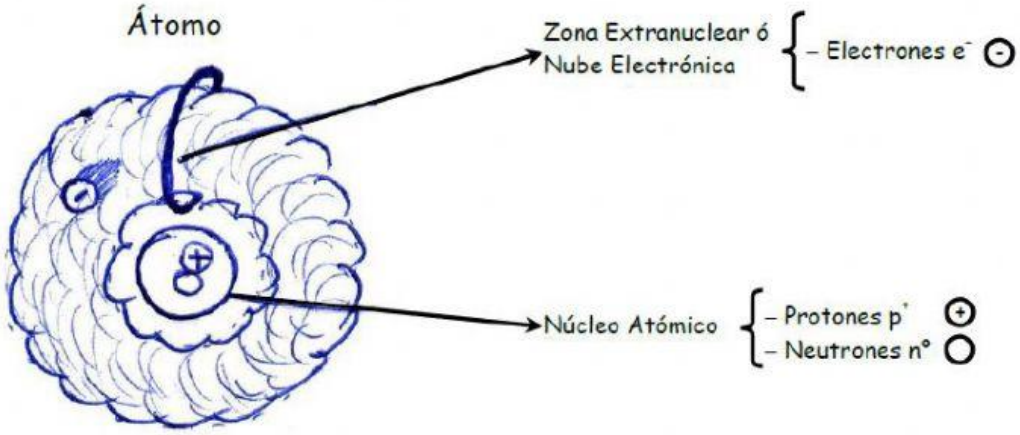
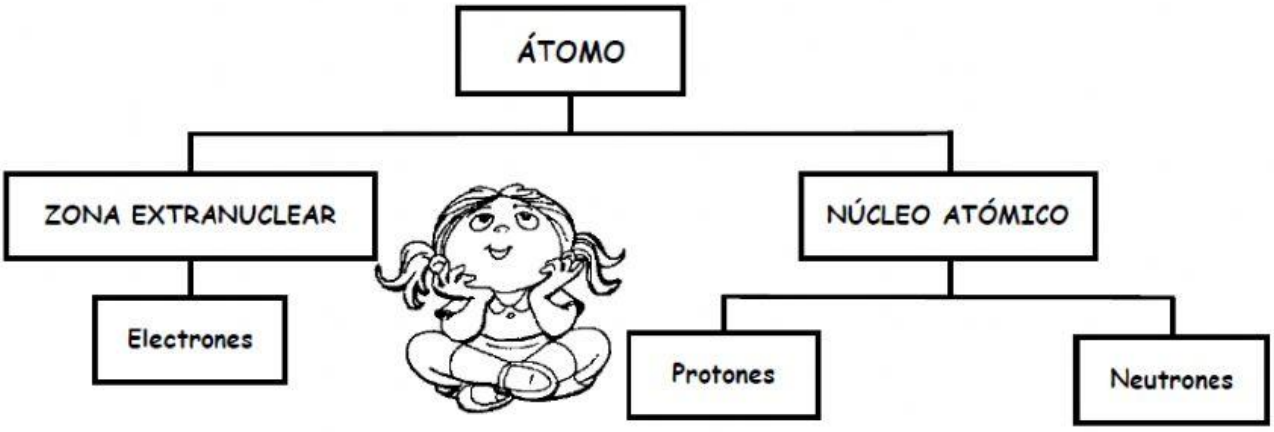
CONCEPTO ACTUAL DEL ÁTOMO

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

Átomo Neutro

$^{A}_{Z}E_{N}$

- A → Número de masa (# p^+ + #n°)
- N → Número de neutrones (#n°)
- Z → Número atómicos (#p^+)

donde : $A = z + N$

LIVEWORKSHEETS

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.

$$A = \# p^+ + \# n^o \quad \Rightarrow \quad A = z + N$$

Ejm.: Completar

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

EJERCICIOS DE APLICACIÓN

1. Completar :

Notación Atómica	Átomo de	A	z	# p^+	# e^-	N
$^{15}_{7}N$						
$^{7}_{3}Li$						
$^{24}_{12}Mg$						
$^{31}_{16}S$						
$^{51}_{23}V$						

LIVEWORKSHEETS

4. Completar :

- $^{12}_{6}C$

  # p^+ = ...
  # n° = ...
  } Nucleones
  # e^- = ...

- $^{35}_{17}Cl$

  # p^+ = ...
  # n° = ...
  } Nucleones
  # e^- = ...

- $^{39}_{19}K$

  # p^+ = ...
  # n° = ...
  } Nucleones
  # e^- = ...

LIVEWORKSHEETS