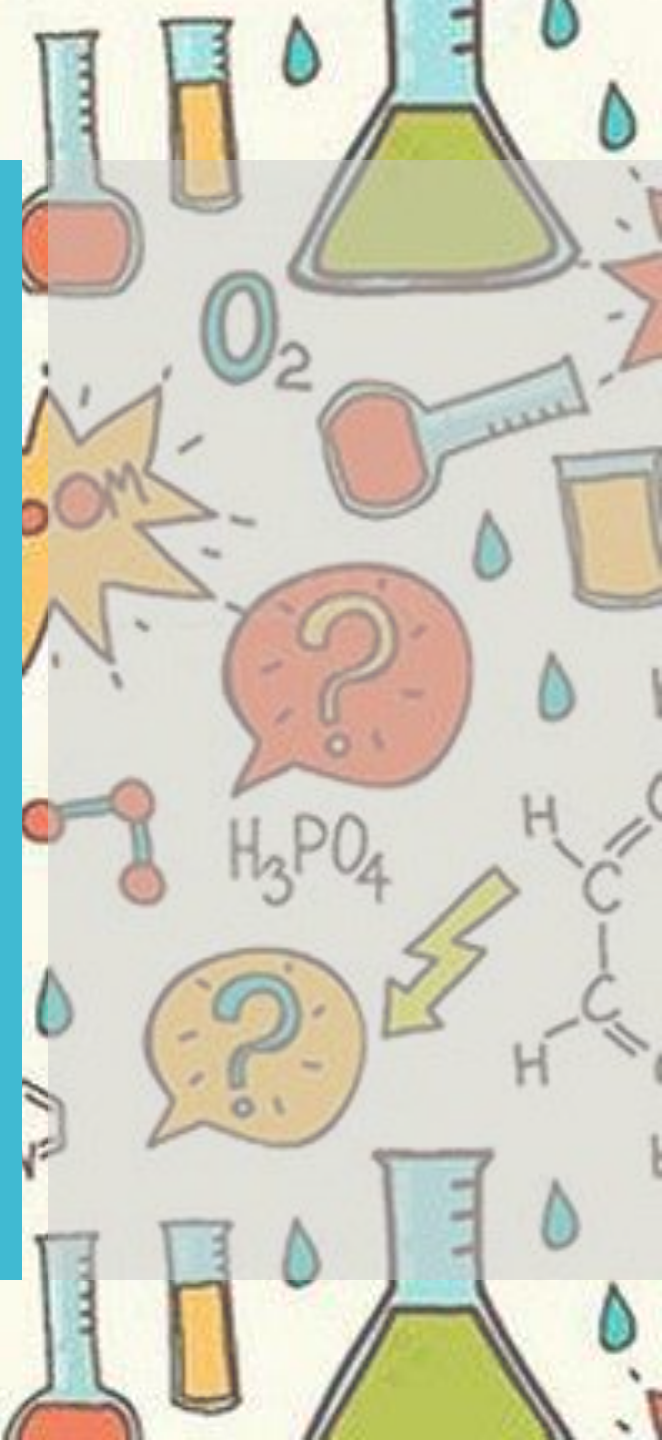


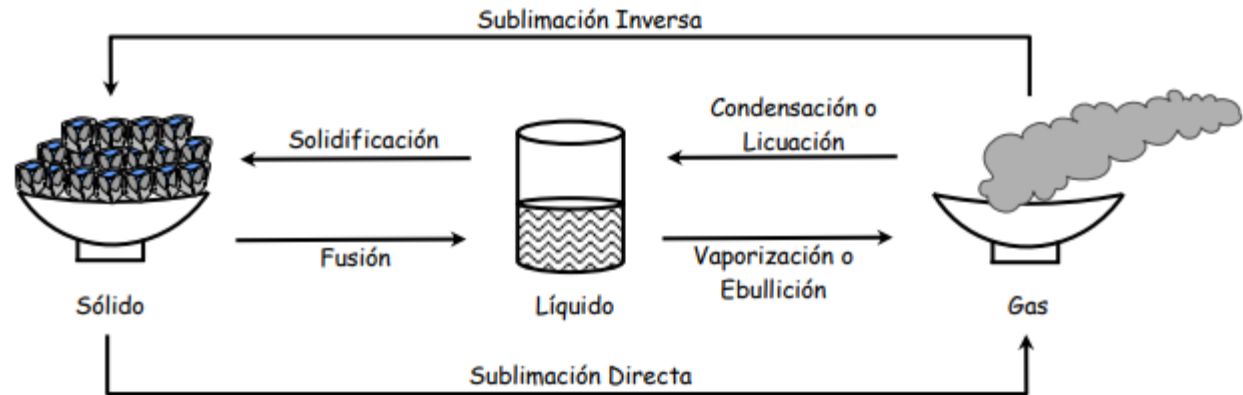
REPASO GENERAL

DESARROLLO DE LA EVALUACIÓN DEL 1er BIMESTRE
QUÍMICA



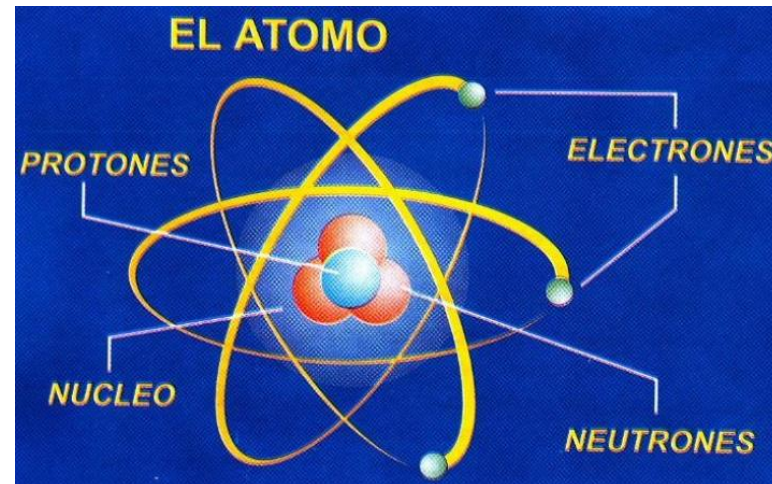
PREGUNTA 1: (Parte teórica)

- CUANDO UNA SUSTANCIA GASEOSA PASA AL ESTADO LIQUIDO, EL PROCESO SE LLAMA:



PREGUNTA 2: (Parte teórica)

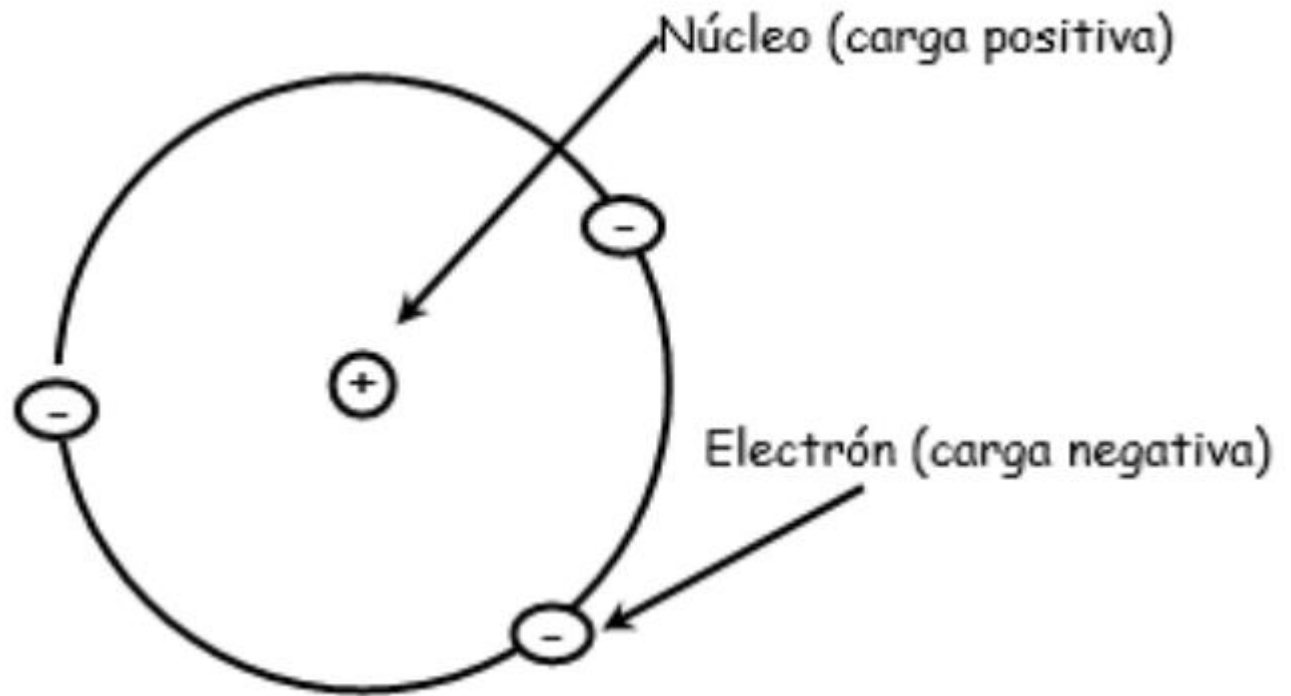
- ¿CUAL ES LA PARTICULA SUBATOMICA MAS LIGERA QUE SE ENCUENTRA EN LA NUBE ELECTRONICA?



Partícula	Símbolo	Carga Negativa	Masa (u.m.a)
Electrón	e	-1	0,00055
Protón	p ⁺	+1	1,0073
Neutrón	n	0	1,0087

PREGUNTA 3: (Parte teórica)

- EL NUCLEO DEL ATOMO FUE DESCUBIERTO POR:



PREGUNTA 4: (Parte teórica)

- LOS ATOMOS SON INDIVISIBLES AFIRMA:



PREGUNTA 5: (Parte teórica)

• RESPECTO A LOS NUMEROS CUANTICOS LA RELACION INCORRECTA ES:

- a) N.C. Secundario => subnivel
- b) N.C. Principal => nivel
- c) N.C. Magnético => orbital
- d) N.C. de Spin => nivel
- e) N.C. Azimutal => subnivel

Nivel : Número Cuántico Principal (n)

Subnivel : Número Cuántico Secundario (ℓ)

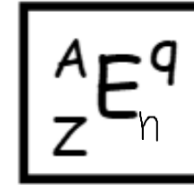
Orbital : Número Cuántico Magnético (m_ℓ)

PREGUNTA 6: (Parte practico)

- UN ATOMO PRESENTA NÚMERO DE MASA 127 Y NÚMERO ATÓMICO 53. CALCULAR EL NÚMERO DE NEUTRONES.

- a) 74
- b) 80
- c) 54
- d) 64
- e) 95

NOTACIÓN ATÓMICA



E = Elemento

A = #masa

Z = #atomico = (#p)

n = neutrones

q = carga

PREGUNTA 7:

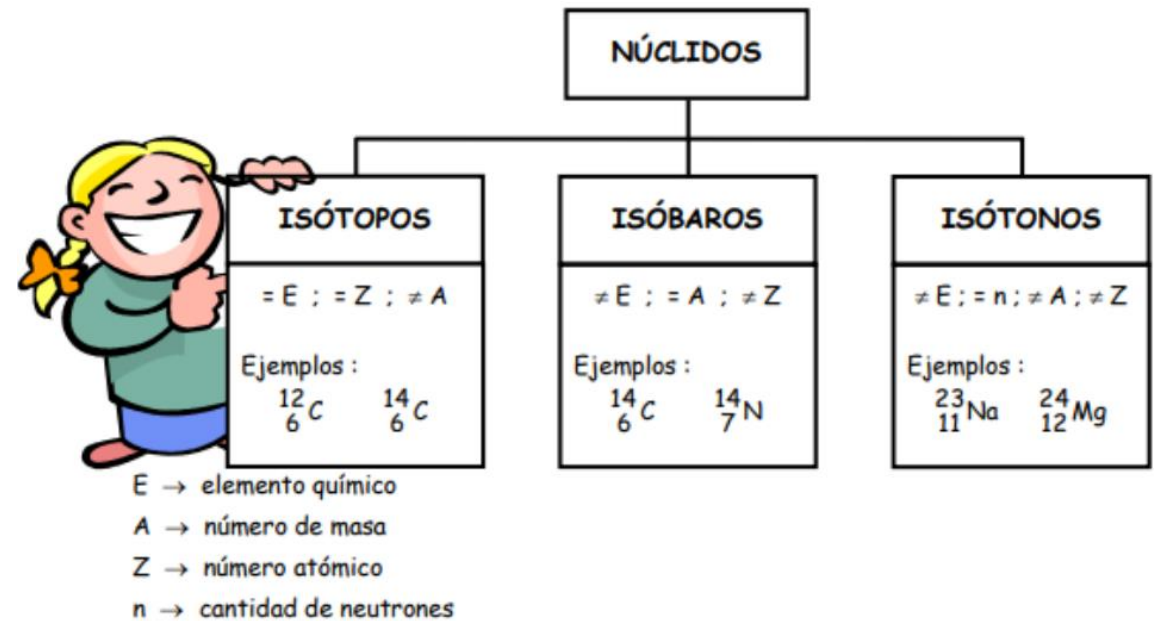
- UN ATOMO NEUTRO TIENE IGUAL CANTIDAD DE NUCLEONES FUNDAMENTALES, SI PRESENTA 18 ELECTRONES EN SU ZONA EXTRANUCLEAR. DETERMINE EL NÚMERO DE MASA DE DICHO ATOMO.
- a) 18
b) 9
c) 36
d) 27
e) 45

$$\text{Nucleones} = \text{Número Atómico} + \text{Número de neutrones}$$
$$A = Z + n^{\circ}$$

PREGUNTA 8:

- SEAN DOS ISTOPOS CUYOS NUMEROS DE MAS SUMAN 30 Y LA SUMA DE NEUTRONES ES 14. CALCULAR EL NUMERO ATOMICO COMUN.

- a) 7
- b) 8
- c) 9
- d) 10
- e) 11



PREGUNTA 1:

- ¿CUAL DE LOS SIGUIENTES NUMEROS CUANTICOS ESTA MAL DENOTADO?
- a) $(4, 3, -2, +1/2)$
 - b) $(3, 2, -2, -1/2)$
 - c) $(1, 0, 0, +1/2)$
 - d) $(4, -3, -2, +1/2)$
 - e) $(4, 2, -1, +1/2)$

[illegible]