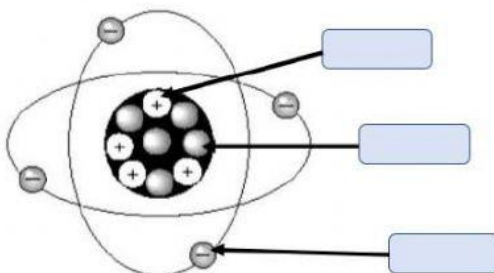




INSTITUTO TÉCNICO DE COMERCIO BARRANQUILLA
ASIGNATURA: QUÍMICA GRADO: 10º TEMA: PARTÍCULAS SUBATÓMICAS Y TABLA PERIÓDICA

1. En la siguiente imagen identifica protones, neutrones y electrones:



2. En el siguiente cuadro cada fila corresponde a un elemento químico. Con base en los datos que contiene cada fila, deduce el otro.

p	n	e-	Z	A
9	10	9		
7		7		15
	10			18
20	20			
	16	16		
		17	17	35
			26	59
11				23
	26		22	

CONVENCIONES	
P	Protones
n	Neutrones
e-	Electrones
Z	Número atómico
A	Masa atómica

3. El siguiente esquema representa parte de la información que contiene la tabla periódica.

The diagram shows a simplified periodic table with elements represented by their symbols, atomic numbers, and electronegativity values. A legend box in the top right corner explains the components:

- X**: Símbolo del elemento (Element symbol)
- 0**: Número de electrones del último nivel energético (Number of electrons in the outermost energy level)
- 0.0**: Electronegatividad (Electronegativity)

The periodic table includes the following elements and their electronegativity values:

H 1 2.1																	He 2
Li 3 1.0	Be 4 1.5							B 5 2.0	C 6 2.5	N 7 3.0	O 8 3.5	F 9 4.0	Ne 10				
Na 11 0.9	Mg 12 1.2	Elementos de transición						Si 14 1.8	P 15 2.1	S 16 2.5	Cl 17 3.0	Ar 18					
K 19 0.8	Ca 20 1.0							As 33 2.0	Se 34 2.4	Br 35 2.8	Kr 36						

Si se tiene en cuenta que los elementos que quedan ubicados en un mismo grupo presentan propiedades químicas semejantes, es válido afirmar que forman parte de un grupo los siguientes elementos

A. B, C y N

B. N, S y Br

C. Be, Mg y Ca

D. Li, Na y Be