

I.E MANUEL J BETANCUR
ACTIVIDAD EVALUATIVA QUÍMICA

NOMBRE _____ GRADO _____ FECHA _____

ESTRUCTURA ATÓMICA

1. Complete la tabla

Especie química	Masa atómica (A)	Número atómico (Z)	Número de protones (P ⁺)	Número de electrones (e ⁻)	Número de neutrones (n) A - Z	Catión o anión
$^{88}_{38}\text{Sr}^{2+}$						
$^{32}_{16}\text{S}^{2-}$						
$^{70}_{31}\text{Ga}^{3+}$						
$^{80}_{35}\text{Br}^{-}$						
$^{108}_{47}\text{Ag}^{+}$						

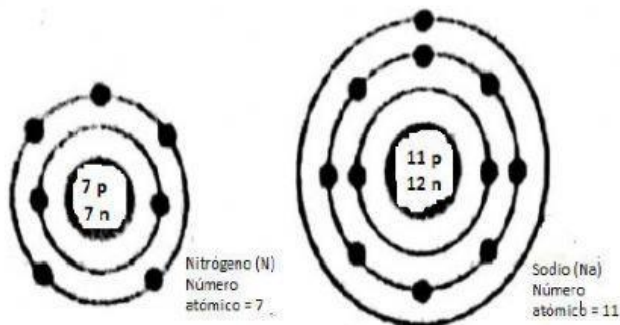
2. Identifique como elemento metal o no metal

- a. Cobre _____
- b. Oxígeno _____
- c. Hidrógeno _____
- d. Aluminio _____
- e. Cloro _____
- f. Magnesio _____
- g. Azufre _____
- h. Nitrógeno _____
- i. Oro _____
- j. Carbono _____

3. Seleccione la respuesta correcta

3.1 A continuación se presentan los modelos atómicos del nitrógeno y el sodio neutros.

p = protones	n = neutrones	• electrones
--------------	---------------	--------------



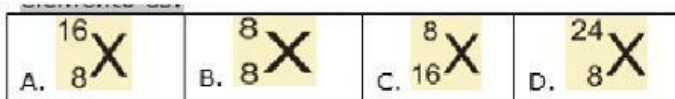
De acuerdo con la información anterior, ¿cuál de las siguientes afirmaciones es correcta sobre la estructura de los dos átomos?

- A. El nitrógeno presenta 7 electrones y el sodio 11 protones
- B. El nitrógeno presenta 7 electrones y el sodio 11 neutrones
- C. El nitrógeno presenta 7 protones y el sodio 12 electrones
- D. El nitrógeno presenta 7 neutrones y el sodio 12 protones

3.2. La carga neta sobre un ión de aluminio es +3 por que hay

- A. 10 protones y 13 electrones en el átomo
- B. 13 protones y 10 neutrones en el núcleo
- C. 10 neutrones y 13 electrones en el átomo
- D. 13 protones y 10 electrones en el átomo

3.3 Un elemento X tiene 8 protones, 8 electrones y 8 neutrones. La representación de este elemento es:



3.4 La proposición correcta respecto al ión $^{40}_{20}\text{E}^{2+}$ es:

- A. Es un ion formado por la ganancia de 2 protones
- B. Posee 18 neutrones
- C. Presenta 38 nucleones (protones + neutrones)
- D. Presenta 18 electrones

3.5. De acuerdo con la tabla

	Protones	electrones	neutrones
1	11	12	10
2	1	0	2
3	15	16	15
4	20	20	18

La especie química que corresponde a un ión con carga +1 es:

- A. 1
- B. 2
- C. 3
- D. 4

