



Realiza las siguientes actividades en hojas cuadrículadas de examen, a mano. Se recomienda ver tutorial en YouTube sobre distribución electrónica.

La entrega del trabajo completo es requisito para presentar la sustentación.

- I. Realiza la distribución electrónica para los elementos con número atómico par desde el dos hasta el 50.
- II. Teniendo en cuenta la información del cuestionario, las actividades de clase, resuelve las siguientes preguntas.

1. El hierro tiene de número atómico 26 y masa atómica 55. Las partículas del átomo neutro son:

a.  $Z = \underline{\quad}$  b.  $A = \underline{\quad}$  c.  $P^+ = \underline{\quad}$  d.  $e^- = \underline{\quad}$  e.  $n = \underline{\quad}$

2. El plomo (Pb) tiene de número atómico (Z) 82 y de número másico (A) 207. Las partículas del átomo neutro son:

a.  $Z = \underline{\quad}$  b.  $A = \underline{\quad}$  c.  $P^+ = \underline{\quad}$  d.  $e^- = \underline{\quad}$  e.  $n = \underline{\quad}$

3. El Cs (cesio) tiene  $Z=55$  y  $A=132$ . Las partículas del átomo neutro son:

a.  $Z = \underline{\quad}$  b.  $A = \underline{\quad}$  c.  $P^+ = \underline{\quad}$  d.  $e^- = \underline{\quad}$  e.  $n = \underline{\quad}$

4. Tenemos el elemento con masa atómica 80,  $^{35}\text{Br}$  Completa los espacios:

a.  $Z = \underline{\quad}$  b.  $A = \underline{\quad}$  c.  $P^+ = \underline{\quad}$  d.  $e^- = \underline{\quad}$  e.  $n = \underline{\quad}$

5. Tenemos el elemento 78, Completa los espacios:

a.  $Z = \underline{\quad}$  b.  $A = \underline{\quad}$  c.  $P^+ = \underline{\quad}$  d.  $e^- = \underline{\quad}$  e.  $n = \underline{\quad}$

II. Conteste la siguientes preguntas

1. ¿Cuántos electrones poseen los átomos de argón (Ar), de número atómico 18, en su capa o nivel de energía más externo?: Realizar la distribución electrónica.

2. ¿Halla la configuración electrónica que corresponde al átomo de cobre (Cu), de número atómico 29? (En la notación indicar la cantidad de electrones por nivel):

3. Realiza la distribución electrónica de cada uno para responder la pregunta. ¿Qué tienen en común las configuraciones electrónicas de los átomos de Li, Na, K y Rb?:

4. Realiza la distribución electrónica de cada uno para responder la pregunta ¿Qué tienen en común las configuraciones electrónicas de los átomos de Ca, Cr, Fe, Cu y Zn?

5. Los átomos de un mismo elemento químico tienen todos en su núcleo el mismo número de

\_\_\_\_\_