

DIRECCIÓN METROPOLITANA DE EDUCACIÓN EXTRAORDINARIA
UNIDAD DE EDUCACIÓN EXTRAORDINARIA PRESENCIAL Y SEMIPRESENCIAL
ACTIVIDADES ESTUDIANTILES 2021-2022
ÁREA DE CIENCIAS NATURALES/ UNIDAD N° 39

ACTIVIDADES DEL ESTUDIANTE

Nombre:	Docente:
Paralelo:	Fecha:

Actividad 1: Despues de revisar el contenido teórico realice el siguiente taller:

I. Coloque el literal en el espacio correspondiente:

ENUNCIADOS	LITERAL	
A. Número de protones presentes en el núcleo de un átomo.		Elementos químicos
B. Es igual a la suma de protones y neutrones del núcleo atómico.		Número atómico (Z)
C. Es un registro de todos los elementos químicos conocidos por la humanidad.		Número de masa (A)
D. Átomos que tienen el mismo número de protones		Tabla periodica

II. Escoja el literal que corresponda

1. ¿El número de electrones es igual al número de protones?

- A. Verdadero
- B. Falso

2. ¿Cuál es el número de protones del siguiente elemento químico?

80	Hg
201	

- A. 201
- B. 80
- C. 121

3. ¿Cuál es el número de neutrones del siguiente elemento químico?

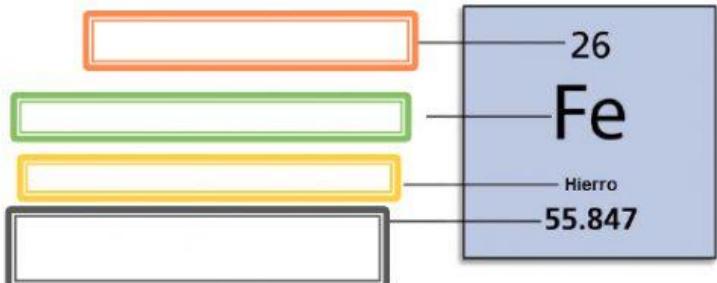
80	Hg
201	

- A. 201
- B. 80
- C. 121

DIRECCIÓN METROPOLITANA DE EDUCACIÓN EXTRAORDINARIA
UNIDAD DE EDUCACIÓN EXTRAORDINARIA PRESENCIAL Y SEMIPRESENCIAL
ACTIVIDADES ESTUDIANTILES 2021-2022
ÁREA DE CIENCIAS NATURALES/ UNIDAD N° 39

III. Complete las partes de un elemento químico

- | |
|---------------------------------|
| A. Número atómico |
| B. Símbolo Químico |
| C. Número mísico o masa atómica |
| D. Nombre del elemento |



Actividad 2: Observe este video para reforzar su conocimiento.

https://www.youtube.com/watch?v=YJ-XDj_KrHY