



GUÍA DE EJERCITACIÓN Y REPASO BIOELEMENTOS Y CARACTERÍSTICAS CUANTITATIVAS

APELLIDOS	NOMBRES	CÓDIGO IGPA
-----------	---------	-------------

INSTRUCCIONES GENERALES: resuelva los ejercicios propuestos. Utilice siguiente GUÍA DE ESTUDIO Y REPASO, para mejorar su conocimiento con relación al tema que se trabajó la última semana previa al descanso. La parte teórica servirá, para desarrollar y resolver la parte del ejercicio que se plantea. Al entregar esta guía se podrá mejorar la nota más baja que tenga de las ACTIVIDADES EN CLASE.

PARTE I

INSTRUCCIONES DEL EJERCICIO: complete las siguientes generalidades de los elementos. Utilice las ecuaciones descritas en la guía de estudios.

A

X

□

Z

NOMBRE

$p^+ =$
 $e^- =$
 $n^0 =$

X = símbolo
A = masa
Z = número atómico
□ = carga
 p^+ = protones
 e^- = electrones
 n^0 = neutrones
+ = catión
- = anión
0 = neutro

Símbolo	Protones	Electrones	Neutrones	Número Atómico (Z)	Número de masa (A)	Carga	Ión
		25	31		56		NEUTRO
P			16			-3	
		46		53	127		CATIÓN
Ca					40	0	
Cr			28			+ 6	
	7	10			14	-3	
			8	8			
Mo			54			+4	
	50				119	+2	
Cl			18			-1	



PARTE II

INSTRUCCIONES: empleando la teoría, analice los problemas planteados y coloque su respuesta en el recuadro indicado, recuerde agregar su procedimiento como una imagen, para la evidencia correspondiente.

1. Elemento neutro, con una masa de 54 y su número de neutrones es 5 veces más que el número de electrones, ¿cuántos protones tiene?
2. Número de la masa para el elemento que tiene 9 neutrones y es neutro.
3. Carga del Boro si tiene 2 electrones.
4. Símbolo del elemento que tiene una masa de 39 y 20 neutrones.
5. ¿Cuál es la masa del Zinc si se sabe que cuenta con 35 neutrones?
6. Número de protones del carbono.
7. Número de electrones del Azufre si su carga es -2.
8. Nombre del elemento que tiene 26 electrones, una masa de 56 y una carga de cero.
9. Masa del elemento cuyo símbolo es Se y tiene 45 neutrones.
10. Nombre del elemento que tiene 32 neutrones, 25 electrones y +2 en la carga.

R//

R//

R//

R//

R//

R//

R//

R//

R//

R//