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 está 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.



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?

R//

2. Número de la masa para el elemento que tiene 9 neutrones y es neutro.

R//

3. Carga del Boro si tiene 2 electrones.

R//

4. Símbolo del elemento que tiene una masa de 39 y 20 neutrones.

R//

5. ¿Cuál es la masa del Zinc si se sabe que cuenta con 35 neutrones?

R//

6. Número de protones del carbono.

R//

7. Número de electrones del Azufre si su carga es -2.

R//

8. Nombre del elemento que tiene 26 electrones, una masa de 56 y una carga de cero.

R//

9. Masa del elemento cuyo símbolo es Se y tiene 45 neutrones.

R//

10. Nombre del elemento que tiene 32 neutrones, 25 electrones y +2 en la carga.

R//

LIVEWORKSHEETS