

[  
**Práctica 8º El átomo**

1. Señale las partes del siguiente átomo.



2. Indique las principales características de las partículas subatómicas.

Nombre	Símbolo	Carga	Masa

3. Defina:
- número atómico
  - número másico
4. ¿Cómo se representan estos números y cuál es su ubicación en la Tabla Periódica?
5. Escriba el símbolo y el número de neutrones correspondiente para cada uno de los siguientes elementos químicos. Recuerde  $n = A - Z$

Nombre	Símbolo	Número de neutrones
<b>Rubidio</b>		
<b>Estaño</b>		
<b>Oxígeno</b>		
<b>Cloro</b>		
<b>Hidrógeno</b>		

6. Cierta átomo tiene número atómico 3      Ej: 

<b>3</b>
<b>Li</b>
<b>6.939</b>
- ¿Cuál es su número másico?
  - ¿Cuántos protones tiene?
  - ¿Cuántos electrones tiene?
  - ¿Cuántos neutrones tiene?
  - ¿Cuál es su símbolo?
  - ¿Cuál es el nombre de este elemento?
  - Según su ubicación en la tabla periódica ¿cómo se clasifica este elemento?

[  
**Práctica 8° El átomo**

7. Cierta átomo tiene 35 protones.  
 a. ¿Cuál es su número atómico?  
 b. ¿Cuál es su número másico?  
 c. ¿Cuántos electrones tiene?  
 d. ¿Cuántos neutrones tiene?  
 e. ¿Cuál es su símbolo?  
 f. ¿Cuál es el nombre de este elemento?  
 g. Según su ubicación en la tabla periódica ¿cómo se clasifica este elemento?

8. Cierta átomo tiene 125 neutrones y número másico 207  
 a. ¿Cuál es su número atómico?  
 b. ¿Cuántos protones tiene?  
 c. ¿Cuántos electrones tiene?  
 d. ¿Cuál es su símbolo?  
 e. ¿Cuál es el nombre de este elemento?  
 f. Según su ubicación en la tabla periódica ¿cómo se clasifica este elemento?

9. Represente los siguientes elementos químicos de la forma  $\begin{matrix} A \\ X \\ Z \end{matrix}$

Ej. Tabla periódica 

13 Al 26.98
-------------------



- a. sodio \_\_\_\_\_  
 b. potasio \_\_\_\_\_  
 c. galio \_\_\_\_\_  
 d. bromo \_\_\_\_\_

**Iones**

10. El ión litio se representa  $\begin{matrix} 7 \\ \text{Li}^+ \\ 3 \end{matrix}$

- a. ¿Cuál es su número másico?  
 b. ¿Cuál es su número atómico?  
 c. ¿Cuántos protones tiene?  
 d. ¿Cuántos electrones tiene?  
 e. ¿Cuántos neutrones tiene?  
 f. ¿Perdió o ganó electrones?  
 g. ¿Cómo se clasifica?

12. Un ión azufre se representa  $\begin{matrix} 32 \\ \text{S}^{2-} \\ 16 \end{matrix}$

- a. ¿Cuál es su número másico?  
 b. ¿Cuál es su número atómico?  
 c. ¿Cuántos protones tiene?  
 d. ¿Cuántos electrones tiene?  
 e. ¿Cuántos neutrones tiene?  
 f. ¿Perdió o ganó electrones?  
 g. ¿Cómo se clasifica?

11. Un ión de nitrógeno se representa  $\begin{matrix} 14 \\ \text{N}^{+3} \\ 7 \end{matrix}$

- a. ¿Cuál es su número másico?  
 b. ¿Cuántos protones tiene?  
 c. ¿Cuántos neutrones tiene?  
 d. ¿Cómo se clasifica?  
 e. ¿Cuál es su número atómico?  
 f. ¿Cuántos electrones tiene?  
 g. ¿Perdió o ganó electrones?

[  
**Práctica 8º El átomo**

13. Complete la siguiente tabla con la información correspondiente:

Símbolo	Z	p <sup>+</sup>	n	A	e <sup>-</sup>
Ge					
	8				
		25			
Mg <sup>+2</sup>					
	47				46
		17			12
	17				18
F <sup>-1</sup>					
Rb					
	15				
Sb					
		15			18
				32	
Li					

14. Complete el siguiente cuadro con la información correspondiente:

Nombre	Símbolo	Clasificación
calcio		
	Mn	
estaño		
plomo		
	Rb	
selenio		
	F	
	Cl	
germanio		
polonio		
	Bi	
bario		
aluminio		
	Cd	