****LIVEWORKSHEETS**

Estructura Atómica

1. Completar el siguiente texto referido a la estructura atómica

2. Completar la siguiente tabla.

IMPORTANTE: El símbolo del elemento debe escribirse tal cual está en la tabla periódica respetando mayúsculas y minúsculas. Si es un ion y tiene carga, escribir el símbolo, el número de la carga y un + o un - (todo sin espacio). El nombre de los elementos debe escribirse todo con minúsculas. Z,A, protones, electrones y neutrones, debe escribirse con un número sin espacios en ningún lado. La carga debe escribirse con un símbolo + o - seguido con un número sin espacio. Si no tiene carga, poner 0. Si NO SE RESPETAN están convenciones, la ficha interactiva tomará sus respuestas como INCORRECTAS.

Símbolo	Elemento	Z	Α	Protones	Electrones	Neutrones	carga
					17	18	
			32			16	
		11	23				
K ⁺							
			12	6			
				20		20	
Si							
Ag			108				
				35	36		
			56		24		

3.	EI	átomo	de	Arsénico	tiene	33	protones	v 42	neutrones.	Indicar	cuál	es	SU:

a) 1	Número	atómico (Z):
------	--------	-----------	---	----

b) Número másico (A): -----

*****LIVEWORKSHEETS**

4. El átomo de Bario tiene Z=56 y A=137. Indicar su número de:
a) Protones:
b) Electrones:
c) Neutrones:
5. Un átomo tiene 77 neutrones y su número de masa es 131. Indicar:
a) ¿Cuál es su número atómico?
b) ¿Cómo se denomina?
c) ¿Cuál es su símbolo?
d) ¿Cuántos electrones tiene?
6. De acuerdo con la notación 13 Al indicar:
a) ¿Cuál es su nombre?
b) ¿Cómo es su carga nuclear (cantidad de protones)?
c) ¿Cuántos neutrones tiene?
d) ¿Cuántos electrones posee?
7. Sabiendo que el cloro tiene dos isótopos naturales cuya abundancia es:
$^{17}_{35}CI=75,40\% \text{ y }^{17}_{37}CI=24,60\%$
Completar la fórmula para calcular su masa atómica promedio.
x + x = 35,492