

**ESTO VA AL FINAL DE LA GUIA**

**RECOMENDACIONES:**

ES IMPORTANTE QUE ESTA GUIA LA GUARDE JUNTO CON SU RESOLUCION A LAS ACTIVIDADES PROPUESTAS, YA QUE POSTERIORMENTE SERA REVISADA Y EVALUADA POR SU PROFESOR.

EN CASO DE ALGUNA DUDA O CONSULTA ESCRIBIR A E-MAIL. DE LUNES A VIERNES ENTRE *18<sup>00</sup> - 20<sup>00</sup>* HORAS.

*Boris Gonzalez 1956*  
*(a) EMAIL.COM*

EN TODAS LAS GUIAS DEBES REALIZAR LA AUTOEVALUCION

**AUTOEVALUCIÓN**

"La Autoevaluación se produce cuando un sujeto evalúa sus propias actuaciones"

<b>Curso:</b>	
<b>Estudiante:</b>	
<b>Fecha:</b>	
<b>¿Qué fue lo que más me costó aprender y por qué?</b>	
<b>¿Qué fue lo que me resultó más fácil aprender?</b>	
<b>¿Qué necesito hacer mejor?</b>	



Departamento de Ciencias.  
Subsector: CIENCIAS  
Asignatura: QUÍMICA

### GUIA DE APRENDIZAJE 3

Nombre: \_\_\_\_\_

Nivel: 4TO MEDIO

Contenidos	ESTRUCTURA ATOMICA
Objetivos	MANEJAR UN MODELO SIMPLE DE ESTRUCTURA ATOMICA, EN TERMINOS DE $p^+$ , $e^-$ Y $n^0$ .
Habilidades	CAPACIDAD DE MANEJAR, CONOCER, RESILIENCIA Y COMPRENSION DE LA TABLA PERIODICA.

1. Se estudian varios iones e isótopos. Usando un sistema periódico, completar la siguiente tabla

Isótopo	Z	A	Nº protones	Nº electrones	Nº neutrones
$^{16}\text{O}$					
$^{40}\text{Ar}$					
$^{90}\text{Sr}$					
$^{235}\text{U}$					
$^{27}\text{Al}^{+3}$					
$^{90}\text{Sr}^{+2}$					
$^{75}\text{As}^{-3}$					

2. - USANDO LA TABLA PERIÓDICA, CONTESTE:

a) CUANTOS ELECTRONES SE UBICAN EN:  
i) 1ER NIVEL = 2 ) 3ER NIVEL = 18

3. - DEFINA Y DE EJEMPLOS DE:  
a) ISÓTOPOS = \_\_\_\_\_ b) ISÓBAROS = \_\_\_\_\_

4. - UN ATOMO TIENE 92 PROTONES, 146 NEUTRONES  
SEÑALE:

a) MASA = \_\_\_\_\_ b) Z = \_\_\_\_\_

c) ELECTRONES = \_\_\_\_\_ d) A = \_\_\_\_\_

e) NOMBRE DEL ELEMENTO = \_\_\_\_\_

f) SIMBOLO DEL ELEMENTO = \_\_\_\_\_