

Evaluación: El átomo

Nombre: _____

Primera parte: Protones, electrones y neutrones

Instrucciones: Completa la siguiente tabla, utilizando tu tabla periódica:

Elemento	Símbolo	n ^{atómico}	n ^{másico}	p ⁺	n ⁰	e ⁻
Cobalto		27		27		
	Br		79	35		
Antimonio			121	51		
Mercurio				80	120	80
Carbono		6			6	

Segunda parte: Electrones de valencia

Instrucciones: Utilizando tu tabla periódica, identifica la cantidad de electrones de valencia y marca la alternativa correcta.

Selecciona la cantidad de electrones de valencia del carbono



Selecciona la cantidad de electrones de valencia del oxígeno



Tip: Debes utilizar una tabla periódica que indique los grupos de esta manera:
Grupo IA, Grupo IIA, etc.

Tercera parte: Enlaces químicos

Instrucciones: Marca verdadero o falso, según corresponda.

Los electrones de valencia le permiten a los átomos juntarse.

El número atómico indica los neutrones de un átomo.

El número másico indica la suma de protones y electrones.

El símbolo químico del oro es Or.

El número atómico del cloro es 17.