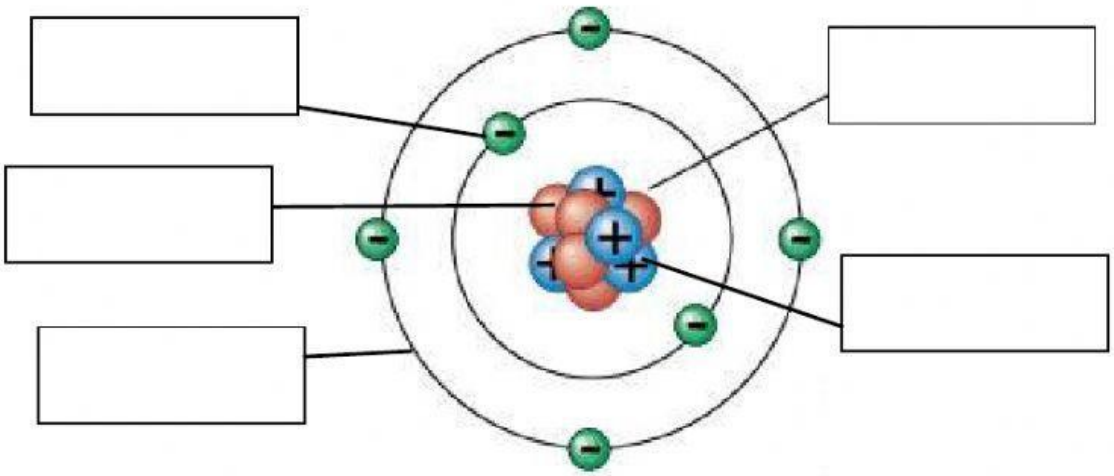
FICHA INTERACTIVA N° 2

CÁLCULOS ATÓMICOS

Instrucciones

1. Dispones de 30 minutos para completar la ficha.
2. Esta evaluación corresponde al 20% de la nota final-
3. Recuerda revisar tus respuestas antes de enviar.

I-. Arrastra cada concepto en su respectivo casillero.



PROTÓN	**ELECTRÓN**	**NEUTRÓN**	**NÚCLEO**	**ORBITAL**

II-. Une con una flecha cada personaje con su modelo atómico y/ o descubrimiento realizado.

BOHR	DESCUBRIÓ EL NEUTRÓN
DALTON	LLAMO A SU MODELO BUDÍN DE PASAS
RUTHERFORD	DESCUBRIÓ LOS ORBITALES
THOMSON	DENOMINO AL ÁTOMO COMO UNA PARTÍCULA INDIVISIBLE E INDESTRUCTIBLE
CHADWICK	SU MODELO ES SIMILAR AL SISTEMA SOLAR

III-. Completa el cuadro con la información entregada

1 **H** 1,0			Número atómico →				2 **He** 4,0
			Masa atómica →				
3 **Li** 6,9	4 **Be** 9,0	5 **B** 10,8	6 **C** 12,0	7 **N** 14,0	8 **O** 16,0	9 **F** 19,0	10 **Ne** 20,2

RECUERDA ESCRIBIR BIEN LOS ELEMENTOS QUÍMICOS

Elemento	Z (número atómico)	A (número másico)	Protones	Electrones	Neutrones
	10		**10**		
N					**7**
	4	**9**			