

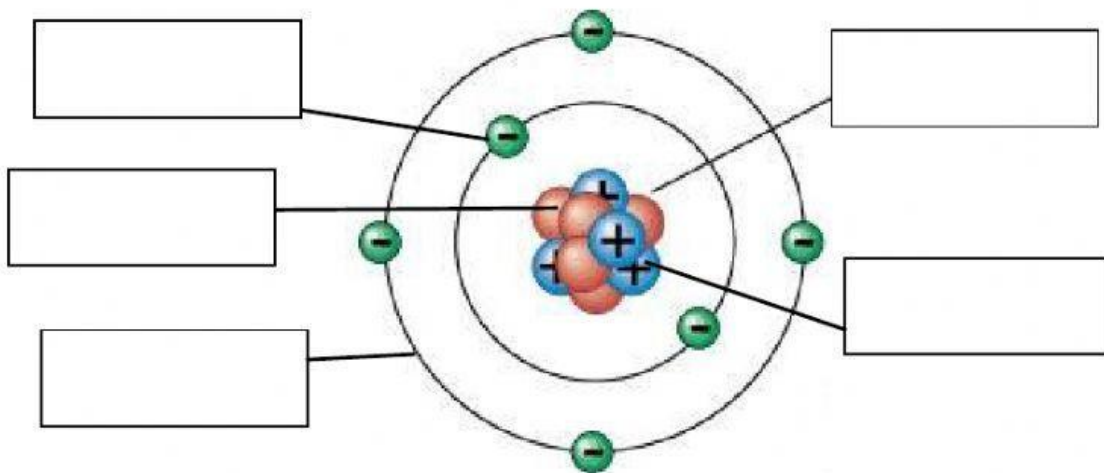
FICHA INTERACTIVA N° 2

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 $\longrightarrow$ Masa atómica $\longrightarrow$						2 He 4,0
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			