

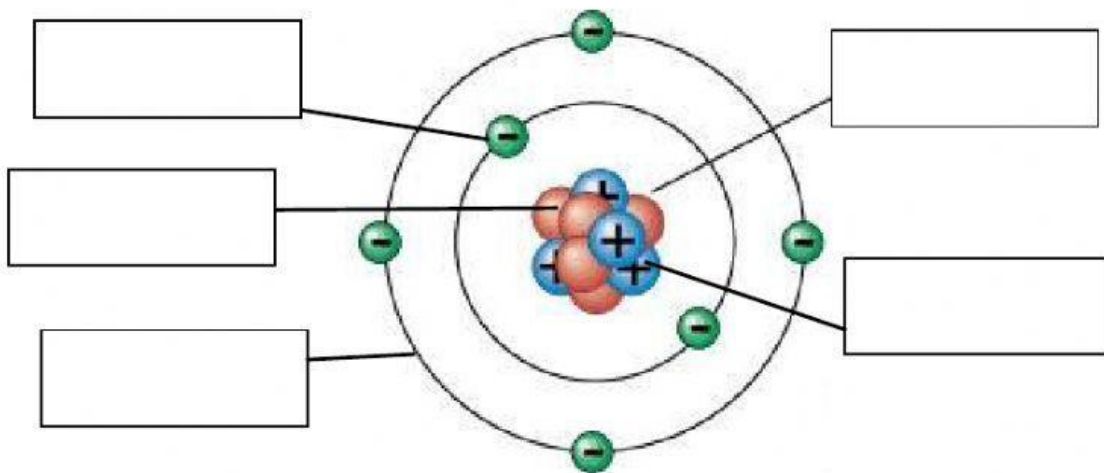
## FICHA INTERACTIVA N° 2

### 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 <b>H</b> 1,0	Número atómico $\longrightarrow$ Masa atómica $\longrightarrow$						2 <b>He</b> 4,0
3 <b>Li</b> 6,9	4 <b>Be</b> 9,0	5 <b>B</b> 10,8	6 <b>C</b> 12,0	7 <b>N</b> 14,0	8 <b>O</b> 16,0	9 <b>F</b> 19,0	10 <b>Ne</b> 20,2

RECUERDA ESCRIBIR BIEN LOS ELEMENTOS QUÍMICOS

Elemento	Z (número atómico)	A (número másico)	Protones	Electrones	Neutrones
	10		10		
<b>N</b>					7
	4	9			