

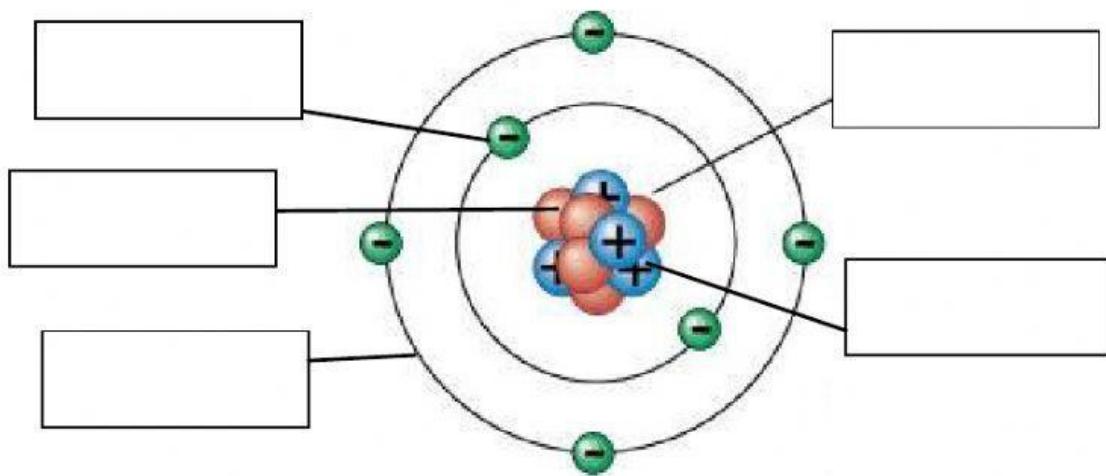
## FICHA INTERACTIVA N° 2

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

RECUERDA ESCRIBIR BIEN LOS ELEMENTOS QUÍMICOS

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