**Química** **3° de secundaria**

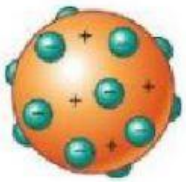
**El átomo. Actividad de repaso**

**1. Relaciona las columnas**

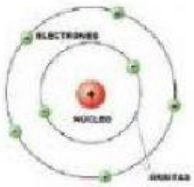
| | |
|---|---|
| Descubrió el neutrón en 1932. | Joseph John Thomson |
| Propuso el modelo en el que el átomo tiene un núcleo positivo y los electrones están alrededor en niveles de energía específicos. | Ernest Rutherford |
| Descubrió el electrón y propuso que el átomo era una masa positiva con cargas negativas incrustadas en él. | John Dalton |
| Propuso la existencia del protón y dijo que el átomo tenía un núcleo positivo alrededor del que giraban los electrones. | Niels Bohr |
| Retoma las ideas de Demócrito y establece un modelo de átomo indivisible. | James Chadwick |

**2. Identifica los modelos atómicos.**



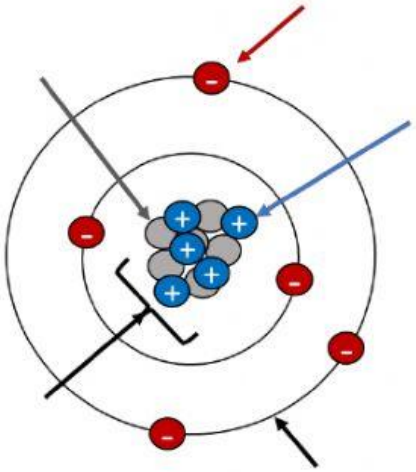




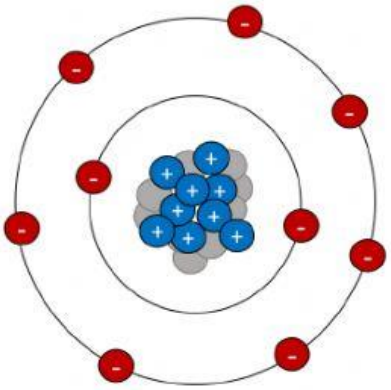



LIVEWORKSHEETS

**3. Coloca junto a cada flecha el nombre de la parte del átomo que está señalada**



**4.Observa la figura y responde lo que se solicita. Puedes apoyarte en la tabla periódica.**



a) ¿Cuál es el número atómico (Z) de este elemento?

b) ¿Cuántos electrones de valencia tiene?

c) ¿Qué elemento es?

d) ¿Cuál es el símbolo de este elemento?

LIVEWORKSHEETS

**5. Identifica los elementos con ayuda de tu tabla periódica.**

| Número atómico (Z) | Nombre del elemento | Símbolo |
|---|---|---|
| 40 | | |
| 19 | | |
| 35 | | |
| 56 | | |
| 26 | | |

LIVEWORKSHEETS