

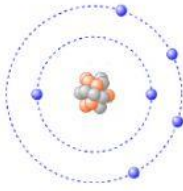
-
- | Element | Symbol | Atomic Number | Atomic Weight |
|----------|--------|---------------|---------------|
| Iodine | I | 53 | 126.90 |
| Silicon | Si | 14 | 28.09 |
| Nitrogen | N | 7 | 14.01 |
| Calcium | Ca | 20 | 40.08 |
| Chlorine | Cl | 17 | 35.45 |
| Helium | He | 2 | 4.003 |



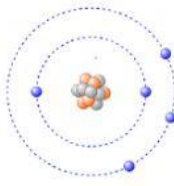
Nombre del elemento	Símbolo químico	Grupo	Período	Número atómico	Número másico	Protones	Electrones	Neutrones
Carbono								
Helio								
Boro								

4. Observa con atención los dibujos y arrastra el nombre del elemento según corresponda. Ayúdate del ejercicio anterior.

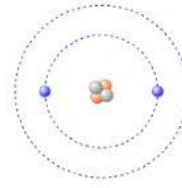
Helio



Boro



Carbono



5. Indica si los siguientes cambios son físicos o químicos:

- Congelar pan.
- Freír un huevo.
- Oxidación de un hierro.
- Cortar trozos de frutas.
- Un fósforo ardiendo.
- Digestión de la comida.