

# 1. El sistema periódico

## 1. Completa con las palabras adecuadas y coloca las que no utilices en el cajetín para ello:

|            |              |             |                |
|------------|--------------|-------------|----------------|
| Moseley    | Newlands     | tres        | ocho           |
| Mendeleiev | Meyer        | periodos    | número atómico |
| filas      | masa atómica | propiedades | creciente      |
| familias   | columnas     | decreciente | creciente      |

- En el sistema periódico actual:
  1. Los elementos aparecen ordenados en orden ..... de su número atómico, Z.
  2. Los elementos se distribuyen en 18 ....., que se denominan grupos o .....
  3. Los elementos se distribuyen en 7 ....., denominadas .....
- La primera clasificación de los elementos químicos fue la de .....
- En 1868, de forma independiente, Mendeleiev y ..... publicaron una clasificación de los elementos que se basaba en:
  1. Colocar los elementos en orden ..... a su .....
  2. Agrupar los elementos en función de sus .....
- En 1864, J. A. R. Newlands agrupó los elementos conocidos en grupos de ....., con propiedades similares

Palabras o conjunto de palabras no utilizadas:

|  |  |  |
|--|--|--|
|  |  |  |
|  |  |  |

## 2. Indica si se trata de metales, no metales, gases nobles o semimetales.

Las sustancias formadas por átomos de este grupo presentan propiedades muy variadas en función de cómo se unan los átomos

Son gases en condiciones habituales

Los elementos de este grupo son buenos conductores del calor y de la electricidad

Los átomos tienen características intermedias entre los átomos de los metales y de los no metales

Sus átomos son estables sin necesidad de estar unidos a otros

Los elementos de este grupo tienden a formar aniones

Los elementos de este grupo tienden a formar cationes

Es el grupo más numeroso

## 3. Indica el nombre de los siguientes elementos químicos:

|    |  |    |  |    |  |
|----|--|----|--|----|--|
| Co |  | H  |  | Pt |  |
| K  |  | Cd |  | Cu |  |
| Al |  | C  |  | Be |  |
| N  |  | O  |  | Mo |  |
| Li |  | S  |  | Ti |  |

## 4. Indica el símbolo de los siguientes elementos químicos:

|         |  |         |  |           |  |
|---------|--|---------|--|-----------|--|
| Boro    |  | Sodio   |  | Níquel    |  |
| Zinc    |  | Silicio |  | Manganeso |  |
| Titanio |  | Fósforo |  | Flúor     |  |
| Argón   |  | Cromo   |  | Plata     |  |
| Cloro   |  | Oro     |  | Helio     |  |
| Neón    |  | Hierro  |  | Mercurio  |  |

5. Completa la tabla periódica con los elementos químicos perdidos:

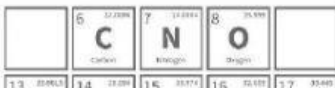
|                                      |                                                                                    |
|--------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------|
| Primer elemento del primer grupo     |  |
| Gas noble del tercer periodo         |  |
| Semimetal del grupo 13               |  |
| Tiene 11 protones                    |  |
| Metal con el número atómico más bajo |  |
| Elemento del grupo 2 y periodo 4     |  |
| Elemento del grupo 7 y periodo 4     |  |
| Elemento del periodo 2 y grupo 17    |  |

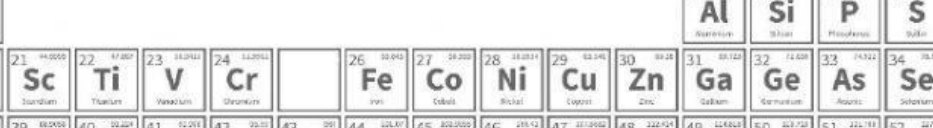
Atomic number → **8**      15.999 ← Atomic weight

**O**  
 Oxygen

Symbol →      Name →

Chemistry is a branch of physical science that studies the composition, structure, properties and change of matter





6. Completa la tabla utilizando la tabla periódica anterior:

|                  |    |   |    |   |    |    |    |    |
|------------------|----|---|----|---|----|----|----|----|
| ELEMENTO QUÍMICO | Al | S | Be | N | He | Cu | Ne | Hg |
| GRUPO            |    |   |    |   |    |    |    |    |
| PERIODO          |    |   |    |   |    |    |    |    |