

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

Atomic weight ← 15.999

Symbol ← **O**

Name ← Oxygen

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								