

ACTIVIDADES EL SISTEMA PERIODICO

1. Complete los huecos.

Los elementos químicos se pueden clasificar en y Los no metales son malos de la Y del, no tienen y son

2. Completa los huecos.

- a) El carácter metálico al desplazarnos hacia la izquierda en un periodo y descender en un grupo.
- b) El radio atómico al desplazarnos hacia la izquierda en un periodo y descender en un grupo.

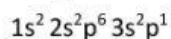
3. Relaciona a cada científico con su contribución a la ordenación de los elementos.

- | | |
|---------------|--|
| 1) Döbereiner | a) Clasifico los elementos como metales y no metales. |
| 2) Lavoisier | b) Estableció la ley de los octavos. |
| 3) Moseley | c) Propuso que en la naturaleza había grupos de tres elementos llamados triadas. |
| 4) Mendeléiev | d) Dispuso los elementos en orden creciente a su número atómico. |
| 5) Newlands | e) Clasificó los elementos en orden creciente a su masa atómica. |

4. Razona si estas afirmaciones son verdaderas (V) o falsas (F) y corrige aquellas que sean falsas.

- a) En la tabla actual hay 7 grupos y 18 periodos.
- b) Los elementos de un mismo grupo tienen propiedades químicas semejantes.
- c) Los elementos de un mismo periodo tienen la misma configuración electrónica.
- d) Los alcalinos son metales de transición.

5. Un elemento químico presenta la siguiente configuración electrónica:



Indica grupo y periodo y a la familia que pertenece.

6. Cinco elementos que llamaremos A,B,C,D y E tienen, respectivamente, los números atómicos 2, 11, 14, 17 y 25.

a) Indica a que grupo, periodo y la familia atómica a la que pertenece?

A

B

C

D

E

b) Clasifícales en metales, no metales, semimetales o gases nobles.

A

B

C

D

E

c) ¿Qué elemento tiene menor radio atómico? ¿Cuál tiene mayor carácter metálico?

7. Para un átomo de número atómico $Z=50$ y $A=126$.

a) Indica número de protones, neutrones y electrones.

b) Escribe su configuración electrónica abreviada.

c) Indica el grupo y periodo al que pertenece.