

15/03/2022

Ejercicios

- 1.- En una clase importante de los materiales de la electrónica del estado sólido interviene la combinación de un elemento representativo del grupo III con uno representativo del grupo IV. Un ejemplo de una pareja semejante es:
- a) Se V b) V As c) Al Ge d) Ga As e) Nd Eu
- 2.- De las opciones dadas selecciona el metaloide que tenga el mayor peso atómico
- a) boro b) uranio c) astato d) potasio e) plata
- 3.- ¿Cuál de los siguientes símbolos representan un miembro de la familia de los gases inertes?
- a) N b) Ne c) H d) Cl e) Ce
- 4.- ¿Cuál de los siguientes elementos sería el más dúctil a la temperatura ambiente?
- a) Sb b) B c) S d) Ag e) I
- 5.- ¿Cuál de los siguientes pares de elementos sería la más semejante químicamente?
- a) H O b) H He c) H Li d) O S e) O F
- 6.- El elemento $Z = 114$ debe ubicarse en la tabla periódica en:
- a) el grupo VIIA b) la serie de los actínidos c) el grupo IVA d) el 7º período
- 7.- Un elemento metálico representativo, M, forma los óxidos M_2O y M_2O_3 . El Metal debe pertenecer a:
- a) los metales alcalinos b) el grupo IIIA c) la familia de los halógenos d) la familia VIII B
- e) la familia del carbono

8.- ¿Qué familia química contiene el mayor número de átomos no metálicos?

a) Los halógenos b) La familia del oxígeno c) La familia de los gases inertes

d) Los elementos representativos e) Los elementos de transición del cuarto período