

Selecciona la opción que consideres correcta y anótala en el paréntesis de la derecha

1.- El conocimiento de que las propiedades de los elementos son función periódica de sus pesos atómicos lo dieron a conocer ()

a) Newlans y Dobereiner b) Mendeléiev y Meyer c) Lavoisier d) Moseley

2.- Son los elementos más electronegativos ()

a) K, Sr, Bi b) Ca, Mg, Be c) Fr, Cs, Ba d) F, O, Cl,

3.- La ley de las octavas la formuló ()

a) Lothar Meyer b) Mendeléiev c) Dobereiner d) Newlands

4.- Es la distancia comprendida entre el centro del núcleo y el nivel externo de un átomo ()

a) Electronegatividad b) radio atómico c) Afinidad electrónica d) Radio iónico

5.- ¿Cuál de las siguientes fórmulas corresponde al sulfuro de cobre? ()

a) SCu b) Cu_2S c) CuS d) S_2Cu

6.- ¿Cuál es las siguientes fórmulas corresponde al óxido férrico? ()

a) Fe_3O b) FeO c) Fe_3O_2 d) Fe_2O_3

7.- Son sumamente reactivos y a temperaturas elevadas reaccionan con una gran velocidad ()

a) Halógenos b) metales alcalinos c) Metales alcalinotérreos d) Gases nobles

8.- Son elementos no metálicos ()

a) Sn, Pb, Br b) Li, Cs, Cu c) S, As, Br d) Ca, Na, F

9.- Se define como la energía liberada cuando un átomo en estado gaseoso recibe un electrón para formar un ión negativo en estado gaseoso ()

a) Electronegatividad b) Afinidad electrónica c) Cinética d) Potencial

10.- Conjunto de elementos que presentan a su electrón diferencial en el mismo subnivel de energía ()

a) Grupo b) Período c) Familia d) Clase

11.- de acuerdo con su configuración electrónica los elementos azufre (S) y plomo (Pb) son considerados de igual ()

a) Grupo b) Periodo c) Nivel d) Subnivel

12.- familia de elementos de la tabla periódica que se caracteriza por ser formadores de sales ()

a) IA b) VIIIA c) VIIA d) IIA