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 S_2Cu

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

a)Fe_3O b) FeO c) Fe_3O_2 d) $Fe_2\ O_3$

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

LIVEWORKSHEETS