



EVALUACIÓN SUMATIVA

Escribe la letra V (verdadero) o F (falso) según corresponda a cada pregunta

- 1.- V – F: En el enlace iónico, la diferencia de electronegatividad es mayor que en el enlace covalente _____
- 2.- V – F: en enlace iónico se forman siempre entre un anión y un catión _____
- 3.- V – F: el amoníaco NH_3 es un compuesto, que de acuerdo al tipo de enlace N – H es covalente no polar _____
- 4.- V – F: los enlaces covalentes pueden ser simples, dobles o triples _____
- 5.- V – F: el compuesto CH_4 forma enlaces C – H, este enlace corresponde a un enlace covalente polar _____
- 6.- V – F: la electronegatividad es una propiedad periódica que incide en un enlace químico _____
- 7.- V – F: los electrones de valencia son aquellos que se encuentran en el último nivel de energía _____
- 8.- V – F: para que se forme un enlace químico siempre tiene que haber la participación de electrones _____
- 9.- V – F: los compuestos formados entre átomos no metálicos siempre tienden a ser iónicos _____
- 10.- V – F: de acuerdo a sus propiedades, el agua se clasifica como un enlace iónico _____
- 11.- V – F: la estructura de Lewis es la representación de los electrones de valencia al rededor del símbolo _____
- 12.- V – F: el enlace covalente se forma entre átomos de elementos metálicos que comparten electrones _____