|  |
| --- |
| 1.- Uno de los postulados de Dalton establece:  A) Todos los átomos existentes son iguales en peso y forma  B) Las reacciones químicas son meras reagrupaciones de átomos  C) La materia que interviene en una reacción química se pierde.  D) Todos los elementos reaccionan entre sí para formar nuevos compuestos.  2.- El modo como se asocian los elementos de un compuesto, es independiente de las condiciones en que se forma  A) VERDADERO  B) FALSO  3.- La Ley de las Proporciones Constantes es un planteamiento originado por los experimentos de Lavoisier.  A) VERDADERO  B) FALSO . |
|  |

|  |
| --- |
| 4.- Si decimos que 793 partes de Hidróxido de calcio Ca (OH)2 -reaccionan con 712 partes de ácido muriático, estamos aplicando la ley de:  A) conservación de la materia.  B) los pesos equivalentes.  C) acción de masas  D) combinación |
|  |

|  |
| --- |
| 5.- Propuso que si dos elementos forman un solo compuesto éste se forma por la combinación de un átomo de A con un átomo de B.  A) Dalton.  B) Ritcher.  C) Lavoisier  D) Gay-Lussac. |
|  |