

Organización de los Elementos Químicos CTP de Orosi Profe Karla Picado Irola

Responda cada pregunta en forma correcta según lo estudiado en clase

- La Ley Periódica establece que:
 - ☐ Las propiedades físicas y químicas de los elementos son funciones periódicas de sus pesos atómicos
 - ☐ Cuando reaccionan un elemento no metálico y uno metálico, éste último pierde electrones
 - ☐ Las propiedades físicas y químicas de los elementos son funciones periódicas del número atómico
 - ☐ Al clasificar los elementos en grupos de siete, las mismas propiedades se repiten cada ocho
- Un elemento que pertenece a la familia de los carbonoides es :
 - ☐ rubidio
 - ☐ germanio
 - ☐ hierro
 - ☐ cromo
- Un elemento que se localiza en el bloque de las Tierras Raras es el siguiente:
 - ☐ Eu
 - ☐ Sg
 - ☐ Cd
 - ☐ F
- Un elemento calcógeno se encuentra en la siguiente opción:
 - ☐ silicio
 - ☐ arsénico
 - ☐ selenio
 - ☐ boro
- Un elemento que pertenece a la categoría actinoide se encuentra en la siguiente opción:
 - ☐ Pt
 - ☐ U
 - ☐ La
 - ☐ Gd
- La Ley de las Octavas fue propuesta por el científico llamado:
 - ☐ Moseley
 - ☐ Döbereiner
 - ☐ Newlands
 - ☐ Mendeleev
- Al proponer un ordenamiento de los elementos con base en sus pesos atómicos, pronostica las características de elementos que no se habían descubierto. El texto anterior hace referencia al científico llamado:
 - ☐ Meyer
 - ☐ Döbereiner
 - ☐ Newlands
 - ☐ Mendeleev
- La Tabla Periódica actual presenta los elementos en orden creciente de:
 - ☐ Peso atómico
 - ☐ Número atómico
 - ☐ Propiedades físicas y químicas
 - ☐ Reactividad
- Una familia de elementos que son muy reactivos dentro de los que se encuentra el potasio se denomina :
 - ☐ Térreos
 - ☐ Familia del carbono
 - ☐ Alcalinos
 - ☐ Alcalinotérreos