1.- Es una disposición de los elementos químicos en forma de tabla, ordenados por su número atómico (número de protones), por su configuración de electrones y sus propiedades químicas. Este ordenamiento muestra tendencias periódicas, como elementos con comportamiento similar en la misma columna.

A.-Tabla periódica de los elementos B.-Tabla de periódicos elementales C.-Tabla Fundamental de los químicos. D.-Tabla científica de los periódicos.

2.-Es el número de protones en el núcleo del átomo y se representa con números de menor a mayor, de izquierda a derecha, de arriba para abajo y se coloca en la parte superior de la casilla del elemento químico.

A.-Número de elementos B.-Número atómico C.-Número eléctrico D.-Número de celular

3.- A las columnas verticales de la tabla periódica. Hay 18 grupos en la tabla periódica estándar. En virtud de un convenio internacional de denominación, los grupos están numerados de 1 a 18 desde la columna más a la izquierda

A.-Número atómico B.-Tabla periódica de los elementos C.-Grupos o familias D.-Electrón

4.- Asigna un número a los elementos químicos para señalar cuál es la masa que tienen sus átomos en promedio. Está determinado de acuerdo a los isótopos, ya que un mismo elemento químico puede contar con más de un tipo de isótopo.

A.-Periodo B.-Bloques C.-Número atómico D.-Peso atómico o masa atómica

5.- Son las filas horizontales de la tabla periódica. El número de niveles energéticos de un átomo determina el periodo al que pertenece. Los elementos en el mismo período muestran tendencias similares en radio atómico, energía de ionización, afinidad electrónica y electronegatividad.

A.-Tabla periódica de los elementos B.-Periodo C.-Bloques D.-Número atómico

6.- La tabla periódica se puede también dividir de acuerdo a la secuencia en la que se llenan las capas de electrones de los elementos. Se denomina según el orbital en el que en teoría reside el último electrón: *s*, *p*, *d* y *f*

A.-Bloques B.-Periodo C.-Número atómico D.-Electrón

7.- Se define como la energía liberada cuando un átomo gaseoso captura un electrón.

A.-Energía de ionización B.-Afinidad electrónica C.-Bloques D.-Número atómico

8.- Es la energía necesaria para separar un electrón en su estado fundamental de un átomo de un elemento.

A.-Afinidad electrónica B.-Energía de ionización C.-Bloques D.-Número atómico

9.- Están formados por los elementos que se sitúan en la primera columna (grupo) de la tabla periódica o sistema periódico, Pertenecen a la serie de elementos s, esto significa que los metales alcalinos tienen su electrón más externo en un orbital s, cada uno tiene solo un electrón en su

LIVEWORKSHEETS

nivel energético más externo (s), con buena tendencia a perderlo (esto es debido a que tienen poca afinidad electrónica, y baja energía de ionización), con lo que forman un catión.

A.-El grupo de los metales alcalinos B.-Afinidad electrónica C.-Energía de ionización D.-Bloques

10.- Son más duros que los metales alcalinos, tienen brillo y son buenos conductores eléctricos; menos reactivos que los alcalinos, buenos agentes reductores y forman compuestos iónicos. Todos ellos tienen dos electrones en su capa más externa

A.-El grupo de los metales alcalinos B.-Afinidad electrónica C.-Energía de ionización D.-El grupo de los alcalinotérreos

LIVEWORKSHEETS