

Questionario De La Tabla Periódica

¿Quién descubrió el hidrogeno?

R= Sir Henry Cavendish

¿Quién propuso el arreglo de las tríadas?

R= Johanes Döbereiner

¿Cómo se denominó al arreglo de los elementos de acuerdo a sus propiedades similares en grupos de 3 donde el promedio de las masas del 1º y el 3º coincidía con la masa atómica del intermedio?

R= Tríadas de Döbereiner

¿Quién ordenó a los elementos por orden creciente de sus masas atómicas en columnas de 7 elementos?

R= John Newlands

¿Quién propuso una clasificación de los elementos donde se predijo la existencia de 3 elementos aún no descubiertos?

R= Dimitri Ivanovich Mendeleiev

¿Por qué fue importante la clasificación de Dimitri Mendeleiev?

R= Por que predijo las propiedades de los elementos aun no existentes.

¿Qué dice la ley periódica de Mendeleiev?

R= Las Propiedades de los Elementos son funciones periódicas de sus masas atómicas.

¿Qué dice la ley periódica moderna?

R= Las Propiedades de los Elementos son funciones periódicas de sus masas atómicas.

¿Quién ordenó a los elementos a su número atómico?

R= Henry Moseley

¿Qué es el número atómico?

R= Es el que indica el número de electrones.

¿Cómo se encuentran ubicadas las familias en la tabla periódica?

R= En columnas verticales.

¿Quién propuso a la tabla periódica moderna?

R= Alfred Warner

¿Cómo se denomina a la tabla periódica moderna?

R= Tabla Periódica Larga

¿Cómo se ubican a los grupos en la tabla periódica?

R= En orden creciente atendiendo a su Z y por consecuencia su configuración electrónica.

¿Cuántas familias químicas existen y como se representan?

R= Existen 2, familia "A" y "B"

Los niveles de energía son numéricamente iguales a los...

R= Periodos

¿Cómo se clasifican a los elementos cuando se consideran sus características físicas y químicas?

R= Metales y No Metales

¿Cómo identificas a los grupos?

R= Con números romanos del 1 al 8 (I – VIII)

¿Qué nombre se da a los elementos cuyas propiedades se ubican entre la de los metales y las de los no metales?

R= Metaloides

¿Cómo se denominan a los elementos con brillo metálico, conductividad eléctrica y térmica, dureza, ductibilidad y maleabilidad?

R= Metales

¿Qué porcentaje aproximado de los elementos de la Tabla Periódica son metales?

R= 80%

¿Cómo se denominan a los elementos que tienden a ganar electrones para completar su capa de valencia (capa electrónica más externa), para lograr una configuración estable?

R= No Metales

¿Cuáles son los elementos denominados metaloides?

R= Boro, Silicio, Germanio, Arsénico, Antimonio, Telurio y Polonio.

¿Cuántos periodos tiene la tabla periódica?

R= 7

¿Cómo se identifican a los periodos?

R= De la K a la Q

¿Qué nombre recibe el grupo 1A?

R= Metales Alcalinos

¿De que forma podemos llamar también al grupo VIIA?

R= Halógenos

¿Con que otro nombre se conoce a los elementos del grupo 0 (cero)?

R= Gases Nobles

¿Cuáles son los elementos conocidos como gases inertes?, nómbralos.

R= Helio, Neón, Argón, Kriptón, Xenón y Radón.

¿En que se basa la distribución de los elementos químicos por bloques?

R= En la configuración electrónica de cada elemento.

¿Cuáles son las letras asignadas a los 4 bloques?

R= s, p, d y f.

¿A que bloque pertenecen los elementos de transición interna (lantánidos y actínidos)?

R= Bloque f

¿De que otra forma se conocen a los elementos de transición interna?

R= Tierras Raras

¿Cuál es el radio atómico de los elementos?

R= Es la distancia que hay del núcleo de un átomo a su electrón más lejano.

¿Qué es la electronegatividad?

R= Es la atracción que ejercen los átomos hacia los electrones que conforman un enlace químico.

¿De que forma varia la electronegatividad en el sistema periódico?

R= Aumenta de izquierda a derecha en un mismo periodo, y en un grupo disminuye de arriba hacia abajo.

¿Qué elementos tienen aplicaciones en la industria metalúrgica y en la joyería?

R= Oro, plata, cobre, hierro, níquel, cromo, aluminio, platino.

¿Cuáles son los elementos más empleados para anuncios luminosos?

R= Neón y Argón.

¿Qué elementos radioactivos son más empleados para la producción de energía nuclear?

R= Uranio, Radio, Torio.

¿Qué elementos son más empleados para la prevención de la caries?

R= Flúor.

Elemento primordial para las personas con deficiencias respiratorias

R= Oxígeno