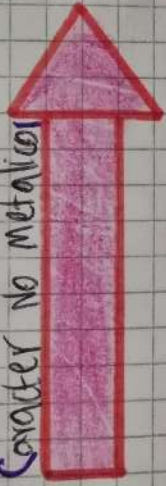


DE
ON



Electronegatividad,
Potencial de Ionización,
Carácter no metálico



Radio Atómico
Carácter metálico

Radio Atómico
Carácter metálico



En 1860 los científicos habían descubierto más de 60 elementos diferentes y determinado su masa atómica. Notaron que algunos elementos eran similares y le dieron un nombre a cada grupo de elementos parecidos. En 1829 el químico Döbereiner creó un sistema de clasificación en el que se agrupaban en grupos de tres llamados triadas. Las propiedades químicas de los elementos de una triada eran similares y sus propiedades físicas variaban según su masa atómica. Después, el químico Mendeleev desarrolló una tabla

¿Cuál es la diferencia entre grupo y período? Evidencie su justificación por medio de un ejemplo: **Na (sodio) está en el grupo IA y período 3.**

En el período están los elementos que poseen el mismo nivel de energía en su última capa, mientras que en el grupo están los elementos que tienen la misma cantidad de electrones en el último nivel.

Por lo tanto, la diferencia es una es por la energía (período) y el otro es por cantidad de electrones (grupo), de tal manera que el período es el representante de energía mientras que el grupo es el representante de la reactividad química del elemento.

EJEMPLO: El calcio se encuentra en el grupo 2 y el período 4.



1 Clasifica los siguientes elementos.

- Oro Número Atómico 79, grupo 11, periodo 6 Au
- Plata Número Atómico 47, grupo 11, periodo 5 Ag
- Cobre Número Atómico 29, grupo 11, periodo 4 Cu
- Calcio Número Atómico 20, grupo 2, periodo 4 Ca
- Samario Número Atómico 62, grupo 9, periodo 6 Sm
- Neón Número Atómico 10, grupo 18, periodo 2 Ne

2 Nombrar dos elementos de cada periodo.

PERIODO 5: Rubidio y Tecnecio
PERIODO 2: Hidrogeno y Helio
PERIODO 3: Sodio y Magnesio
PERIODO 7: Radio y ununtrio

3 ¿Cuál es la diferencia entre grupo y periodo?

El periodo es el representante de Energía mientras que el grupo es el representante de la reactividad química del elemento.

LA TABLA PERIODICA

ES UN:

Esquema gráfico

Filas

Llamados

periodos

Indicani

Letras

Columnas

organizadas por

grupos o familias

Grupo A,

Grupo B,

orden

clasifica

Propiedades

según

físicas

químicas



1) Escriba cinco ejemplos de elementos metálicos.

Ca Calcio, Bi Bismuto, Cu Cobre,
Cd Cadmio,
Zn Zinc,
K Potasio,
Ra Radio

2) Consultar 5 usos en la industria química de los elementos metálicos.

1- PLATA (Ag)

- Aleación de Monedas, Vajillas, Joyas y diferentes Alloys

2- MERCURIO (Hg)

- En odontología en Amalgamas, En la fabricación de termómetros y Barómetros.

3- PLOMO (Pb)

- En la fabricación de fusibles, Recipientes a prueba de corrosión.

4- HIERRO (Fe)

- El Acero, su Aleación con carbono se utiliza en la construcción de viviendas e Industrias.