

COLEGIO INSTITUTO TÉCNICO INTERNACIONAL
ÁREA DE CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL
QUÍMICA GRADO 704 GUÍA No 10

Prof. Dora Luz Buitrago López

dora.buitrago@iedtecnicointernacional.edu.co

WhatsApp 3053672543

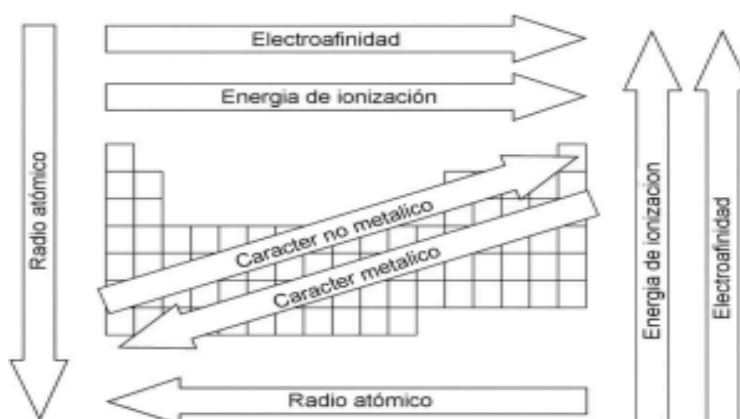
En Facebook y Messenger: Dora Buitrago

TEMA: ¿Qué y cuáles son las propiedades periódicas de los elementos químicos?

La actual tabla de los elementos químicos es una organización construida con base en la ley periódica, de ahí su nombre.

“Cuando los elementos se colocan en orden creciente de su número atómico, tiene lugar una repetición periódica de ciertas propiedades físicas o químicas de aquéllos”.

El origen de la periodicidad en las propiedades químicas de los elementos radica en la configuración de sus electrones más externos o electrones de valencia, y ésta se repite periódicamente.



Muchas de las propiedades de los elementos se repiten periódicamente, es decir, presentan valores semejantes a intervalos más o menos regulares al aumentar el número atómico.

Las propiedades periódicas de los elementos químicos se encuentran en la tabla periódica, algunas de las más importantes son:

1. Radio atómico
2. Electronegatividad
3. Densidad
4. Conductividad eléctrica
5. Conductividad térmica
6. Punto de fusión
7. Punto de ebullición
8. Potencial de ionización
9. Calor de fusión
10. Calor específico

ACTIVIDADES

1. Defina cada una de las 10 propiedades periódicas, acompañe con una gráfica que muestre cómo varía su valor en un grupo y en un período de la tabla periódica
2. Busque el elemento que tenga el mayor valor y el que tenga el menor valor en cada una de las propiedades mencionadas.