

A standard periodic table of elements, color-coded by groups. The elements are arranged in rows (periods) and columns (groups). The table includes all elements from Hydrogen (H) to Oganesson (Og).

Diagrama de la Tabla Periódica de los Elementos. Muestra la estructura general de la tabla con los bloques s, p, d y f. El título "Tabla periódica" está en un recuadro central.

- 3) **Con respecto a la división de bloques, existen 4 (cuatro) tipos de clasificaciones para los elementos de la Tabla Periódica.**

Sabiendo esto, debes leer atentamente los enunciados que poseen características de las clasificaciones y colocarle en la casilla el nombre de la clasificación correspondiente.

Enunciados:

Pertenecen al bloque d, por lo que también pertenecen al grupo B.

Tienen todos sus niveles electrónicos completos, su configuración electrónica termina en $ns^2 np^6$ y conforman el grupo VIII A.

Pertenecen al bloque f, es decir, aquellos que pertenecen la serie de lantánidos y actínidos, llamada Tierras raras.

Pertenecen a los bloques s y p, excluyendo al grupo VIII A.

Debido a las configuraciones electrónicas, estos pertenecen al grupo A

- 4) a) Completar el cuadro con los nombres de las clasificaciones correspondiente y luego Ordenar los siguientes elementos que se encuentran dentro de la caja en cada columna según su clasificación.

Hidrogeno, Níquel, Lantano, Aluminio, Nitrógeno, Berilio, Bromo, Neón, Plutonio, Cobre, Potasio, Plata, Neptunio, Titanio, Telurio, Antimonio, Oro, Fermio, Vanadio, Flúor, Argón, Silicio, Magnesio, Bario.

Nombre de clasificación				
elementos				

Ejemplo, de Guía:

- Hidrogeno: H

Propiedades Estructurales y eléctricas.

cuatro, estructurales, ceder, elementos, electrones, electrónicas, Metales, calor, dúctiles, electricidad, punto de fusión, No metales, maleable, ganar, brillo, malos, calor, electricidad, Metaloides, calcio, fusión, ebullición, once, Boro, metales, no metales, metálicos, Tabla, nobles, reactivos, Helio, raros, Argón, monoatómicos, reactividad baja, gases.

-: son elementos que tienden a electrones. Estos elementos son Conductores del y la, no poseen, poseen bajo punto de y Cabe aclarar que existen Elementos no Dentro de la periódica, por ejemplo el
-: son elementos que tienden a Electrones. Son buenos conductores del y la, tienen brillo, son, y poseen generalmente alto de
-: son elementos conocidos por ser gases poco, como el ,, entre otros. Erróneamente se los a denominado como gases o gases Pero el nombre por el cual se conoce actualmente “gases” es apto , debido a que sugiere una pero importante.

- b) Con respecto a las clasificaciones de los elementos Dar 5 (cinco) ejemplos de cada una, acompañado de su símbolo.

c) En la siguiente tabla periódicas debes ubicar los siguientes elementos (que se encuentran en la caja) con sus símbolos correspondientes.

Por ejemplo: el elemento Plata, símbolo correspondiente: Ag

d) Observar atentamente los colores de la tabla periódica que se encuentra en el inciso "c". Luego indicar que clasificación de elementos representa cada color.



- 6) Según la clasificación de los elementos de la tabla periódica, debido a la estructura electrónica y, propiedades estructurales y eléctricas, indicar el bloque al que pertenece, división según el bloque y clasificación, los siguientes elementos: Litio, Cinc, Helio, Lantano y Selenio.

Ejemplo: Vanadio.

- Símbolo: V
- Bloque: *d*
- División según Bloque: Elemento de Transición.
- Clasificación: Metal

	Nombre de elementos				
Elemento					
Símbolo					
Bloque					
División según Bloque					
Clasificación					