

Hola chicos y chicas les dejo nuevo material para que puedan seguir trabajando con la tabla periódica. Cualquier inconveniente no duden en preguntar.

Para comenzar les propongo que miren estos links para poder identificar las características que poseen y su ubicación en la tabla, así como también su clasificación y así poder completar las actividades.

<https://youtu.be/cihpwl3UJo>

<https://youtu.be/FqZ3BSeu1d0>

<https://youtu.be/EPZPxsyDdog>

<https://youtu.be/JSYxDmEKhvU>

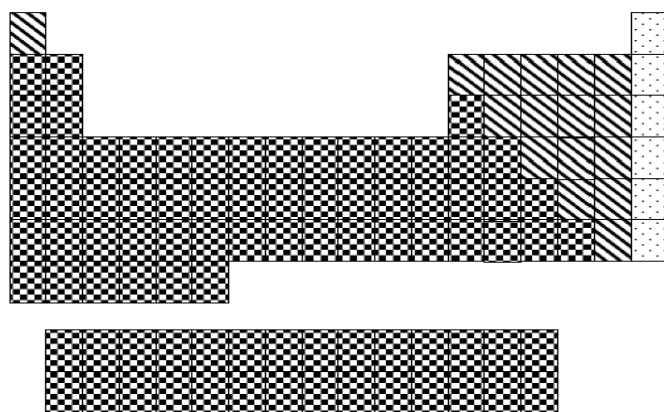





## ¿Cómo se clasifican los ELEMENTOS QUIMICOS?

Los **ELEMENTOS QUIMICOS** se clasifican en tres grandes categorías o tipos. Tales categorías son:

- METALES**
- NO METALES**
- GASES INERTES o GASES NOBLES**

Para poder saber a qué categoría pertenece un determinado **ELEMENTO QUIMICO**, lo más conveniente es usar la **TABLA PERIODICA** y según la ubicación que tenga el elemento en la misma se sabrá a qué tipo corresponde.



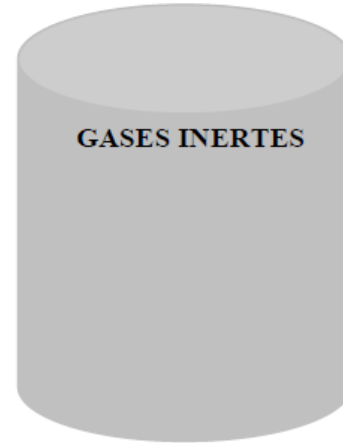
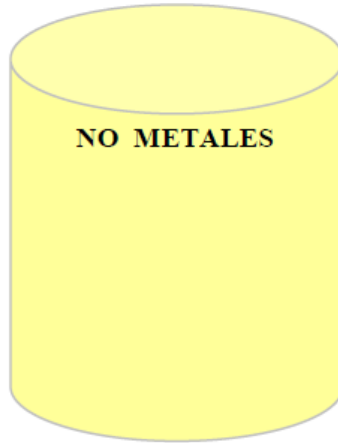
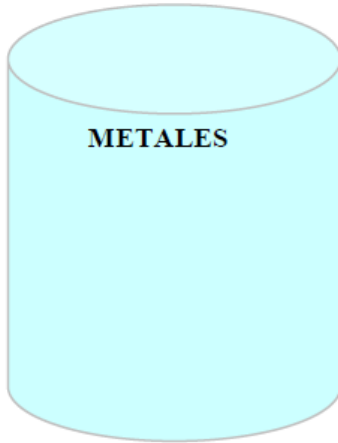
	METALES
	NO METALES
	GASES INERTES O NOBLES



## Actividad 3

1- **Ubicá** los siguientes elementos en el cilindro que corresponda:

Calcio – Boro – Azufre – Argón – Helio – Carbono - Cobre – Hidrógeno – Sodio – Yodo – Neón – Plata - Magnesio – Fósforo – Nitrógeno – Plomo – Silicio – Bromo



Hay algunos **GRUPOS** de la TABLA PERIODICA que poseen nombres especiales, tal es el caso del

- GRUPO 1: **METALES ALCALINOS**
- GRUPO 2: **METALES ALCALINOS TERREOS**
- GRUPO 17: **HALOGENOS**
- LOS ELEMENTOS CUYOS NUMEROS ATOMICOS VAN DESDE EL 58 AL 71:  
**LANTANIDOS**
- LOS ELEMENTOS CUYOS NUMEROS ATOMICOS VAN DESDE EL 90 AL 103:  
**ACTINIDOS**
- Los **LANTANIDOS Y ACTINIDOS** también se conocen con el nombre de **TIERRAS RARAS**

2- **Buscá** en la **TABLA PERIODICA** dos ejemplos de:

- a- metales alcalinos térreos
- b- halógenos
- c- actinidos
- d- metales alcalinos
- e- lantánidos

3- **Indicá** el nombre y el símbolo de los elementos que se detallan a continuación:

- a- metal alcalino del período 3.....
- b- halógeno del periodo 2.....
- c- no metal del grupo 13.....
- d- no metal del grupo 15 periodo 4.....
- e- metal del grupo 2 periodo 5.....
- f- gas inerte del periodo 1.....

- g- metal alcalino térreo del periodo 3.....
- h- metal de número atómico 13.....
- i- no metal de número atómico 53.....
- j- lantánido de número atómico 68.....
- k- actínido de número atómico 92.....

4- **Completá** el siguiente cuadro con las características y propiedades de los **METALES, NO METALES Y GASES INERTES.**

METALES	NO METALES	GASES INERTES

5- **Marcá** con una cruz (X) las afirmaciones que consideres **INCORRECTAS:**

- a- Todas los átomos están formadas por moléculas. ( )
- b- Los átomos se representan por medio de símbolos químicos. ( )
- c- Los elementos químicos se clasifican en sólidos, líquidos y gaseosos. ( )
- d- Los grupos de la Tabla Periódica son los ordenamientos horizontales de elementos químicos. ( )
- e- Toda fórmula química representa la constitución de un átomo. ( )
- f- Los elementos químicos son los diferentes tipos de átomos que existen en la Naturaleza. ( )
- g- Los elementos metálicos se caracterizan por ser malos conductores de la corriente eléctrica. ( )
- h- En la Tabla Periódica, los elementos están ordenados de acuerdo a sus números atómicos crecientes de izquierda a derecha. ( )
- i- En la Tabla Periódica hay siete grupos. ( )
- j- Los elementos del grupo 17 se denominan HALOGENOS ( )
- k- Los gases inertes son sustancias químicamente muy reactivas ( )
- l- Los no metales se encuentran todos en estado gaseoso ( )
- m- Los metales poseen brillo y son dúctiles y maleables. ( )