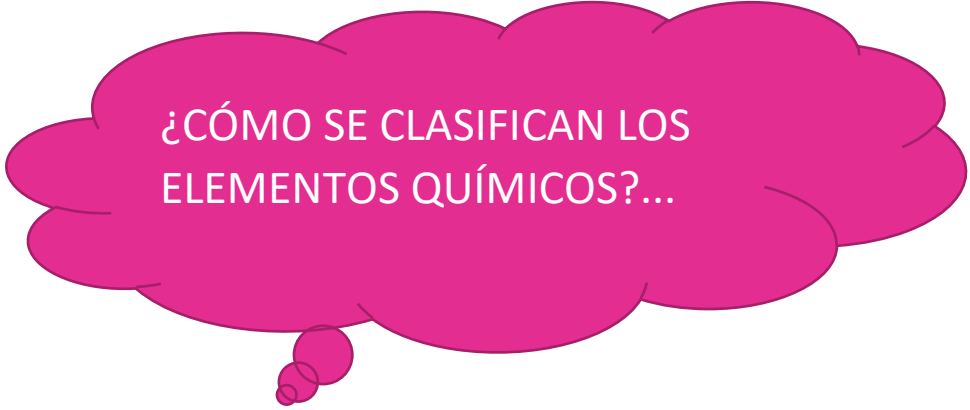


Plan de continuidad pedagógica

E.E.S N° 1

FISICOQUÍMICA

DOCENTE: MAURENTE ADRIANA

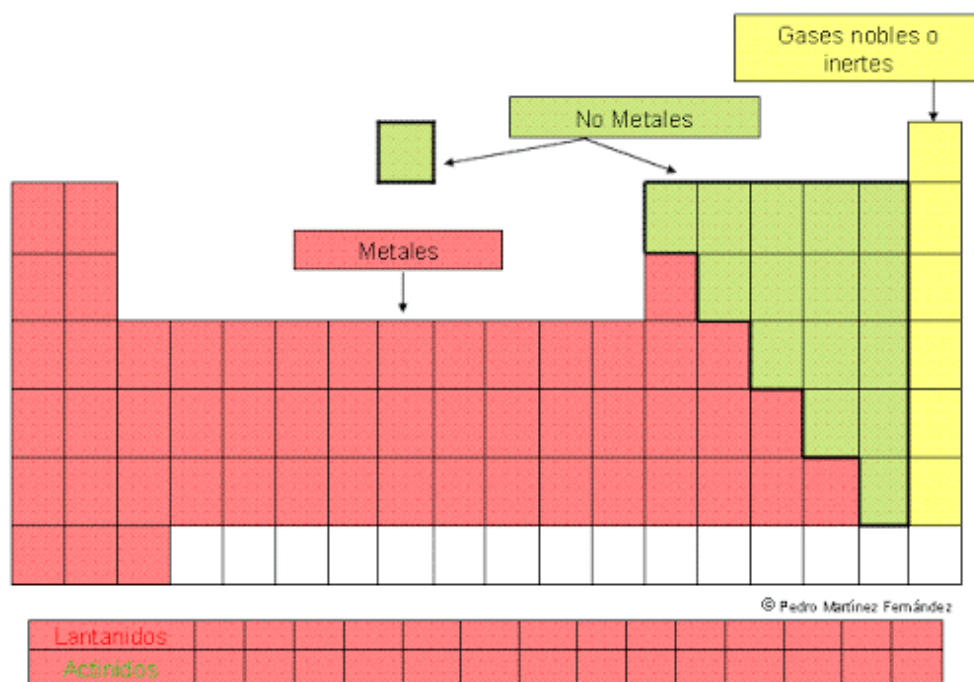


¿CÓMO SE CLASIFICAN LOS ELEMENTOS QUÍMICOS?...

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

- ☐ METALES
- ☐ NO METALES
- ☐ GASES INERTES o GASES NOBLES

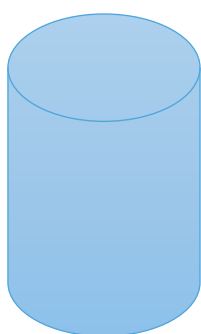
Para poder saber a qué categoría pertenece un determinado ELEMENTO QUÍMICO, lo más conveniente es usar la TABLA PERIODICA y **según la ubicación que tenga el elemento en la misma se sabrá a qué tipo corresponde**



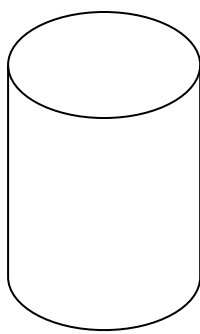
Actividad:

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

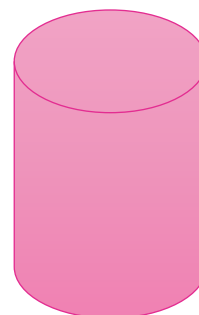
Calcio – Boro – Azufre – Argón – Helio – Carbono - Cobre – Hidrógeno – Sodio – Yodo – Neón – Plata - Magnesio – Fósforo – Nitrógeno – Plomo – Silicio – Bromo



METAL



NO METAL



GASES
NOBLES/INERTES



¿COMO SE ORDENAN LOS ELEMENTOS?

Periodo

En la tabla periódica los elementos están ordenados de forma que aquellos con propiedades químicas semejantes, se encuentren situados cerca uno de otro.

Los elementos se distribuyen en filas horizontales, llamadas períodos.

Grupos

Las columnas de la tabla reciben el nombre de grupos. Existen dieciocho grupos, numerados desde el número 1 al 18. Los elementos situados en dos filas fuera de la tabla pertenecen al grupo 3.

En un grupo, las propiedades químicas son muy similares, porque todos los elementos del grupo tienen el mismo número de electrones en su última o últimas capas.

GRUPO

The diagram shows the periodic table with groups labeled at the top (IA to VIIA) and periods labeled on the right (1 to 7). The word "PERIODO" is written vertically on the right side. The table includes the following elements:

1A	2A											3A	4A	5A	6A	7A	8A
H	He											B	C	N	O	F	Ne
Li	Be											Al	Si	P	S	Cl	Ar
Na	Mg	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
K	Ca	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	
Fr	Ra	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Uut	Uuq	Uup	Uuh	Uus	Uuo	
Lanthanides series		La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	
Actinides series		Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	

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.....