

EME VIRTUAL

QUÍMICA

TALLER: Estructura Atómica y Modelos Atómicos

Nombre del alumno: _____

Fecha: _____

Con ayuda de la tabla periódica, localiza y escribe lo que se te indica:

a)	5 elementos (nombre y símbolo) presentes en el periodo 5.	
b)	3 elementos (nombre y símbolo) de la familia de los gases nobles.	
c)	8 elementos (nombre y símbolo) de transición.	
d)	3 elementos (nombre y símbolo) de la familia de los metales alcalinos.	
e)	Todos los elementos (nombre y símbolo) de la familia de los halógenos.	
f)	Nombre de las familias de los elementos que pertenecen a las tierras raras.	
g)	Menciona en orden a los elementos más electronegativos.	

Ordena o contesta lo que se te indica:

a)	Ordena de mayor a menor electronegatividad.	Calcio, Oro, Aluminio, Potasio.
b)	De menor a mayor actividad química.	A los elementos de la familia de los halógenos.
c)	Menciona de mayor a menor actividad química:	Cromo, Magnesio, Aluminio, Sodio, Plomo.

d)	Azufre _____	Cobre _____	Litio _____	Nitrógeno _____
Valencia de los elementos:	Calcio _____	Estaño _____	Cloro _____	_____
	Oxígeno _____	Bromo _____	Carbono _____	_____

A. Anota una (M) si las propiedades señaladas a continuación, pertenecen a un elemento metálico; o bien, una (NM) si se trata de la propiedad de un No metal.

()	Sus óxidos al contacto con el agua forman oxiácidos.	()	Son elementos con pocos electrones de valencia.	()	Al combinarse con oxígeno, forman anhídridos.
()	La mayoría son sólidos.	()	Son elementos opacos y quebradizos.	()	Pueden presentar alotropía.
()	Presentan brillo debido a los electrones de valencia que se encuentran en su superficie.	()	Pueden combinarse con el agua liberando hidrógeno y formando bases o álcalis.	()	Son buenos conductores del calor y de la electricidad.