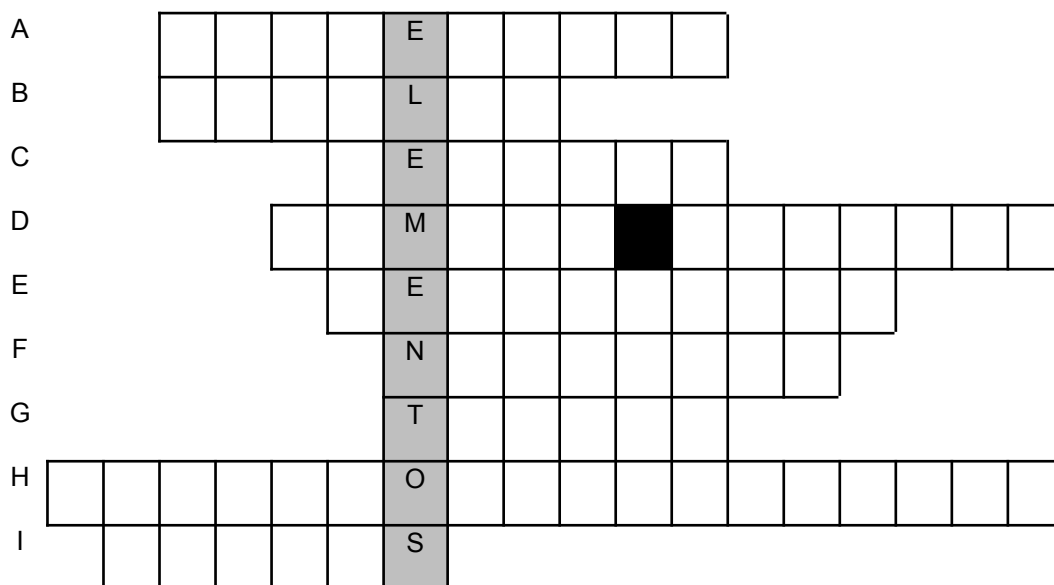


Físico- química III

Actividad 10

1) Lean las definiciones y resuelvan el siguiente acróstico:



- Apellido del científico que publicó la primera versión de la tabla periódica de los elementos.
 - Conjunto de elementos químicos que son buenos conductores del calor y la electricidad, poseen brillo, son dúctiles y maleables.
 - Nombre de una fila en la tabla periódica.
 - Criterio por el cual los elementos están ordenados en la tabla periódica actual.
 - Conjunto de elementos entre los metales y los no metales.
 - Apellido del científico que ordenó los elementos conocidos según pesos atómicos crecientes y observó que sus propiedades se repetían en períodos de siete elementos.
 - Nombre dado al conjunto de tres elementos en los cuales el peso atómico del elemento central casi era igual al promedio de los otros dos.
 - Propiedad periódica que se define como la tendencia de un átomo a ganar o captar electrones cuando participa de una reacción química.
 - Nombre que reciben las columnas de la tabla periódica.
- 2) Completen la grilla periódica con los nombres de los elementos de la tabla periódica cuyas características se enuncian a continuación:

A									
B									
C									
D									
E									
F									
G									
H	E								

- a) Su CEE es $5s^24d^4$
- b) Tercer gas noble
- c) Pertenece al Grupo IIIA, período 4
- d) Gas más abundante en la corteza terrestre
- e) Metal utilizado en soldaduras
- f) Elemento del mismo grupo y mayor radio atómico que el azufre
- g) Su número atómico es 49
- h) Uno de los metales nobles