**ACTIVIDAD 2**

Química orgánica.

* Están formados principalmente por los elementos: C (carbono), H (hidrogeno), O (oxigeno) y N (nitrógeno).
* Son insolubles al agua.
* Tienen un gran peso molecular.
* Reaccionan entre sí lentamente, debido a su enlace covalente.
* Al disolverse en agua no se ionizan.
* Son inestables a bajas temperaturas frente al calor y a la luz.
* Se componen de la materia viva.
* Sus tipos de enlaces son covalente, covalente combinado y puente de Hidrogeno.

Química inorgánica.

* Pueden estar constituidos por átomos de cualquier elemento.
* Son resistentes al calor.
* Son solubles al agua.
* Poseen reacciones inmediatas.
* Estables en temperaturas altas.
* Tienen un bajo peso molecular.
* Son bueno conductores del calor y de la electricidad cuando se encuentran en solución.
* Su tipo de enlace es covalente e iónico.
* No poseen enlaces Carbono-Hidrogeno.