

**Escuela:** C.E.N.S 188 Plan FinEs 3

**Docente:** Ana Belén García

**Área curricular:** Ciencias Naturales. **Guía:** N°4

**Título de la propuesta:** “Compuestos Químicos”

**Desarrollo de actividades:**

Los compuestos químicos fueron tradicionalmente divididos en dos grandes grupos: compuestos orgánicos e inorgánicos.

Los compuestos orgánicos son todos aquellos que se forman utilizando como elemento central el carbono, generalmente unido al hidrogeno y al oxigeno, y en menor medida al nitrógeno, fosforo y azufre.

Los compuestos inorgánicos son aquellos formados por combinación de los demás elementos de la tabla periódica excluyendo a los compuestos orgánicos. Sin embargo, algunos compuestos no encajan en esta clasificación, por ejemplo, el dióxido de carbono es un compuesto típicamente inorgánico.

*1) Lee desde la página 13 a 29 y responde.*

*Según el número de elementos distintos que forman el compuesto estos pueden ser:*

*a-*

*b-*

*c-*

*Según las propiedades acido base se pueden clasificar a los compuestos en:*

*a-*

*b-*

2) **Observe el esquema de la pagina 14 y complete**

METAL + OXIGENO =

NO METAL + OXÍGENO =

ÓXIDO BÁSICO + AGUA =

ANHÍDRIDOS + AGUA =

ÓXIDOS ÁCIDOS + AGUA =

HIDROXIDOS + OXOÁCIDOS =

**Explique con sus palabras que interpreta al observar este esquema.**

-----  
-----  
-----  
-----  
-

3) **¿Cómo se forma un ÓXIDO BÁSICO?**

4) **¿Cómo se forma un ÓXIDO ÁCIDO?**

5) **¿Qué clase de compuestos son?**

6) **¿Cómo se forma una sal? Pág. 21 o Esquema de Pág. 14**

- 7) **Menciona las características de las sustancias orgánicas.**
  
- 8) **¿Cómo están formados los hidrocarburos?**
  
- 9) **Los hidrocarburos se clasifican en SATURADOS e INSATURADOS según si poseen simples, dobles o triples ligaduras. Nombra cada uno de ellos.**