

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.**