

Nombre: Santiago Steven Ortiz Gil

Asignatura: Ciencias Naturales

Grado: 8-1

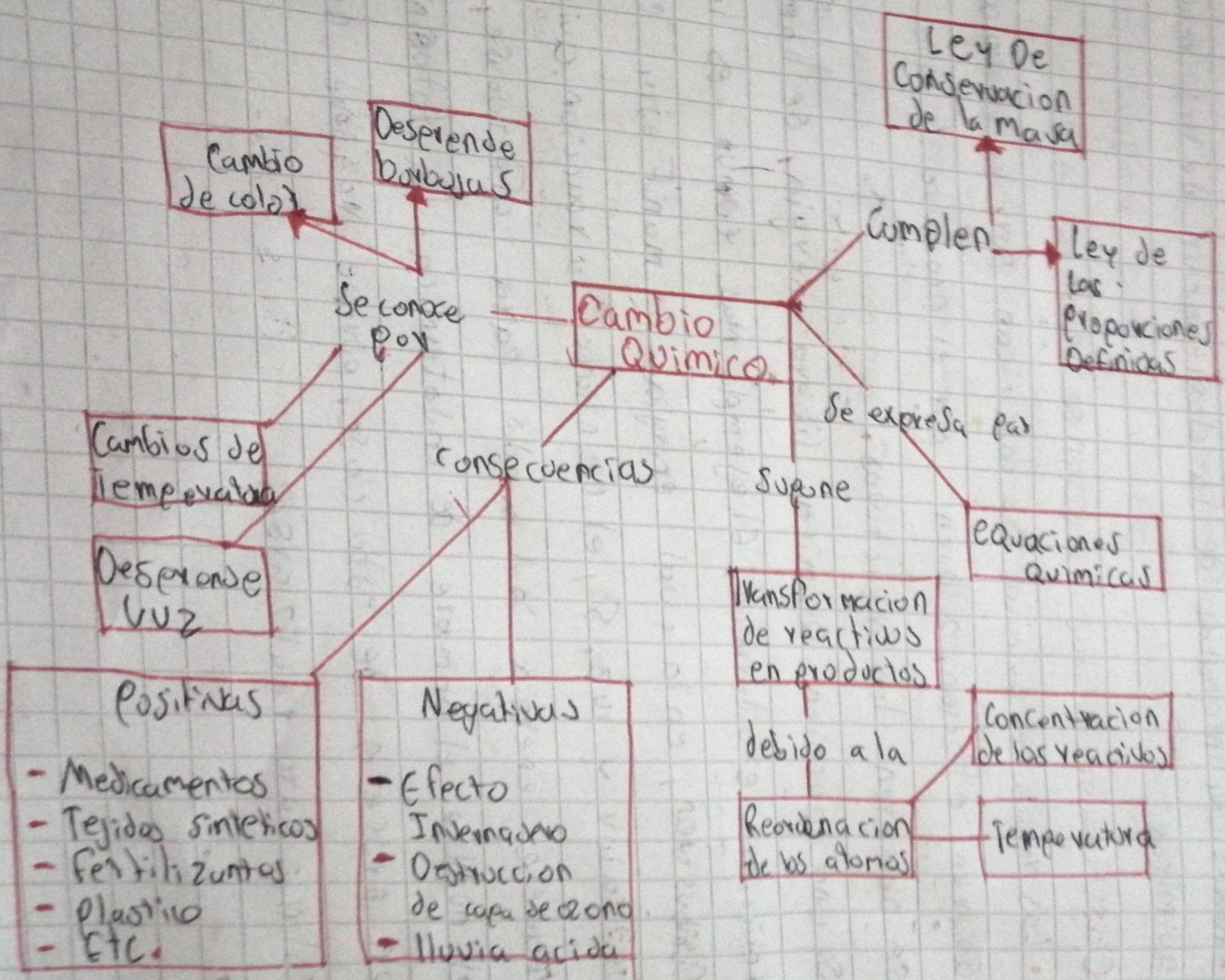
• Realice una infografía de la clasificación de las reacciones químicas

Clasificación de las reacciones químicas

• Las reacciones químicas se clasifican por la energía que absorben o liberan, o bien por el proceso a que se someten los reactivos.

Si una reacción química libera energía, se llama reacción exotérmica. El ejemplo más común es la combustión, en la cual energía se manifiesta en forma de calor y luz. Si, por el contrario, la reacción química requiere energía del medio para efectuarse, recibe el nombre de endotérmica. La fotosíntesis es un proceso de esta clase, porque requiere de la luz solar para realizarse.

• Realice mediante un mapa conceptual de los tipos de reacciones químicas: Síntesis, análisis, simple sustitución o descomposición y doble sustitución.



- Que es un oxido

- Oxido

- Capa de color rojizo que se forma en la superficie del hierro y otros metales a causa de la oxidacion provocada por la humedad o el agua.

- Como se forma el Oxido en un clavo

- Cuando se expone un clavo a elementos climatologicos durante un periodo de tiempo prolongado, este experimenta una serie de cambios que pueden alterar su dureza y durabilidad. El clavo comienza a oxidarse, perdiendo su característico brillo plateado. Se llena de manchas de color marron rojizo, que poco a poco se extiende en todo el clavo.

- Cuando un clavo se oxida, su contorno a filado se suaviza, se cubre de una especie de escamas gruesas y pequeños hoyos. Cuando el oxido llega al nucleo, se podra romper el clavo entre los dedos dejando solo una mancha de polvo.

• Explica la clasificación de los compuestos químicos inorgánicos: **óxidos, hidróxidos, ácidos, sales.**

• **Óxidos**

• Los óxidos son compuestos químicos inorgánicos binarios formados por la unión del oxígeno con otro elemento es metal o no metal. Se van **óxidos básicos** u. **óxidos ácidos**. El oxígeno en los óxidos siempre tiene estado de oxidación **-2**.

• **hidruros**

• Los hidruros generalmente son gaseosos y se nombran anteponiendo el nombre del no metal seguido de la frase **- de hidrógeno**. Por ejemplo: **hidruro de berilio (BeH_2)**, **fluoruro de hidrógeno ($\text{HF}_{(g)}$)**, **cloruro de hidrógeno ($\text{HCl}_{(g)}$)** **hidrácidos** o **ácidos binarios**.

• **Hidróxidos**. Son compuestos resultantes de la unión de un elemento metálico con un grupo hidroxilo **(OH⁻)**. Son comúnmente llamados **"bases"** o **"alcalis"**. Por ejemplo: **hidróxido de sodio (NaOH)**, **hidróxido de germanio (IV) (Ge(OH)_4)**.

• Ácidos

• los ácidos inorgánicos se dividen en dos grandes categorías: Hidrácidos s.n. oxígenos, formado por hidrógeno y otro compuesto o un anión poliatómico, oxácidos con oxígeno. El hidrógeno está unido a un átomo de oxígeno que enlaza con el resto de la molécula $-O-H$.

• Sales

• Son compuestos formados por conjuntos de átomos cargados eléctricamente, ya sean cationes (+) o aniones (-).
estas sales están compuestas por solo dos tipos de átomos, por ejemplo: cloruro de calcio ($CaCl_2$), bromuro de hierro(III) o bromuro ferrico ($FeBr_3$).
• En que consiste las reacciones de neutralización
• una reacción ácido-base o reacción de neutralización es una reacción química que ocurre entre un ácido, por ejemplo el ácido clorhídrico y una base, hidróxido de sodio, produciendo la sal, cloruro de sodio o sal común.

Scribe

- Como nombrar los compuestos químicos inorgánicos.
- De forma general, bajo este sistema de nomenclatura, los compuestos se nombran de esta manera: nombre genérico + "de" + nombre del elemento específico + el estado de oxidación.