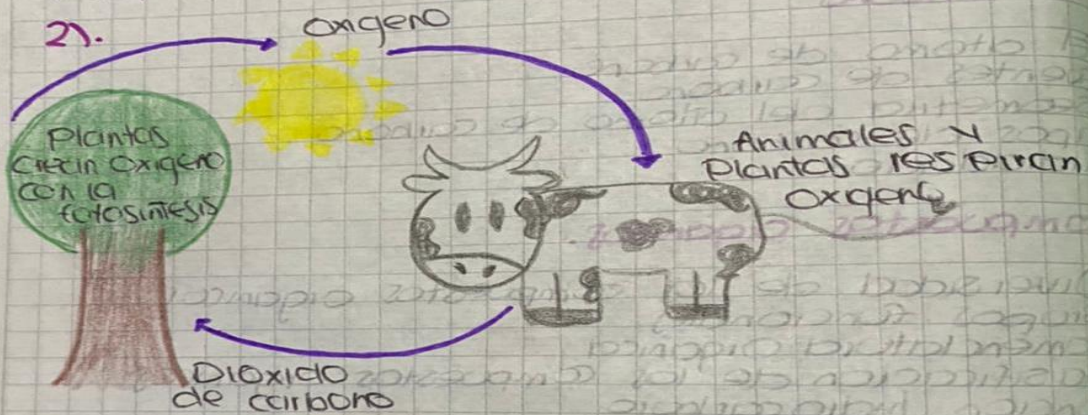
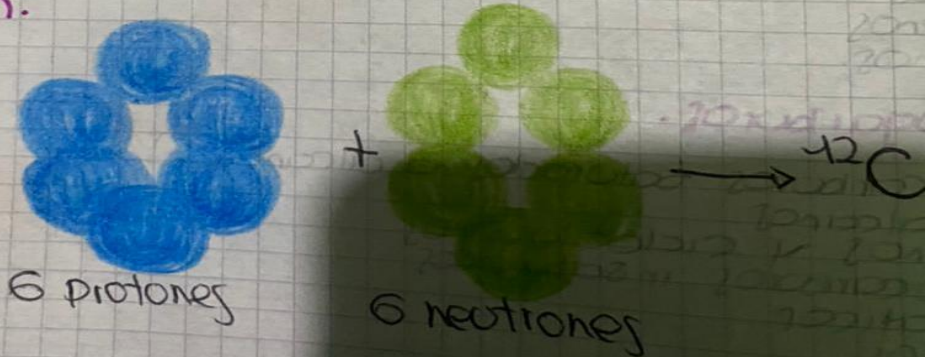


Taller.

1) La química orgánica estudia las estructuras y reacciones de los compuestos basados en el carbono y la química inorgánica estudia las propiedades de todo el resto de elementos.



3).



El carbono es el elemento del grupo 14 y número atómico 6. Esto significa que un átomo de carbono tiene 6 protones en su núcleo. Estructura atómica: $1s^2 2s^2 2p^2$

4) El carbono se presenta en la naturaleza en 5 formas alotropicas que son el diamante, grafito, ulereno, nanotubos, nanospungas

El carbono es un elemento químico, es el pilar básico de la química orgánica, se conocen cerca de 10 millones de elementos.

Inorgánica.

Los elementos constituyen el comportamiento de las moléculas de carbono.

La química de coordinación

La química de los compuestos con enlace metal-metal.

Estudios de contaminación, conservantes

Oxido.

Orgánica.

Procesos químicos que tienen lugar en la célula.

Fenómenos químicos de los que dependen los seres vivos.

Conservantes

Vacunas.

como de un inorganico
 que enlaces poseen los compuestos organicos e inorganicos

Escriba tres ejemplos de funciones quimicas organicas y grupo funcional inorganica..

Solucion

- es la sustancia formada por la combinacion quimica de dos o mas elementos de la tabla periodica
- los organicos contienen enlaces carbono-hidrogeno en combinacion con unos pocos atomos mas, como el oxigeno, nitrogeno o azufre.

los compuestos inorganicos no contienen enlace carbono-hidrogeno.

3. los compuestos organicos forman lo que se conoce como quimica organica. compuestos organico. sustancias quimicas que contienen carbono formando enlaces covalentes carbono-carbono y carbono-hidrogeno.

los enlaces que forman los compuestos inorganicos suelen ser ionicos o covalentes. el cada molecula de cloruro de sodio (NaCl) esta compuesta por un atomo de sodio y un atomo de cloro.

4.

	Grupo funcional	ejemplo
Amidas	$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{R}-\text{C} \\ \\ \text{Acilo} \end{array} $	$\text{CH}_3-\text{CONH}_2$ acetamida.
esteres	$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{R}-\text{C} \\ \\ \text{Acilo} \end{array} $	$\text{CH}_3-\text{COO}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ Acetato de etilo.
Aldehidos	$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}- \\ \\ \text{carbonilo} \end{array} $	$\text{CH}_3-\text{C}-\text{H}$ \parallel O etanal

