

Universidad del Sureste



MATERIA: QUIMICA.

PROFESOR: MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS CASTRO.

ALUMNO: WILLIAMS ERNESTO JIMENEZ AGUILAR.

GRUPO: ING. SISTEMAS COMPUTACIONALES.

SEPTIEMBRE-27-2022

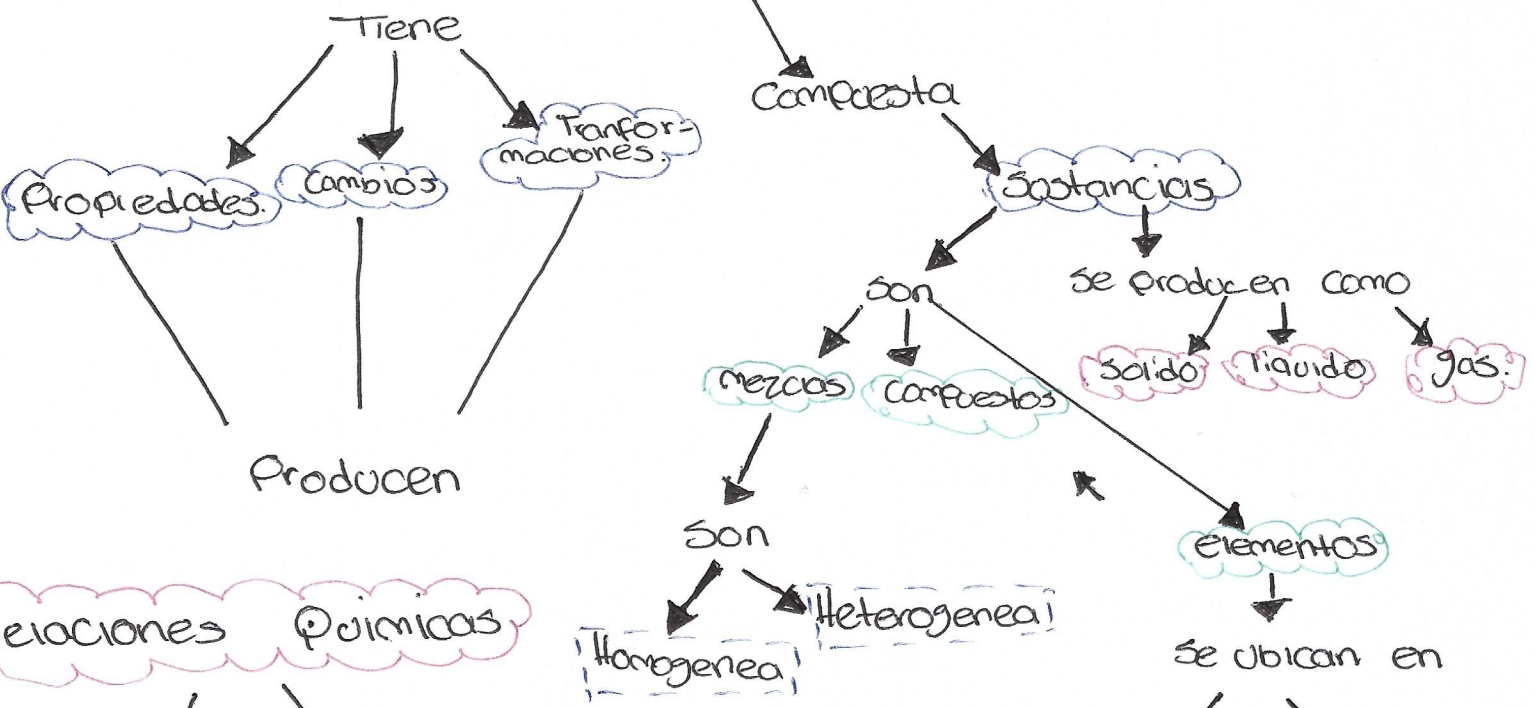
INTRODUCCION.

La Química es una ciencia que se ocupa del estudio de los materiales que constituyen el universo y de los cambios que los mismos experimentan. Su campo es innumerablemente amplio ya sea por la diversidad de la estructura de la materia y de los cambios químicos, como por el de su utilidad. Se constituye como una ciencia interdisciplinaria con algunas otras ciencias como la mineralogía, la física y la biología. Es eminentemente experimental y aplica para su desarrollo el método científico. Así se ha convertido en una herramienta primordial para resolver grandes incógnitas planteadas por la humanidad, generando respuesta a sus necesidades.

- Reconocer el valor de los aportes de esta disciplina para el progreso de la tecnología y el mejoramiento de la calidad de vida de las personas.
- Identificar la importancia de la investigación científica a partir de la química.
- Aplicar los conocimientos adquiridos en la resolución de situaciones problemáticas presentes y futuras.

QUIMICA

Presenta



Relaciones Químicas

Reversible

Irreversible

Ocorre

con transformaciones de electrones

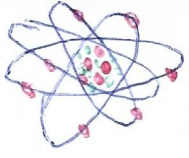
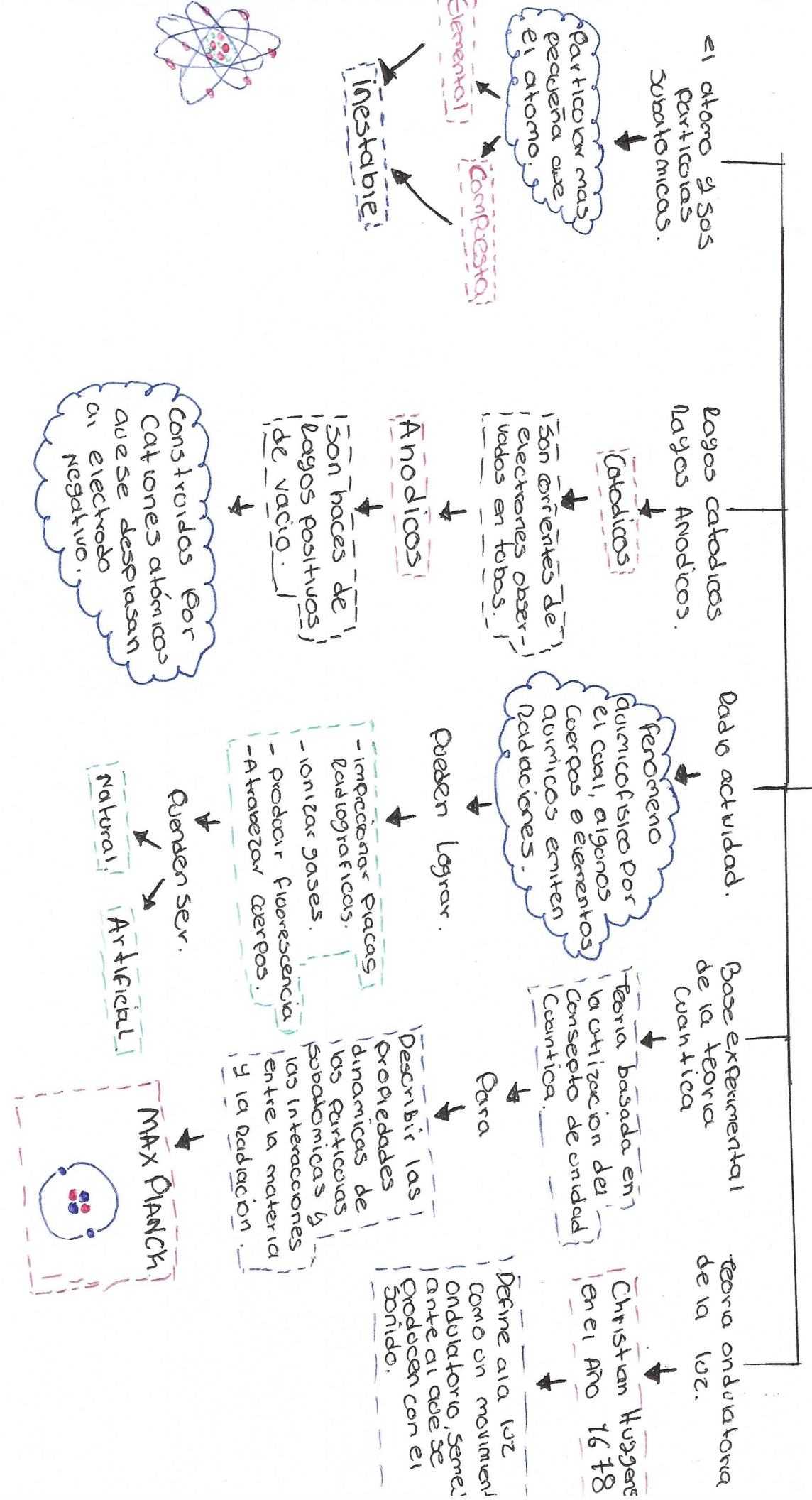
Cinetica Química

Relacionada con electricidad

Unidades Químicas

Distribucion Electronica

TEORIA CUANTICA Y ESTRUCTURA ATOMICA



Construidos por cationes atómicos que se desplazan al electrodo negativo.

son haces de rayos positivos de nacio.

- Impregnación placas radiográficas.
- ionizar gases.
- producir fluorescencia.
- Atravesar cuerpos.

Pueden ser. Natural Artificial

MAX PLANCK



Christian Huygens en el año 1678

Define a la luz como un movimiento ondulatorio, semejante al que se produce con el sonido.

TEORIA CUANTICA Y ESTRUCTURA ATOMICA.

Radiacion del cuerpo negro y teoria de Planck.

A fines del siglo XIX fue posible medir la radiacion de un cuerpo negro con mucha precision

absorbe toda la radiacion que llega a el sin reflejarla

Calculada

Utilizando las leyes de electromagnetismo

MAX PLANCK 1900

Efecto fotoelectrico

Emision de electrones por un metal. O fibra de carbono, cuando se hace incidir sobre el una radiacion Electromagnetica.

Heinrich Hertz 1887

CONCLUSIONES.

sin la Química se podría decir que no habría agua ya que no se unieron los elementos para formarla, no podríamos cocinar y ya que no hay combustión no podríamos hacer carros ni nada que requiera de unión de los elementos o transformación física y química como el plástico, papel e infinidad de cosas, tampoco digeriríamos los alimentos ya que no habrían ácidos y jugos gástricos en nosotros, en conclusión sin química no física no hay vida.

la principal importancia de estudiar la química es que sirve como un apoyo para las demás ramas de la ciencia, como la física, biología, medicina, etc. Ayuda a comprender un montón de cosas sobre el mundo que nos rodea, y por otro lado lo que deudas estudiar más tarde si hay relación con alguna ciencia, seguro que involucra a la Química.

Fuente De Consulta APA.

VC, M. (S.F.) química. Plataforma UDS/ANTOLOGIA.

Recuperado 1 septiembre de 2022

<https://plataformaeducativauds.com.mx/docs/libro/ISC/b522027aacd689fe9df20ecbae7c1d7d-Lc-ISC-405%20Quimica.pdf>

(VC, s.f.)