

“TECNICO EN ENFERMERIA”

MAESTRO:

ALDRIN DE JESUS

ALUMNA:

DEYSI PAOLA ALFARO ZAMORANO

MATERIA:

QUIMICA

FECHA:

10 DE SEPTIEMBRE DEL 2024

química.

20 DE Agosto

Escuela Alfaro Zamorano

Mañes agosto 2024

Scribe

Orgánica	Química Inorgánica
Existen numerosas que impulsan a los científicos modernos a estudiar la naturaleza y la necesidad de adquirir un control sobre ella se trata de dos impulsos relacionados	Estos primeros científicos observaron algunas diferencias cualitativas entre los compuestos orgánicos y los inorgánicos. Parecían tener carbono, hidrógeno y muy pocos elementos.
Esta discusión gira alrededor del hecho de que la química orgánica en la actualidad ha crecido tanto materialmente	El impacto ambiental inorgánico también es enorme. En relación con esto, el papel desempeñado por las iones metálicas en las plantas y en los animales ha hecho surgir la potente área de la química bioinorgánica.
biológicos naturales, es uno de los campos más destacados de la investigación en química orgánica.	Los compuestos inorgánicos abarcan desde sólidos iónicos que pueden describirse mediante simple aplicación de la electrostática

¿Qué es la química?

La química es la ciencia natural que estudia y analiza la composición, estructura y propiedades de la materia ya sea en forma de elementos o compuestos.

Química orgánica E Inorgánica

D	M	A
---	---	---



El rápido crecimiento de la ciencia química en el último medio siglo ha traído como consecuencia su división en cierto número de dominios especiales: química física, química analítica, química biológica,

T.A. Geissman. (1974). principios de la química orgánica. Editorial Reverte <https://books.google.com/books?id=m5d->

20 de agosto 2024

Investigación

El proceso de sustancias usadas en la vida diaria
sustancias que constituyen a nuestro cuerpo.

La contaminación química es uno de los problemas ambientales más actuales en el mundo. La contaminación química constituye una alteración de nuestro entorno. Los expertos consideran que las sustancias químicas presentes en todo tipo de productos de consumo cotidiano constituyen la principal fuente de contaminación. Todos los hogares deben desarrollar una cultura de seguridad química, a fin de prevenir riesgos a la salud y al ambiente haciendo un consumo responsable, particularmente de los productos que contienen sustancias corrosivas, tóxicas o inflamables los cuales se convierten en residuos peligrosos.

Contaminación química, prevenir riesgos a la salud y al ambiente, sustancias corrosivas.

En los últimos años se ha ampliado la gama de productos químicos contribuyendo a aumentar la expectativa de vida y a mejorar las condiciones del entorno.

Muchas de las sustancias químicas que se utilizan para mejorar nuestra calidad de vida no son perjudiciales ni para el medio ambiente ni para la salud humana.



Química.

Lunes agosto 2024

Scribe

sustancias que constituyen nuestro cuerpo.

De echo, Cerca del 99% de nuestro cuerpo está echo de cuatro elementos químicos: Carbono, hidrogeno, oxígeno y ~~el~~ nitrógeno. siendo el oxígeno el que más abunda con un aproximado de 65% y seguido por el carbono que ocupa un poco más del 19%.

Para saber más sobre la relación entre el ser humano y el universo, el observatorio Chandra de Rayos X compartió una imagen en la que indica que 73% de los átomos del cuerpo humano provienen de la explosión de estrellas masivas. (6.5% del ser humano es producto de la muerte de estrellas de baja masa

El oxígeno (O) es el elemento más abundante en el cuerpo humano, Junto al magnesio (Mg) y el sodio (Na) son el resultado de gigantes las explosiones de estrellas masivas que son conocidas como supernovas

El carbono (C), presente en la vida del ser humano, y el Nitrógeno (N), presente en las plantas y animales, existen principalmente gracias a las estrellas de baja masa que terminan sus vidas como enanas blancas.

<https://www.iam.edu>. Es sustancias usadas en la vida diaria sustancias que constituyen nuestro cuerpo. recuperado del. P. Hein Morris, Arena Susan (2005). Fundamentos de la química 26 agosto 2024

Sustancias químicas diaria de la vida.

D

M

A

Scr

Definición de sustancias químicas

Las sustancias químicas son cualquier tipo de materia. Con una composición química definida. Pueden ser elementos o compuestos y están presentes en todo lo que nos rodea.

• Ejemplo: agua (H_2O), oxígeno (O_2), cloruro de sodio ($NaCl$).

• Importancia: la química estudia de composición, propiedades y transformación de estas sustancias.

Clasificación de sustancias químicas

sustancias orgánicas basadas en el carbono, clave en la vida (Ej: glucosa $C_6H_{12}O_6$)

• sustancias inorgánicas: generalmente no tienen carbono. Ejemplo: sulfato de cobre ($CuSO_4$).

Comparación entre compuestos orgánicos e inorgánicos

Diferencia entre compuestos naturales y sintéticos.

• Naturales: se encuentran en la naturaleza (agua, oxígeno).

• Sintéticos: se crean mediante procesos industriales (plásticos, fármacos).

Línea del tiempo

29 agosto 2024

Scribe

En 1770 Joseph Priestley y descubre el oxígeno, y más tarde, Antoine Lavoisier aclara la naturaleza de los elementos, Priestley y produce el oxígeno en los experimentos y se describe su papel en la combustión y la respiración.

1756 Introducciones de la materia a la química 1756- Mikhail Váilich Lomonósov Introduce las matemáticas en la química.

Nomenclatura 1787- método de nomenclatura química de Antoine Lavoisier y Louis - Bernard Guyton de Morveau.

En 1828, el químico alemán Federico Wohler. Preparó en su laboratorio cianato de amonio y después al calentarlo, notó que había formado en cristales blancos y sedosos de Urea, sustancia.

Primera vacuna 1796 d.C. Edward Jenner experimenta con la primera vacuna.

1796

Inicio de la teoría atómica 1803- Dalton expuso por primera vez su teoría atómica en una conferencia que pronunció en Manchester.

1800

1787 Nacimiento de la química moderna
1789- se hace tratado de química de Lavoisier y nacimiento de la química moderna y derrumbe definitivo de la teoría del flogisto.

Nueva versión de la tabla periódica 1860-1870 Dimitri Mendeleev hace el orden de los 63 elementos existen en una tabla periódica que él elaboró

1860

1818 Inicio la elaboración de la tabla periódica



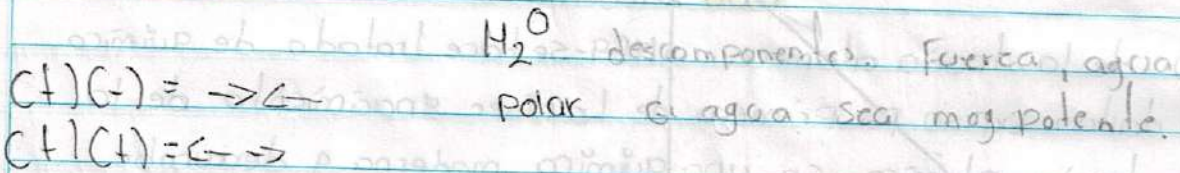
<https://www.time-toast.com/timelines> línea del tiempo de la química (P) Pd199871-2635-4F68-8242-C69CFd1219do Recuperado de manila sdis 800,000 A.C. 21 hombre descubre 29/agosto/19024



Polaridad: Capacidad de electronegatividad (Fuerza)

Electronegatividad: Capacidad a traer moléculas Elementos

Compuestos.



Jorge Sebastian Dominguez Torres, M.T.

Paola.

PROFE.
Jesus.

Química.

Revisar las etiquetas de los productos
Yo productos mi sabrita tiene conservadores
mi chamog tiene

Catsup.

Declaración Nutricional: contenido energético total del envase 387 kcal (1644 kJ). Por 100 g. Contenido energético 95 kcal (403 kJ). proteínas 0.7 g Grasas Totales 0g. Grasas saturadas 0g Grasas 0 mg. Hidratos de Carbono 23g azúcares 20.4 g Power ADE.

Declaración Nutricional. Contenido Energético por Envase 248 kcal (1054 kJ). Cantidades por 100 ml. Contenido energético 248 kcal (1054 kJ) Hidratos de Carbono azúcares 6.2g azúcares añadidos 6.2g.

Aceite. Vegetal Comestible

Declaración Nutricional.

Contenido energético 900 kcal (3700 kJ)

Grasas saturadas 7g

azúcares añadidos 0g

Fibra dietética 0g proteínas 0g vitamina E = 20%.

https://www.timetoast.com/timelines/linea-del-tiempo-de-la-quimica-96199871-2635-4f68-8242-69cf1219do recuperado de mariela solis 800,000 A.C. El hombre descubre 29/agosto 2024

amort.
D M A

Composición de productos de limpieza

• Lejía (NaClO)

Licorina.

No mezclas (Cloro y vinagre)

Sulfato potasio

(Cloro amoniacal)

Para uñas

(Cloro alcohol de gel)

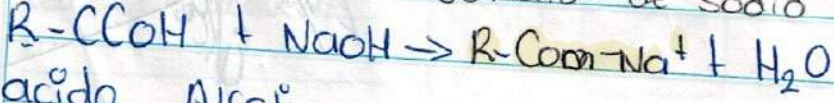
Conservador

(Vinagre amoniacal)

Química detrás de los detergentes

• surfactantes: moléculas que disuelven grasas con agua.

• Ejemplo: Dodecil sulfato de sodio (SDS).



ácido Alkali

graso

Jabón

Es un elemento de compuestos