



**Nombre de alumno: María
Magdalena Martínez Solís**

**Nombre del profesor: Luz Elena
Cervantes Monroy**

Nombre del trabajo: ensayo

Materia: química ii

Grado: 2DO semestre

Grupo: A

Comitán de Domínguez Chiapas a 03 de julio de 2021

ENSAYO DE QUIMICA 2.

Introducción

Un sistema lo formamos todos, desde el ser más pequeño y simple, hasta el más complejo como el humano, animales, el medio ambiente, etc. Cada ser y elemento de ese sistema tiene diferentes interacciones, todo fluye y afecta de una manera u otra a los demás, ya sea la temperatura, el calor, la humedad, su nivel de acidez, pero siempre tratando de mantener un equilibrio sano.

En este ensayo analizaré los diferentes tipos de relaciones que existen entre cada ser, como afectan los unos a los otros y la energía que puede influir en las acciones que tome cada uno.

Desarrollo

El entorno en el que vivimos es un conjunto de sistemas que interactúan entre sí, los sistemas son porciones del universo que comparten un mismo sitio al vivir. Las interacciones que más resaltan para mí, son las que se ven dentro de la hidrósfera, la biosfera y geosfera que son las más relacionadas a la química, en este caso, son sistemas de relación que tienen que ver con medios naturales como el agua, es inevitable no tener contacto de uno y otro, porque dependemos de todo, del agua para vivir, del suelo para habitar y de nuestros compañeros de biosfera para que podamos coexistir.

En relación a esto, tenemos que en el medio intervienen diferentes agentes como la temperatura y el calor, que se indican por zonas geográficas, esta relación es muy importante para determinar el tipo de flora y fauna que hay en un sistema, que bien puede ser húmedo, cálido, seco, frío, etc.

La mayor diferencia que existe entre uno y otro es que el calor es una transferencia de energía, mientras que la temperatura es el movimiento de moléculas, provocando energía calorífica.

Siguiendo con el tema, las reacciones exotérmicas se llevan a cabo bajo combustión y se ve protagonizado por combustible y oxígeno. Siguiendo con el tema de los combustibles, la quema de combustibles fósiles está afectando en gran manera al medio ambiente, provocando un cambio ambiental y efectos climáticos que distorsionan el clima, el medio y sus componentes principales como fauna, el clima, las condiciones atmosféricas.

La energía bruta se mide con una bomba calorimétrica, en la cual se cuantifica el calor de la combustión al someterlo a la oxidación.

El carbono

El elemento de carbono es el principal formador de seres vivos en nuestro entorno, tiene por número atómico el 6, pertenece a los no metales; por su composición, permite un equilibrio y homeostasis de los seres vivos con lo que los rodea, proporcionando forma y compatibilidad entre todos, existen 3 tipos de carbono principales, aunque el más común es el 12. El carbono 12 es la estructura más conocida y normal por su tipo de estructura, que puede aportar más cosas al medio, siendo más adaptable, pues posee 6 isómeros.

Las macromoléculas sintéticas de este tipo, forman polímeros que son utilizados a manera de materia prima para construcción de herramientas como lo son los lápices o cosas diferentes, intentemos copiar cosas naturales.

Conclusión

El medio ambiente está conformado de distintos elementos, más de 100, y la propia naturaleza se ha encargado de aliarnos y hacer que podamos coexistir. Sin embargo, con el paso de los años, nosotros como humanidad nos hemos aprovechado de las bondades del medio, transformándolo y creando una reacción en cadena de perjuicios, por lo que nos queda recapacitar.

El estudio de elementos primordiales como el carbono, nos permiten tener mayor facilidad de comprensión de lo que hay a nuestro alrededor y ¿por qué no? dentro de nosotros también.

Fuentes consultadas

- Baran, E. J. (1995). *Química bioinorgánica* (No. QD151. 2. B37 1995.). Madrid: McGraw-Hill.
- Dickson, T. R. (1980). *Química: enfoque ecológico* (No. QD31. 2. D52 1980.). Limusa.
- Petrucci, R. H., Harwood, W. S., Herring, F. G., Perry, S. S., García-Pumarino, C. P., Cabo, N. I., & Renuncio, J. A. R. (1977). *Química general*. Fondo Educativo Interamericano.