



Mi Universidad

Ensayo

Nombre del Alumno: Alma Camila Hernández Méndez

Nombre del tema: Nomenclatura y obtención de compuestos inorganicos

Parcial: 4

Nombre de la Materia: Química

Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas Castro

Primero de bachillerato recursos humanos

La química es una continua danza de átomos y moléculas, la cual revela las transformaciones de los compuestos que ya conocemos, las reacciones químicas en este escenario molecular por llamarlo de esa manera nos logran indicar y guiar en este camino en el cual logramos inaugurar una realidad química.

Si hablamos de la química como un arte podremos saber que en el escenario de una ecuación química, los reactivos aquellas sustancias un poco peligrosas se aventuran para que podamos descubrir una inmensidad de reacciones, las flechas aquellas que nos indican el cambio y el sentido de la transformación.

En el primer miembro, las fórmulas químicas aquellas que se alinean, mientras que en el segundo los productos emergen, como protagonistas de esta trama, pues las ecuaciones más que meras letras y símbolos son ventanas que nos permiten ver como los átomos como si fuesen actores bien ensayados se reconfiguran para así darle vida a nuevas sustancias.

Aunque para poder entender todo este escenario tendremos que ser conscientes de los tipos de reacciones pues son básicamente nuestras guías, las reacciones químicas se presentan como mecanismos de intercambio así revelándonos la diversidad de la química como por ejemplo desde la combustión del carbono hasta la formación de dióxido de carbono, cada reacción química tiene su propia historia única la cual necesita condiciones adecuadas como así un buen guion exige un entorno adecuado, los modelos moleculares en cambio son esferas a aquellas nos representan a los átomos, al observarlos nos podremos dar cuenta del cómo para lograr una reacción tendremos que saber que el número de esferas de cada clase deberá ser el mismo a las sustancias que se emplean la inicio pues tanto en los reactivos como en los productos es necesario.

Cuando hablamos de la síntesis o adición sabremos que en este escenario dos o más sustancias se mezclan para así lograr obtener un producto, un escenario sumamente básico acerca de estas es $A+B=AB$ en el cual A y B son los protagonistas de esta película y al momento de juntarse dan origen a una nueva película ósea AB.

La categoría de descomposición o análisis nos logra ilustrar el como una sustancia singular puede transformarse en otras diversas a través de una reacción, seguiremos utilizando los ejemplos de A y B, siendo AB ahora el protagonista, $AB= A+B$, de AB surgieron dos nuevas películas osea A y B, ahora utilizando un ejemplo más real podríamos hablar acerca de la terminas del bicarbonato de sodio: $2NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + H_2O + CO_2$.

Al momento en el que hablamos de sushi uno o desplazamiento doble sabremos que son aquellas que en un escenario son aquellas en las que un elemento y un compuesto reaccionan dependiendo quién cuenta con mayor reactivadas química sustituyendo de esa manera al otro actor o mejor dicho compuesto.

Sabremos que lo que usualmente conocemos como reacciones irreversibles e irreversibles las logramos encontrar de una manera cotidiana en la cual nos encontramos con una inquietante obra en la cual podremos observar reacciones químicas en las que veremos como estos actores alias moléculas se despliegan de lo que son las reacciones reversibles e irreversibles.

Las reacciones irreversibles son aquellas que como la combustión de un combustible que engendra vapor de agua y dióxido de carbono, nos ponen en una situación de tensión en la cual nos encontramos con daos irreparables pues son un viaje de no retorno, en donde la posibilidad de regresar a los reactivos en su manera original parece estar vetada de esta película, sin embargo en medio de todo este caos emergen las reacciones reversibles las cuales son los verdaderos súper héroes del equilibrio químico, en donde sorprendentemente logramos observar como los productos también pueden salir de personaje y volver a su estado original.

Estas escenas de transformaciones químicas nos llevan a contemplar la dualidad de las reacciones químicas en las que algunas nos narran historias de cambios irreversibles mientras que otras nos sumergen en un increíble y exhaustivo drama molecular.

Las reacciones endotérmica y exotérmicas pueden ser consideradas un increíble juego dinámico pues dos personajes totalmente distintos que nos narran historias totalmente diferentes, en este drama molecular podremos darnos cuenta de de aquella apertura que requiere de una gran inversión de energía pues es el tributo incuria que se paga para poder observar estar gran obra, el telón para estas se levanta con lo que parece ser una gran necesidad de de energía, sin embargo la trama toma un giro inesperado y nos damos cuenta del nexos que se forma en nuevos enlaces, de esta manera este acto estando marcado pro la unión molecular, libera una energía la cual nos devuelve nuestro tributo inicial.

Las reacciones endotérmicas, como la descomposición electroliza del agua nos permite observar el cómo se van revelando los protagonistas de este gran escenario, en estas escenas la energía necesaria para desvincular los elementos del agua logra superar cuando se forman los nuevos enlaces, una historia de absorción de energía la cual nos permite ver cómo destaca la voracidad de algunas reacciones químicas.

En el gran escenario que el universo nos plantea podremos saber que la Ley de la conservación de la Materia y la Ley de la conservación de la Energía son aquellas que nos revelan la armonía cósmica de la materia y que no son enemigas pues ambas son las protagonistas de una misma escena cambiando así de formas pero siempre manteniendo su esencia.

La Ley de conservación de la Materia es aquella en la cual las sustancias se forman en otras, es una escena en la que básicamente los átomos cambian de pareja unos entre otros reorganizándose así en nuevas composiciones moleculares, aunque a pesar de eso la escénica de cada átomo sigue subsistiendo, una verdad universal la cual trasciende en los cambios químicos.

De una manera muy similar la Ley de conservación de la Energía sigue tejiendo su telón en esta gran escena química, de esta manera cuando los enlaces químicos se rompen y se forman en una reacción química, la energía no se desvanece si no que se transforma de tal manera que es liberada en el medio o la energía continua su viaje continuando así su existencia.

En el gran escenario de la química los compuestos inorgánicos son aquellos que son los protagonistas, marcando así su presencia a través de combinaciones fundamentales que excluyen al carbono, el pilar fundamental de los compuestos orgánicos, si bien la distinción entre compuestos inorgánicos y orgánicos puede parecer muy nítida, el dióxido de carbono nos recuerda la intrincada diversidad de la química, estos compuestos inorgánicos son fundamentales aunque no lo parezca pues ya sean simples o complejos desempeñan sin dudas un gran e importante papel en el mundo químico, a través de su diversidad contribuyen a la riqueza y complejidad de todo aquello que nos rodea.

La diversidad de compuestos inorgánicos es un gran escenario pues se manifiesta a través de complejas clasificaciones y nomenclaturas, desde binarios hasta compuestos avanzados, estos compuestos, esenciales en química, se dividen en binarios, ternarios y cuaternarios según el número de átomos distintos, pues nomenclatura, crucial en este teatro químico, adopta formas tradicionales, sistemáticas y de Stock, proporcionando información valiosa sobre la valencia atómica.

Las sales, resultantes de la unión entre ácidos y bases, exhiben un repertorio variado de nombres, desde tradicionales hasta sistemáticos y de Stock. Hidruros, peróxidos y terciarios amplían la paleta química, cada uno con su respectivo papel molecular único, los hidróxidos, compuestos básicos de iones metálicos y grupo hidroxilo, ofrecen otra perspectiva, ya sea a través de la tradición o la sistematización.

En el gran telón de la química, como ya mencionamos los compuestos inorgánicos destacan como actores clave, desempeñando roles fundamentales que abarcan desde catalizadores hasta medicamentos y combustibles, su versatilidad, evidenciada por propiedades distintivas como altos puntos de fusión y conductividad eléctrica, los convierte en grandes actores los cuales se pueden adaptar para una variedad de aplicaciones especializadas.

En conclusión, la química es un teatro fascinante donde los compuestos inorgánicos despliegan su total versatilidad, actuando como catalizadores, medicamentos y combustibles. En este escenario, cada reacción química es una historia única, y la diversidad de compuestos inorgánicos añade capas de complejidad, contribuyendo a la evolución de la sociedad y la comprensión así también de nuestro propio entorno.

Fuentes bibliográficas

Universidad del sureste. 2023. Antología de Química. PDF. De <https://plataformaeducativauds.com.mx>