

PROPIEDADES DE ALGUNAS SUSTANCIAS QUÍMICAS

Objetivo

- Utilizar las diferentes herramientas TIC para la búsqueda de la información.
- Aprender a seleccionar la información recogida y adaptarla a la pregunta formulada.
- Desarrollar la creatividad del alumno para que planifique su tarea con total libertad y con criterio.
- Saber exponer la información recogida.
- Aprender a trabajar de manera cooperativa.
- Favorecer el aprendizaje activo de nuestro alumnado, al enseñarlos a aprender integrando la teoría con la práctica.
- Desarrollar la capacidad de atención.

Metodología

Esta actividad va dirigida al alumnado de 2º de ESO PMAR.

El profesor reparte dos sustancias químicas a cada alumno relacionadas con el tema estudiado y dicta una serie de preguntas, para que los alumnos busquen las respuestas utilizando las herramientas TIC. Una vez recogida la información, deben de redactarlas y plasmarlas en un folio. Finalmente, en una cartulina grupal, deben pegar cada una de las sustancias químicas que han trabajado y exponer el trabajo realizado.



FÓRMULA QUÍMICAS DE ALGUNAS SUSTANCIAS

etano CH₄



Es un compuesto porque tiene 4 átomos de hidrógeno y uno de carbono. Se encuentran en estado gaseoso a temperatura ambiente. Habitualmente se encuentran en el gas natural, es un gas conformante que se utiliza en la calefacción en los hogares. Eva Hódob

Monóxido de nitrógeno NO



Simple o compuesto: Compuesto. Sólido, líquido, gas, etc.: Gas. Color: Sin color. Oloro: Sin olor. En el agua, hidrógeno y aire. En que se usa: En medicina. Acción GIE. Lucía Nájera

Oxígeno O₂

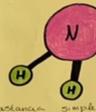


1. Es una sustancia simple, porque sus propiedades son idénticas solo por átomos de oxígeno. 2. Se encuentra en estado gaseoso. 3. Se encuentra en muchos compuestos orgánicos e inorgánicos. 4. Se utiliza en producción de acero, plásticos y caucho. Eva Hódob

Dióxido de carbono Dióxido de carbono CO₂

CO₂ es la fórmula de la molécula que se produce al quemar los combustibles fósiles y se usa en bebidas azucaradas. Lucía Nájera

Amoníaco NH₃



1. Sustancia simple o compuesta? Compuesta, porque está formada por un átomo de nitrógeno y tres átomos de hidrógeno. 2. Propiedades: Es un gas incoloro. 3. ¿Cómo se encuentra? Se encuentra acumulado y se utiliza en la fabricación de fertilizantes y en productos de limpieza. 4. Usos: Manufactura de fertilizantes. Lucía Nájera

Hidrógeno H₂



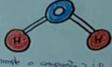
¿Es simple o compuesto? ¿Por qué? Es simple porque está formado solo por un elemento químico. ¿Cómo se encuentra? Se encuentra en la atmósfera y en el agua. ¿Cómo se produce? Se produce por electrólisis del agua. ¿Para qué se usa? Se usa en la industria y en la medicina. Lucía Nájera

Cloruro de sodio NaCl



1. Sustancia simple o compuesta? Compuesta, porque está formada por un átomo de sodio y uno de cloro. 2. Propiedades: Es sólido y de color blanco. 3. ¿Cómo se encuentra? En el océano. Lucía Nájera

AGUA H₂O



¿Es simple o compuesto? ¿Por qué? Es compuesto porque está formado por dos elementos: hidrógeno y oxígeno. 2. ¿Cómo se encuentra? Se encuentra en estado líquido y sólido. 3. ¿Para qué se usa? Se usa para beber y en la industria. Lucía Nájera

Realizado por: Física y química 2º PMAR CURSO 2018-19

Conclusiones

Se ha conseguido trabajar la búsqueda y la selección de la información, así como la implicación del alumnado por conocer las propiedades de algunas sustancias químicas de la vida cotidiana.