



**Nombre de alumnos: Andres Eduardo
Pinto Arizmendi**

**Nombre del profesor: María De Los
Angeles Venegas**

**Nombre del trabajo: Cuadro
sinóptico**

Materia: Química II

PASIÓN POR EDUCAR

Grado: 2do semestre de preparatoria

Grupo: Único

Comitán de Domínguez Chiapas a 16 de Agosto de 2023

LAS REACCIONES QUÍMICAS Y EL EQUILIBRIO QUÍMICO

---Cuantificación de los Procesos químicos de tu entorno

Se utiliza la unidad del MOL

Siempre contiene el mismo número de partículas.

También se le llama Volumen molar peso molecular expresada en gramos.

Volumen molar.

--- Leyes ponderales

-Ley de conservación de la masa

La materia no se crea ni se destruye se transforma.

Antonie L. Lavoisier

Ley de las proporciones definidas

Las sustancias que participan deberán estar en cantidades o porcentajes definidos

También llamada (LEY DE PROUS)

-Ley de las proporciones múltiples

Las masas de uno de los elementos se combinan con la misma masa del otro.

Ley de DALTON

-- Implicaciones ecológicas, industriales y económicas de los cálculos Estequiométricos

El hombre se a dedicado a desarrollar productos para facilitar la vida.

Como el petróleo

Que al ser procesado en grandes industrias provoca un gran daño ambiental.

---. Contaminación de agua aire y suelo

Contaminación del agua

Es una modificación de esta que la vuelve impropia o peligrosa para el consumo, la industria, la agricultura, La pesca, y las actividades así como para los animales.

También llamada contaminación hídrica.

Contaminación del aire

Es la presencia en el aire de materias o formas de energía que implican riesgo, daño o molestias para las personas o animales.

También llamada contaminación

Contaminación del suelo

Es una degradación de la calidad del suelo asociada a la presencia de Sustancias químicas.

--- Inversión térmica, esmog y lluvia ácida

Inversión térmica

Se presenta un comportamiento contrario a la variación habitual de la temperatura, es decir, un aumento térmico con la altura.

Por lo tanto, el aire de la parte inferior es más frio, así que asciende. al ser más denso o pesado.

Inversión esmog

Se utiliza para denominar un tipo de niebla, humo y vapores que surgen como resultado ciertas sustancias al medio ambiente

Esto produce contaminación atmosférica.

Industrial o sulfuroso Fotoquímico

Inversión de la La lluvia acida

Cuando el agua entra en contacto con los contaminantes presentes en el aire, como el dióxido de carbono (CO₂) forma ácido carbónico, entonces al precipitarse el agua ya contiene esta sustancia, lo que ocasiona la formación de lluvia ácida.

INTRODUCCION

Veremos que es un mol, cuales son las leyes ponderales, también veremos que nosotros como seres humanos hemos buscado durante los años métodos para mejorar nuestra vida diaria y causa de eso hemos hecho muchas contaminaciones como el en aire, agua o tierra.

CONCLUSION

Aprendimos que un mol contiene el mismo número de partículas, también sabemos que hay tres leyes ponderales, y que debemos de mejorar en buscar recursos para mejorar nuestra vida y no hacer tanta contaminación si no seguirán subiendo los niveles de calor, aires muy contaminados y aguas sucias.

FUENTES

Antología de química

Apuntes de libreta.