

Nombre del alumn@: Marely Concepción Jiménez Gordillo

Nombre de la maestra: María de los Ángeles Venegas

Grado: 2° Semestre

Grupo: A

Materia: Química II

Unidad III

Nombre de la actividad: Mapa conceptual

La energía en las reacciones químicas

Tipos de sistemas interacción sistema -entorno.

- Sistema abierto
- Sistema cerrado
- Sistema aislado
- Otras subdivisiones
- Sistema termodinámico simple
- Sistemas homogéneos
- Sistemas heterogéneos

Energía de activación

Es
Energía que necesita un sistema antes de poder iniciar un determinado proceso

Cámara hiperbárica

Es
Un recipiente de acero sellado, con ventanas transparentes en el que se introduce al paciente para recibir tratamientos de oxigenación hiperbárica.

Temperatura

Es
Una medida de la energía cinética promedio de los átomos o moléculas en el sistema.

Reacción exotérmica

Es
Aquella que al efectuarse libera (genera o produce) calor.

Combustión de los alimentos

Permite que
Nuestro cuerpo aproveche esa energía para cumplir con los procesos metabólicos y contribuir con nuestro desarrollo como seres humanos.

Reacción endotérmica

Es
Aquella que para efectuarse necesita calor.

Combustión de los combustibles

La energía es
Utilizada para poner en marcha grandes maquinarias, sistemas, crear energía eléctrica y demás

- Agotamiento de los combustibles fósiles
- Alteración del efecto invernadero
- Lluvia ácida
- Conflictos bélicos
- Desequilibrios sociales
- Eliminación de las emisiones atmosféricas locales
- Agotamiento de los combustibles fósiles

Calor

Es
Es energía térmica que se transfiere de un sistema más caliente a un sistema más frío que están en contacto.

Energía de reacción

Es
Energía liberada en el quiebre o absorbida en la formación de un enlace químico.

Consecuencias ambientales de la quema de combustibles fósiles.

Marely, C. (2023) *La energía en las reacciones químicas*, Chiapas, Comitán

<https://plataformaeducativauds.com.mx/alMiParcial.php?tok=157227902327953>