

Mi Universidad

NOMBRE: Gloria Gordillo Herrera

PROFESOR: Maria de los Angeles Venegas Castro

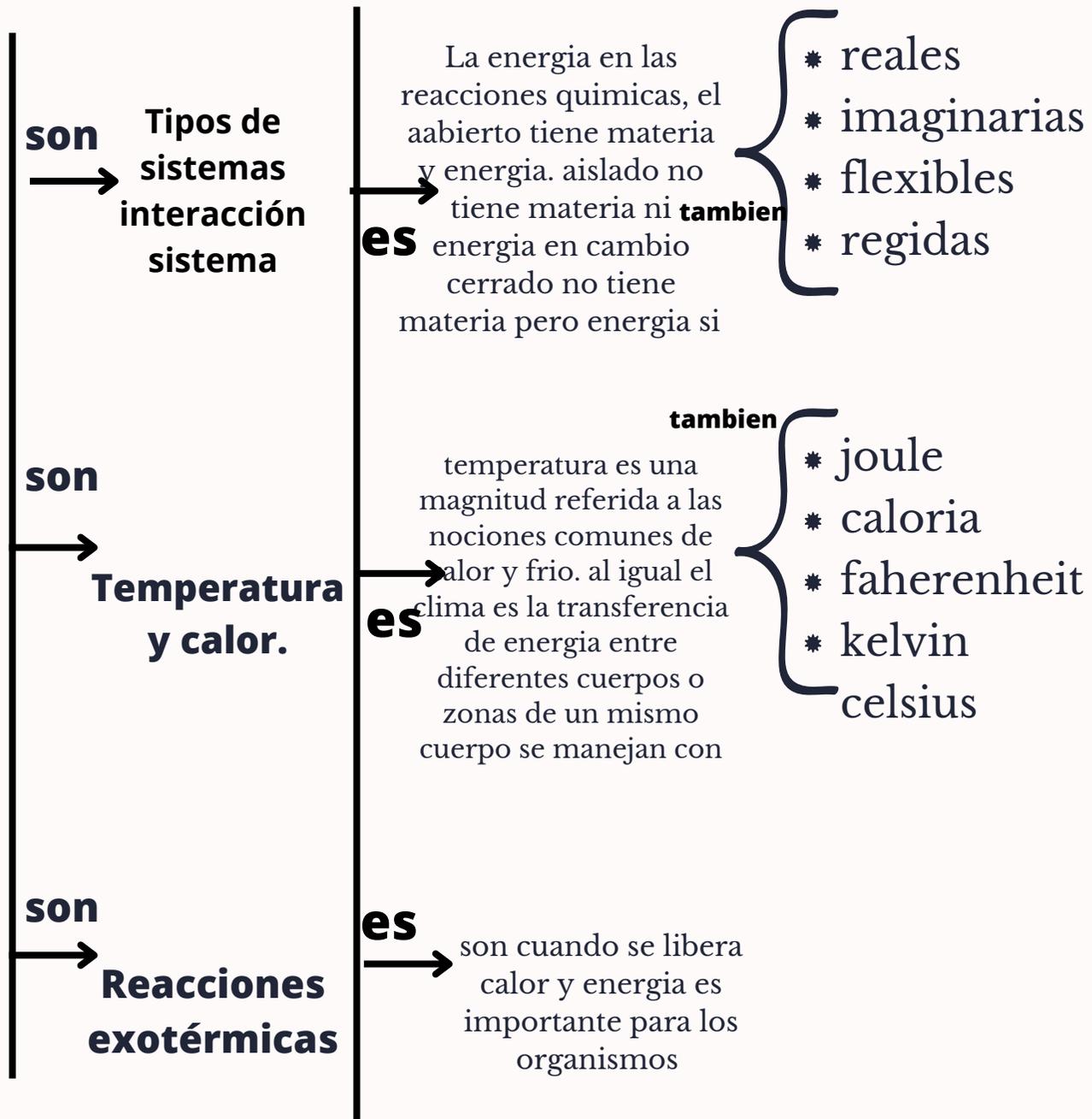
MATERIA: Quimica II

GRUPO: Recursos Humanos

introducción

En esta unidad se aprende sobre diferentes tipos de presiones químicas que tienen que ver con la temperatura y los cambios físicos o sobre los diferentes tipos de energías que hay.

LA ENERGÍA EN LAS REACCIONES QUÍMICAS



Energía de activación y energía de reacción

es → ES la energía necesaria para el inicio de la reacción de energía → **son**

* calentamiento por resistencia
* calentamiento dielectrica
* calentamiento por induccion

Combustión de los alimentos y de los combustibles

es → es la reaccion quimica que implica intercambios de electrones entre los atomos → **son**

* combustión completa
* combustión estequimetrica
* combustión incompleta

Cuantificación de la energía liberada en la combustión de alimentos

es → es un proceso de meditacion de un reaccion lo usan para calcular el tiempo de un diseno maquinaria → **son**

* **verectorial**
* **uniforme**
* **no uniforme**
* **lorognamatica**

Cámara hiperbárica

es

son dispositivos medicas para obtener presion. hiperbarica es oxigeno que se administra a una presion contable

son

alta, presion estan especialmente indicado en caso de intoxicacion de monoxide baja, en casps donde se requiere una cantidad, se utiliza en hospitales

Consecuencias ambientales de la quema de combustibles fósiles

es

todoo alteracion o cambio indesiabale de las condiciones normales del ambiente

son

- * primaria
- * segunda
- * efecto invadero
- * Illuvia acida

Cambio climático, causas y efectos

es

hace referencia a los cambios a largo plazo de las temperaturas y los patrones climáticos estos cambios pueden ser naturales para los humanos

son

- *spolucion
- *gaseoso
- *liquidadas
- *peso

informacion es de la antologia y de los exposiciones