

Cambios d fase

CABIOS D FASE

-la fase depend d la T° i la presion a la cual se somete, casi siemroe requieren una transf d energia

EVAPORACION->fase liquida a gaseosa q se efectua en la superficie dl liquido, es un **proceso d enfriamiinto**, el aire d arriba no se calienta n el proceso dbido a qlas moleculas rapidas q salen d la superficie pierden rapidez al alejarse, debido a la atraccion q ejercen las moleculas d la superficie, la rapidez d evaporacion es mayor a T° elevadas i tambien a amayor tamaño d la superficie, las moleculas salen d la superficie debido a los choques q prod las moleculas q se qedan en esta mientras mas rapida la evaporacion+rap enfriamiento

CONDENSACION->contario evaporacion, gas a liquido. cuando la smoleculas d gas cerca d la superficie d un liquido son atraidas a este, llegan a la superficie cn mayor energia cinetica i forman part dl liquido, es un proceso d CALENTAMIENTO, ya q en los choques cn las moleculas d baja energ dl liquido comparten su exceso d energ cinetica i aumentan la T° del liquido

EBULLICION->evaporacion abajo d la superficie d un liquido, se forman burbujas d vapor q flotan asia la superficie x dond escapan, es un proceos rapido, turbulento, cn mucha agitacionm se prod a una T° caract i contant para cada sustancia, es un proceso d enfriamineto

FUSION->cambio de estado de la materia del estado sólido al estado líquido por la acción del calor. Cuando se calienta un sólido, se transfiere energía a los átomos que vibran con más rapidez a medida que gana energía

CONGELACION->se retira energ d u liquido .de líquido a sólido producido por una disminución en la temperatura.

***SUBLIMACION**->las moleculas pasan d la fase solida a gaseosa

SE ABSORBE ENERGIA:

solido->liquido->gas

SE LIBERA:

GAS->liquido->solido