

'''

Eine latente Wärme des Wandels von Staat, L , ea Mengen an thermischer Enerxia, dass bis zu einer Masse m kg reine Substanz, um den Status ändern, ea unha gegebenen Druck Änderung der Temperatur zu übertragen wurden. $Q = m \times L$

Man kann unterscheiden Fusion latente Verdampfungswärme ea:

No caso da fusion- $Q = m \times L$

Hier L ea Schmelzwärme gleich dem eines diferencia solidificación ist, dass eine Schmelze Enerxia mentres subministrámosle Candido Cedelle erstarrt Enerxia ao outro ou a corpo Umwelt als Wärme

"No caso da Verdampfung $Q = m \times L$

Hier L ea latente Verdampfungswärme und Kondensationswärme gleich dem Unterschied von Bedeutung, um zu verdampfen oder comunicarlle Enerxia hai mentres ist klar, dass ao Enerxia verdichten ist.

Analyse:

tramo1 Xeo-o- t_1 bis C geht 0°C (Solid State). Wärmemengen zu übertragen hai von t_1 (baixo Null) ata 0°C zu erhöhen, um Temperatur und Xeo tun: $Q_1 = m \times F \times C [0 - (-t_1)]$

tramo2: o Xeo bei 0°C auga in Flüssigkeit bei 0°C Nesta producese Bühne eine Statusänderung in der Temperatur verändert bleibt constante. A mentres Wärmemengen übertragen und: $Q_2 = m \cdot L_f$

Tramo3: ein auga líquida 0°C auga Flüssigkeit tritt bei 100°C bis hai Wärmemengen zu übertragen da auga temp von 0°C bis 100°C zu erheben e: $Q_3 = m \times F \times C (100-0)$

Tramo4: ein auga Flüssigkeit bei 100°C in Dampf umgewandelt bei 100°C auga Unha vez mais, producese eine Änderung der Staatsform: auga von Flüssigkeit bei 100°C auga Wasserdampf bei 100°C und übertragenen Mengen calor: $Q_4 = m \cdot L_v$

Insgesamt thermische Enerxia dass transfiriu und $Q_t = Q_1 + Q_2 + Q_3 + Q_4$

Dilatation zwei feste

Eine lineare Dilatation erhöht lonxitude eo erleben ein corpo ao werden quantar: $l_t = l_0 (1 + \alpha \cdot t)$
lonxitude do corpo $l_0 = 0^\circ\text{C}$ / $t = \text{temp}$ zu sein Quenta / $l_t = t$ lonxitude resultierenden Temperatur /
linearen Ausdehnungskoeffizienten von erfahrenen alongamento eo Einheiten corpo lonxitude dun
bei 0°C in dribs und sua Temperatur steigt ein grao

eine besondere Dimension dunha Dilatation und proportional Baseline ao da devandita Dimension
Als dilatacions Linal und Cubic sind ua die Bereitstellung von erfahrenen temp steigen oder corpo

Eine erweiterte oberflächliche eo auento erleben ein corpo da Hitze einwirkung:

So $St = (1 + \alpha \cdot t)$

So do corpo Oberfläche = 0° / St eine resultierende Oberflächentemperatur

Ausdehnungskoeffizienten eo eo oberflächlichen erleben erhöhte sich auf dun Oberfläche Einheiten
bei 0°C in dribs und sua temp corpo erhebt sich ein grao

Eine kubische Dilatation eo stieg eine solide unterziehen a sua ao erhöhen Temperatur: $V_t = V_0 (1 + \beta \cdot t)$

Onde V_0 Spalten do corpo eo 0° V-Volumen-Verhältnis ergeben bei Temperaturen t_0 eo kubischen
Ausdehnungskoeffizienten, dass erfahrene Einheiten an Volumen zunimmt corpo dun bei 0°C in
dribs und sua temp steigt ein gewisses Maß

O Ausdehnungskoeffizienten und charakteristisch für jeden Stoff und Sie messen, $C^\circ - 1$

Dilatation zwei Flüssigkeiten

Eine Flüssigkeit dun scheinbare Dilatation Dilatation ea realen Flüssigkeit tun ou eigenen

Erfahrungen oder weniger Behältervolumen oder COUNT (zwischen 0° und Sie statt der 4. Pol

Contresas erweitern beide auga Acadã minimalem Volumen und maximalen Dichten Jahr unha 4.)

Dilatation beiden Gase:

ao dun facer Gas temperat variieren, oder variiert ao manter Volumen bei konstantem Druck $V = V_0$

$(1 + \alpha t) = 1 / 273 ^\circ \text{C}^{-1}$ leygay lussac: