

ENERGIAREN KONTSERBAZIOA

*Erreakzio exotermiko batetik askatzen den beroa erabil daiteke adibidez, ura berotzeko. Erreakzioaren $\Delta H < 0$ izango da beroa askatzen delako baina, $Q (+)$ izango da urak xurgatzen duelako bere temperatura igotzeko.

$$Q = m_{H_2O} \cdot c_{e_{H_2O}} \cdot \Delta T = m \cdot c_e \cdot (T - T_0)$$

* ΔT = uraren temperatura aldaketa (K)

* m = uraren masa (Kg)

* Q = urak xurgatutako beroa (KJ)

$c_{e_{ura}} = 4,18 \text{ KJ/kg.K}$ (uraren bero espezifikoa)

KONTUZ!!!!!!!!!! $\Delta T(K) = \Delta T(^{\circ}C)$

$$\Delta T(K) \neq \Delta T(^{\circ}C) + 273$$