

Richardsovo pravidlo pro entropii tání:

$$\Delta S = \frac{\Delta H_t}{T_t} : \begin{array}{ll} 9,2 \text{ J/mol.K} & - \text{kovové prvky} \\ 21-29 & - \text{amorg. slouč.} \\ 37-59 & - \text{org. slouč.} \end{array}$$

(Tautourovno pravidlo pro entropii: vypařování: $\Delta S_v = 88 \text{ J/mol.K}$)

Fázové diagramy ve tříložkových soustavách

$G(T, p, x_i)$ - mázorněm v jeduo-, dvou- a třílož. soust. (Gibbsovo fázové pravidlo)

Řezy izobarickými diagramy - isotermickými
- isokoncentračními
(x_1 : složka, p : tlak, T : teplota)

Změny v koncentraci komponent v izotermickém řezu

△ Gibbsovo pravidlo, koncentrační diagramy

△ pravidlo o současně existujících fázích

Klasifikace soustav: složky nemísitelné v pevné fázi
- met. syst. s rozdílnými krystal. mřížkami
- met. syst. s rozdílnými krystal. mřížkami
složky mísitelné v pevné fázi
- met. syst. s rozdílnými krystal. mřížkami
- met. syst. s rozdílnými krystal. mřížkami

metody stanovení fáz. rovnováhy - analýza oddělených rovnovážných fází
- krávkový chlazení