

JEDNODUCHÉ SMĚSI (ATKINS 5.) od stránky 5

PREZENTACE: FROM - PURE SUBSTANCE - TO MIXTURES - 17-10-25 (opraceno)
SIMPLE MIXTURES - 17-11-01. pptx

POMOČNÁ PREZENTACE

Z JS (C4660) : CHEMICAL - POTENTIAL - MIXTURES - FINAL

Poznámka: Jako užitkové se ukazuje vzorec si psát a grafy kreslit
vež se na vě pouze dívat.

5.1.1.2 DEFINICE CHEMICKÉHO POTENCIÁLU

$$\mu_j = \left(\frac{\partial G}{\partial n_j} \right)_{p, T, n'}$$

+ učít nakreslit obr. 5.4 (ATKINS)

FUNDAMENTÁLNÍ ROVNICE CH. TERMODYNAMIKY

PRO SMĚSI

$$dG = V dp - S dT + \mu_A dn_A + \mu_B dn_B + \dots$$

Učít upravit na tvar $p = \text{konst.}$ a $T = \text{konst.}$

5.1.3.1 IDEÁLNÍ ROZTOKY

RAOULTIŮV ZÁKON

$$P_A = X_A P_A^*$$

+ uvést nakreslit

obr. 5.11 a 5.12

+ uvést obrázek 5.12 modifikovat

pro směs jiných kapalin

se zadávají P_A^* , P_B^*

UMĚT NAKRESLIT OBR. 5.13

"VELKÉ ODCHYLKY OD IDEALITY"
A VYSVĚTLIT
JET.

CHEMICKÝ POTENCIÁL

SLOŽKY IDEÁLNÍHO ROZTOKY

$$\mu_A = \mu_A^* + RT \ln X_A$$

uvést

vysvětlit

co znamená

ZVĚT

ZVĚTŠOVKA.

uvést koutkem

zovat

pro směsi

$$A:B = 1:1$$

$$A:B = 2:1$$

$$A:B = 1:2$$

UMĚT NAKRESLIT

GRAFY FUNKCÍ

$$y = e^x \text{ a } y = \ln x$$

5.3.1. DIAGRAMY S TLAKEM PAR

- uvět nakreslit obr. 5.29

s označením fází

- obrázek 5.30: Bude-li v testu

zadán bude požadováno:

: uvět zodpovědit, která složka rozloží je těžší

: uvět některou značkovou křivkou správně přivádít zadavé hodnoty

$$\frac{P_A^*}{P_B^*}$$

: s obrázkem souvisí Daltonův

zákon parciálních tlaků

znat jeho slovní i včíslicovou formulu [1.13+14. pro id g]

- obr. 5.32 - uvět nakreslit a

označit, kterým fázím odpovídají jednotlivé oblasti.

5.3.1.2 INTERPRETACE DIAGRAMŮ

- k zadavému obrázku 5.32 uvět

správně přivádít význam jednotlivých významných bodů diskutovaných v textu na str. 164-5

- k obrázku 5.35 uvět doplnit

pátové pravidlo

5.3.2 DIAGRAMY T-SLOŽENÍ:

uvět popsat (slovní), co se děje při finalitě destilaci značkově obr. 5.37 a)

uvět nakreslit T-složení diagramu pro azeotrop s maximem a minimem