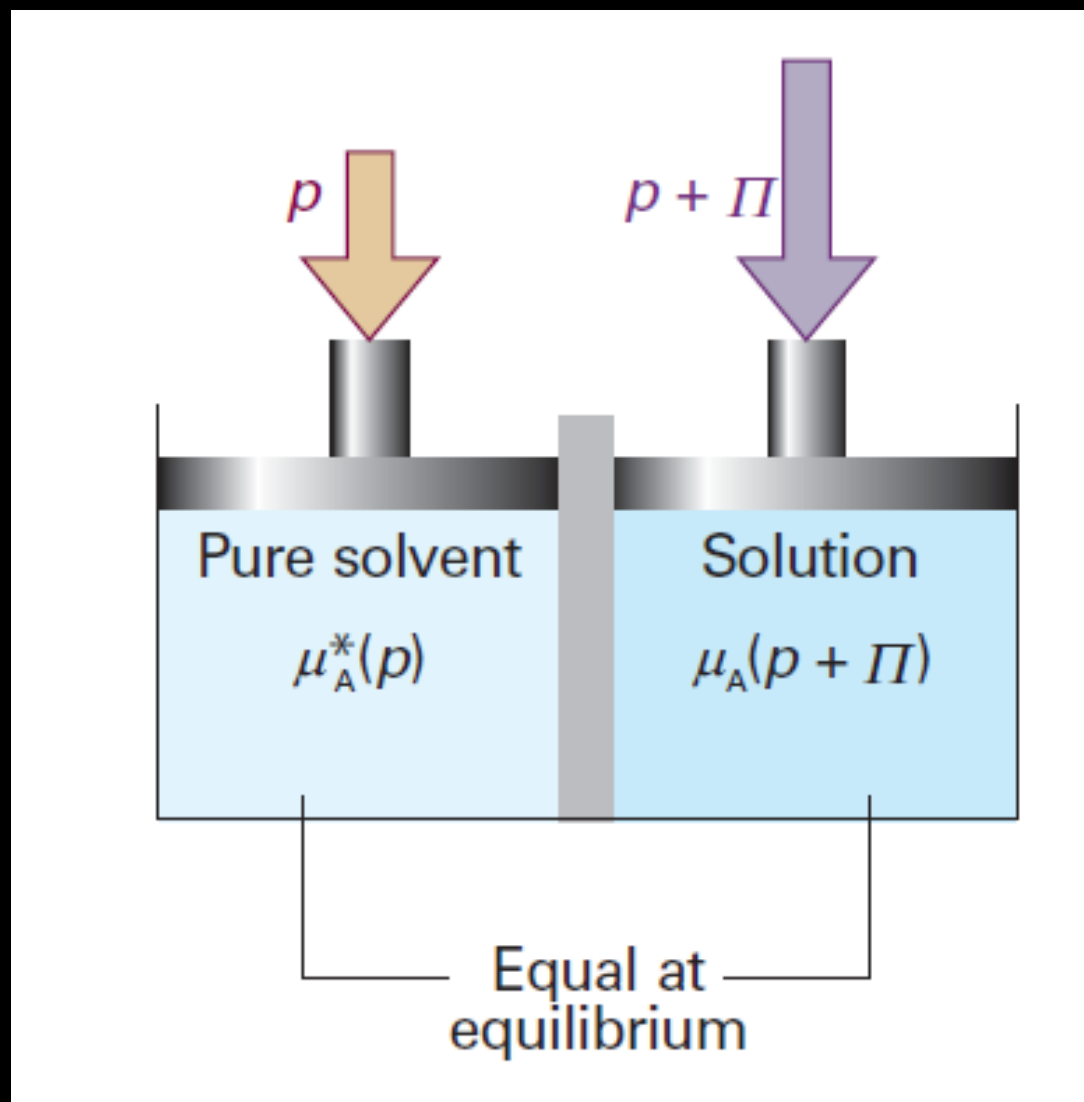


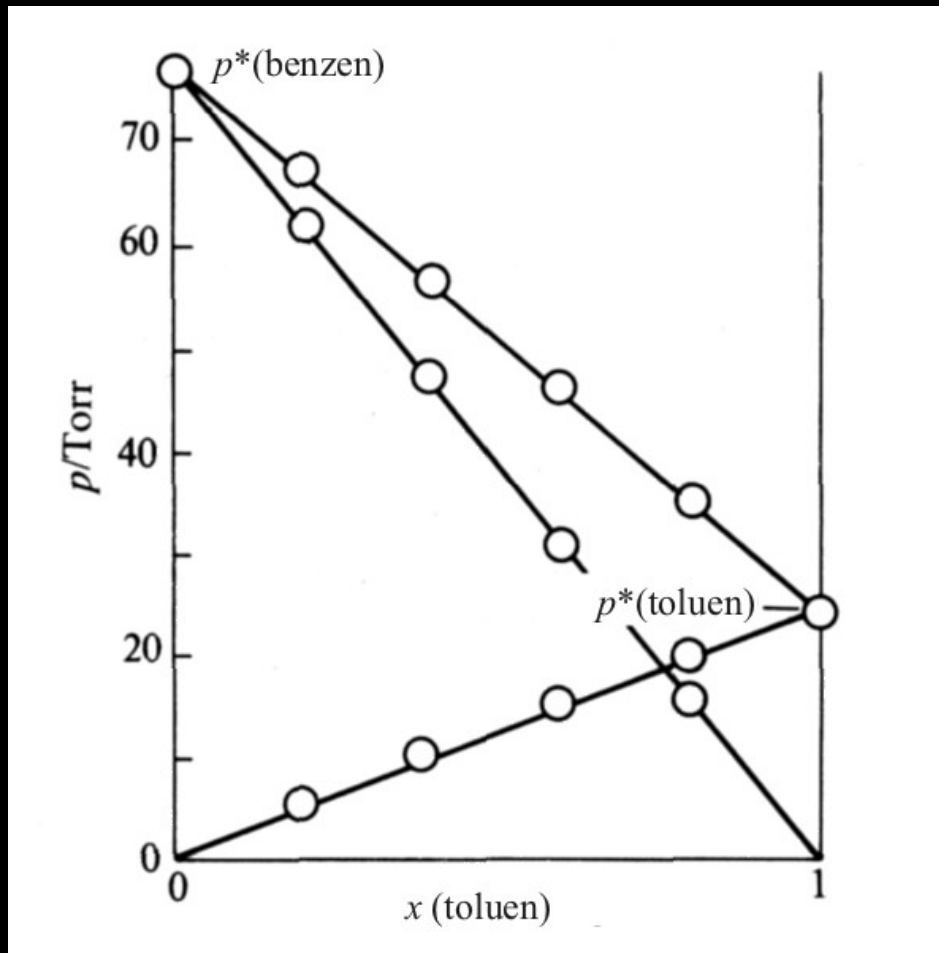
Př. 7: **Jednoduché směsi**

Atkins, de Paula: Podkapitoly
5.3.2

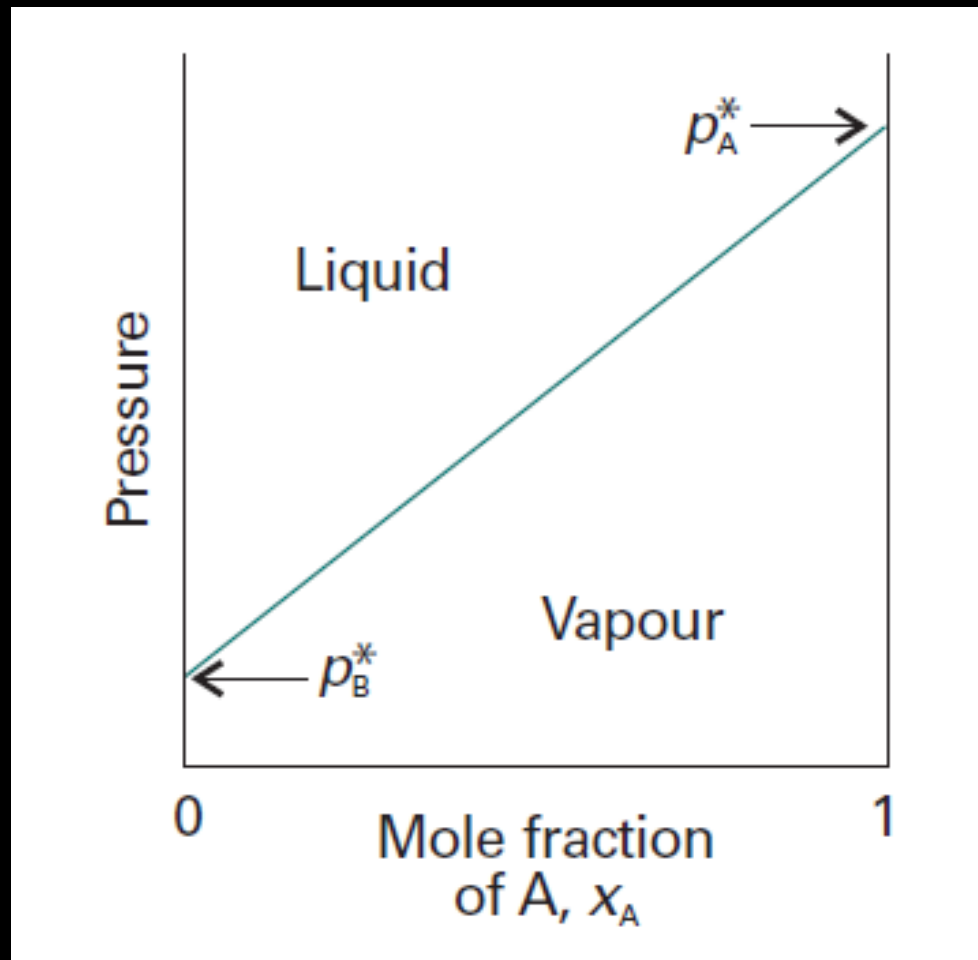
7.1 Odůvodnění van't Hoffovy rovnice



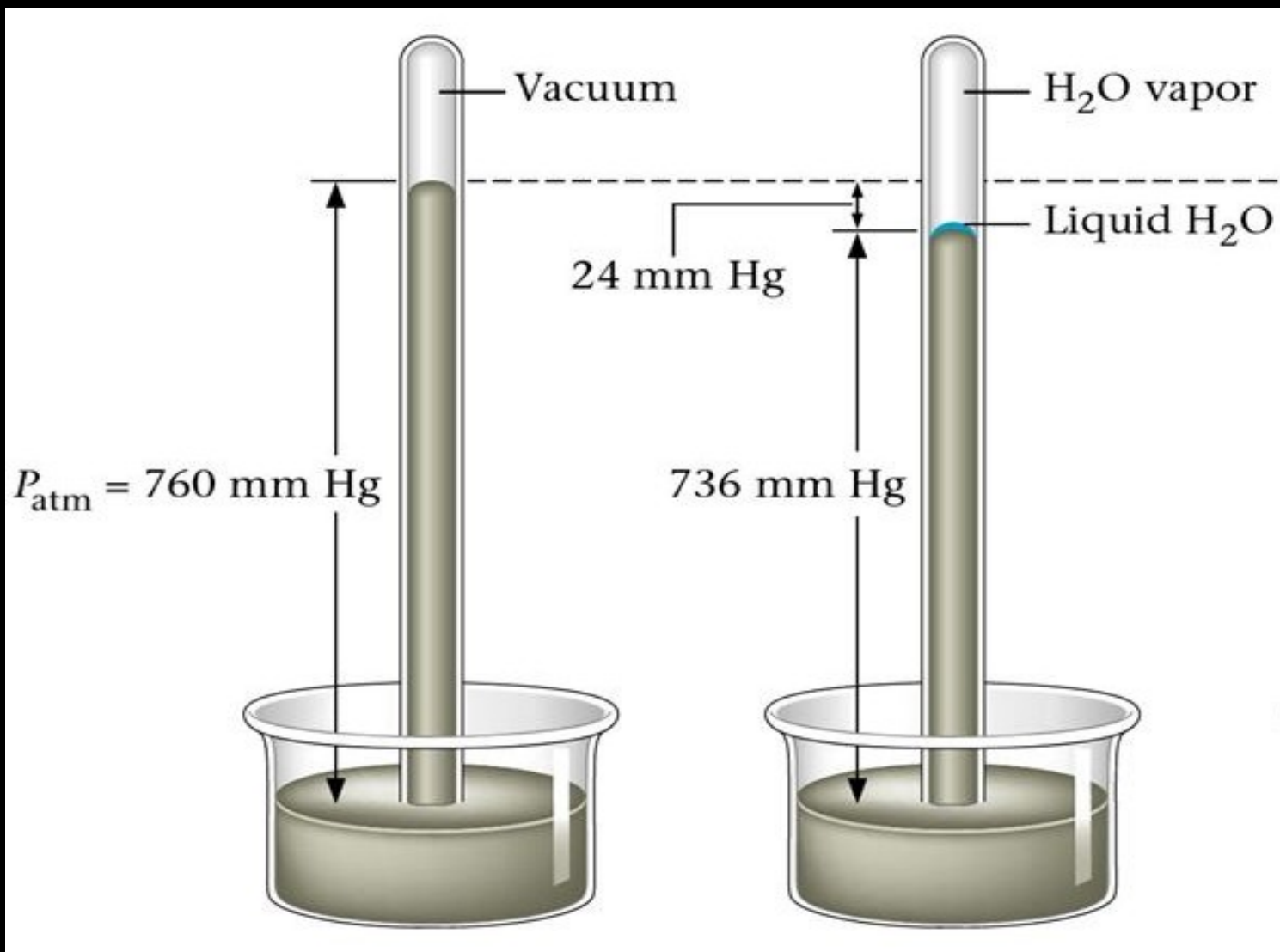
7.2 Závislost rovnovážného tlaku par nad roztokem na složení roztoku



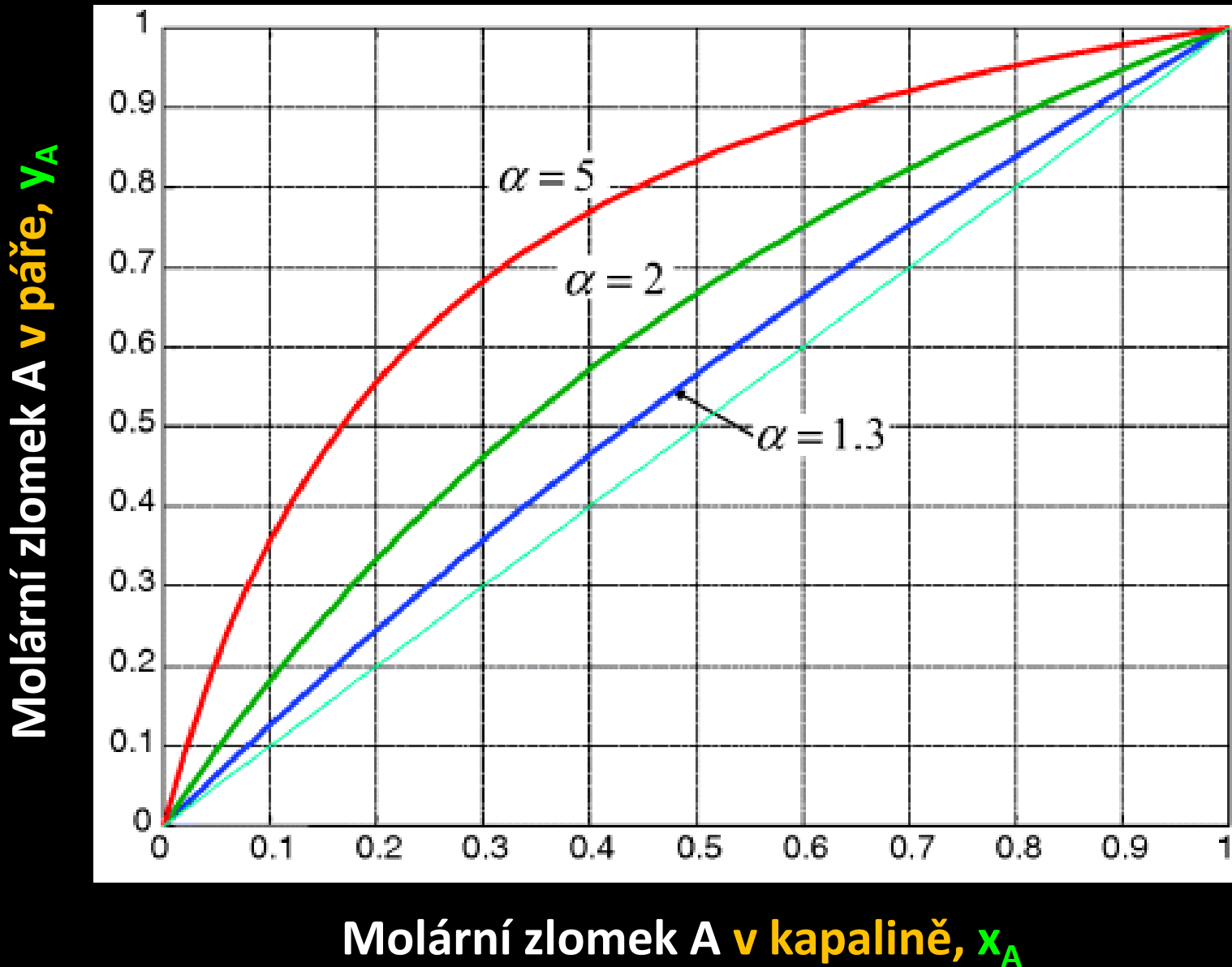
7.3 Závislost p směsi na složení roztoku
(totéž co na předchozím obrázku, s těkavější složkou A)
+ vymezení oblastí stability jednotlivých fází
v závislosti na vnějším p .



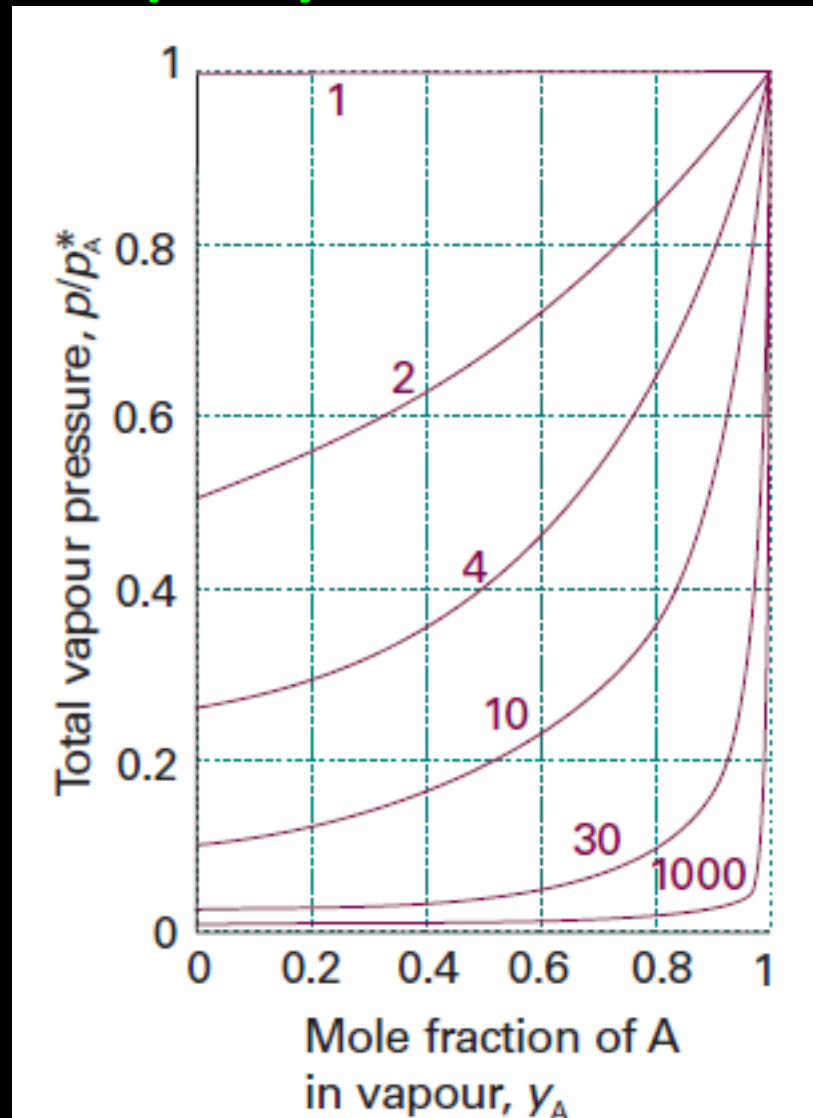
7.3 (připomenutí z JS): **Tlak nasycené páry** = tlak plynné fáze, která je v rovnováze s kapalnou fází



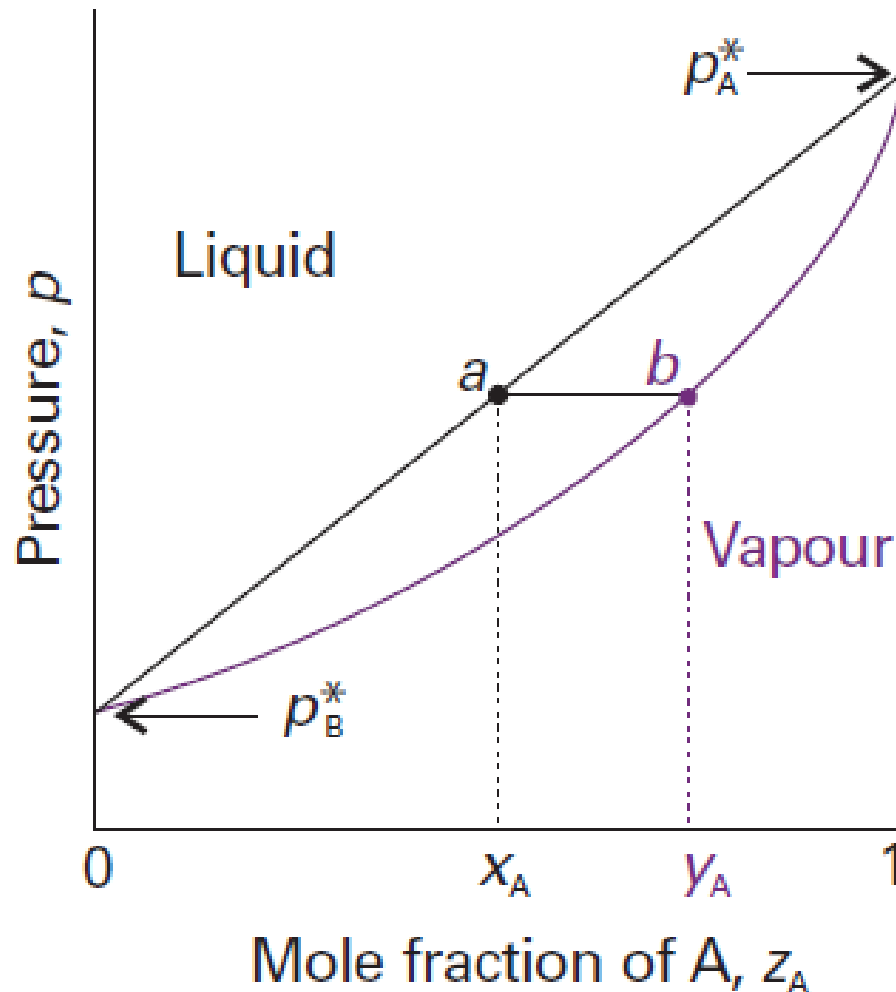
7.4 Složení páry vs. složení roztoku AB



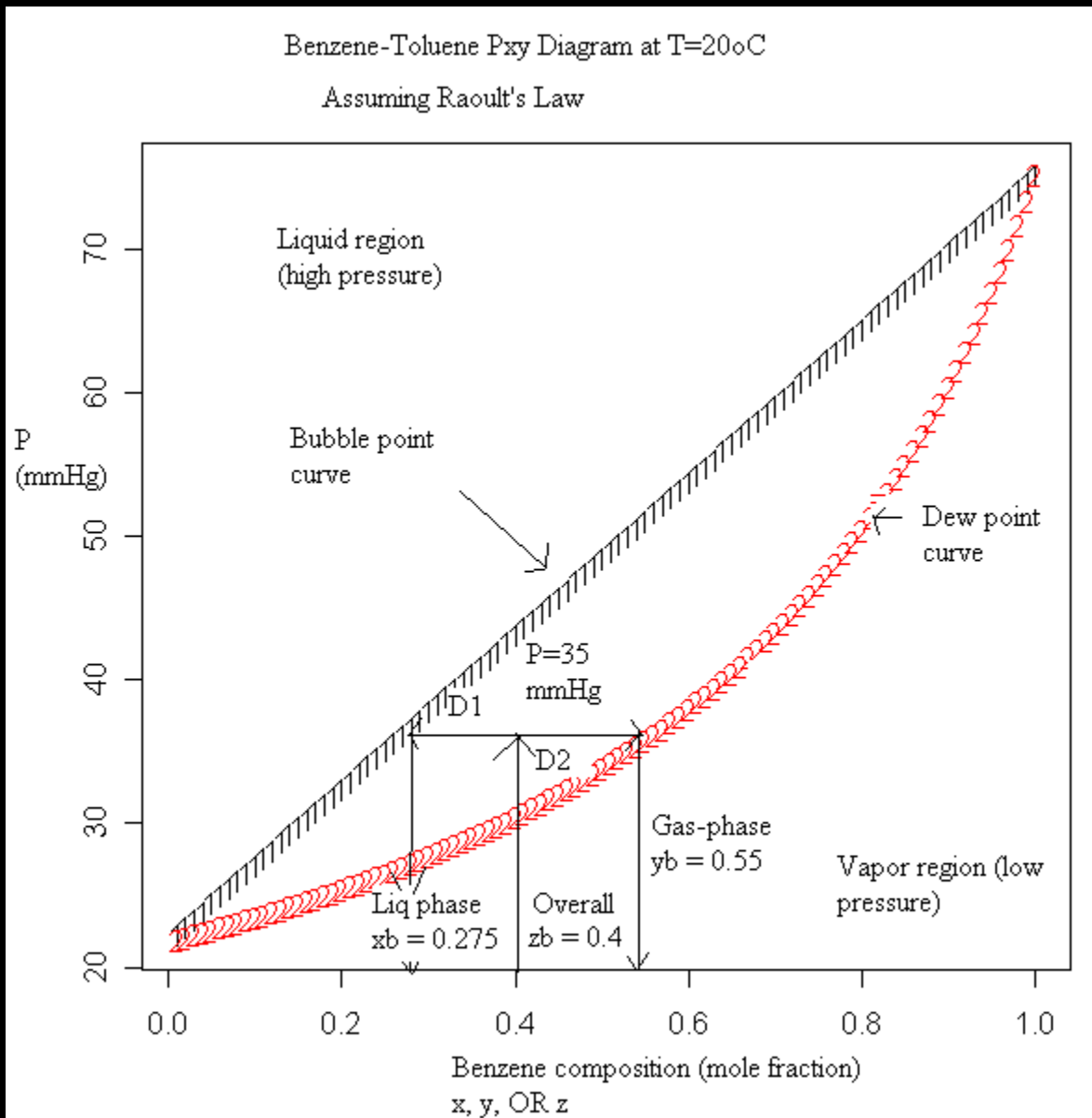
7.4 Celkový tlak nasycené páry vs. složení páry nad roztokem AB



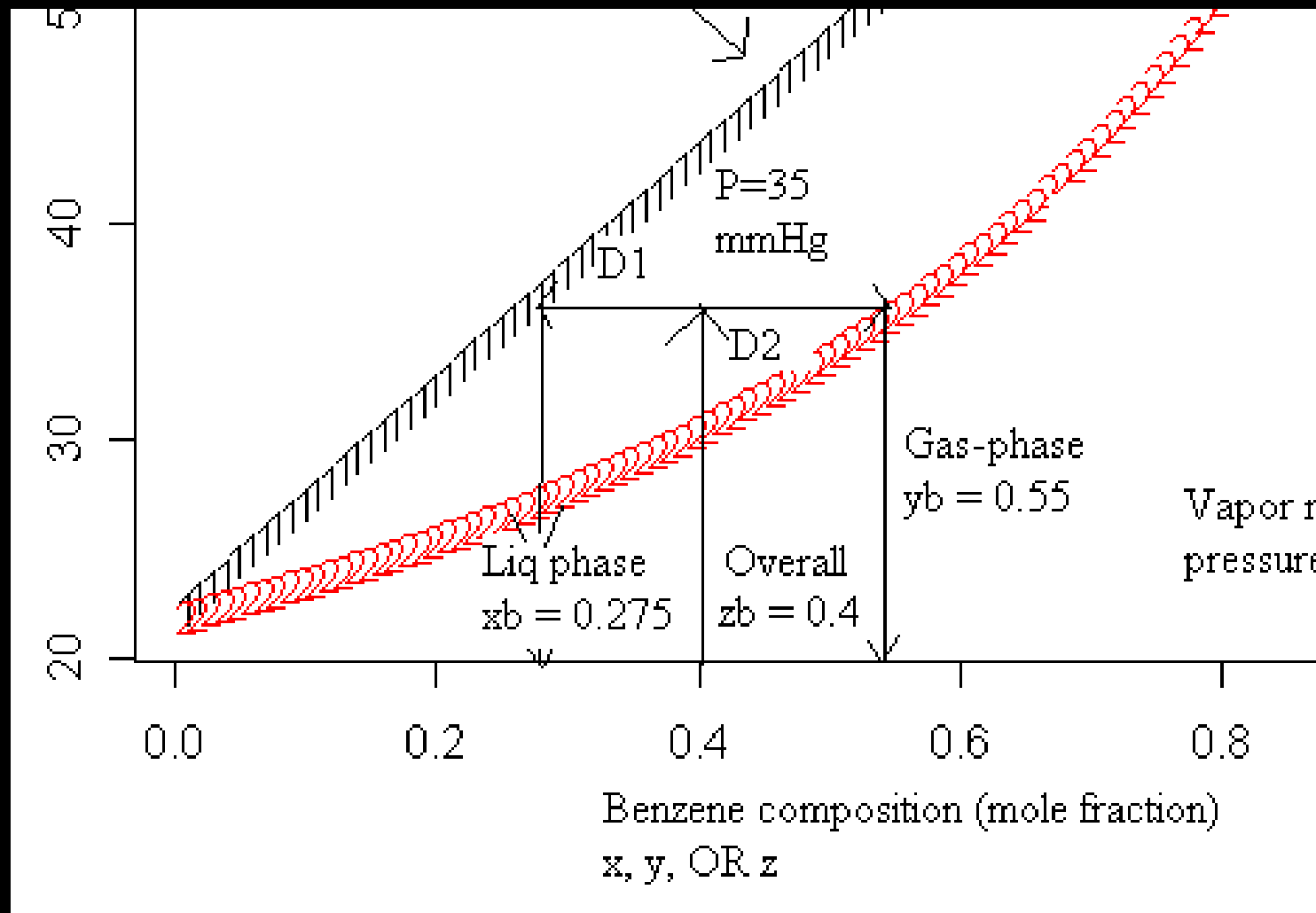
7.5 Celkový tlak nasycené páry vs. globální složení systému AB



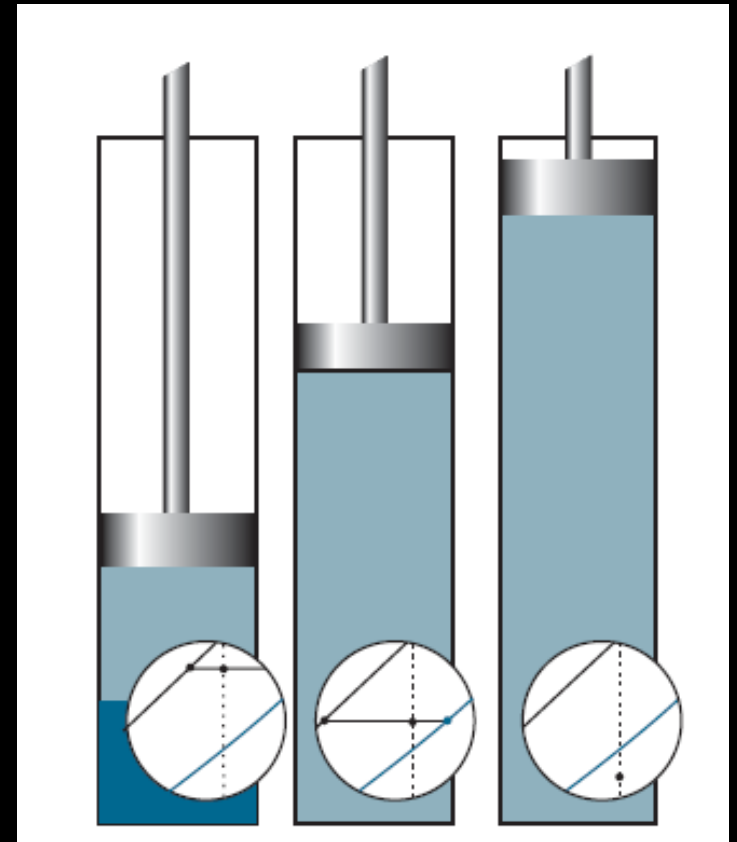
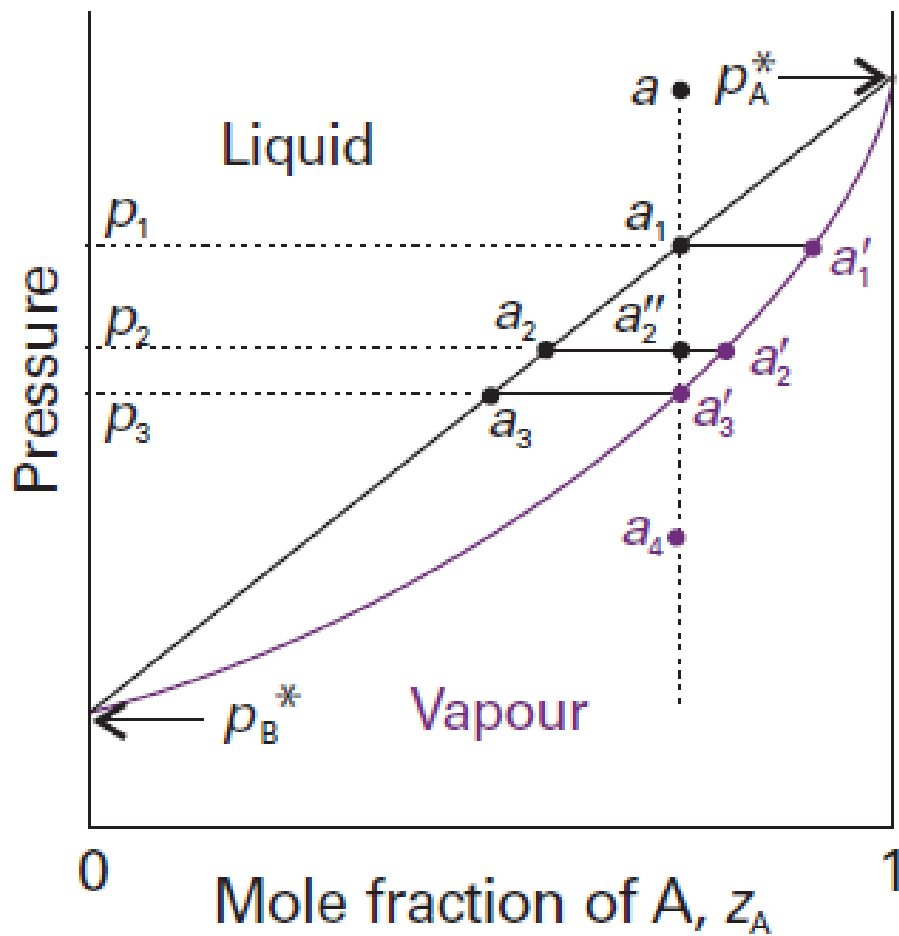
7.6 Význam pojmu **globální složení**



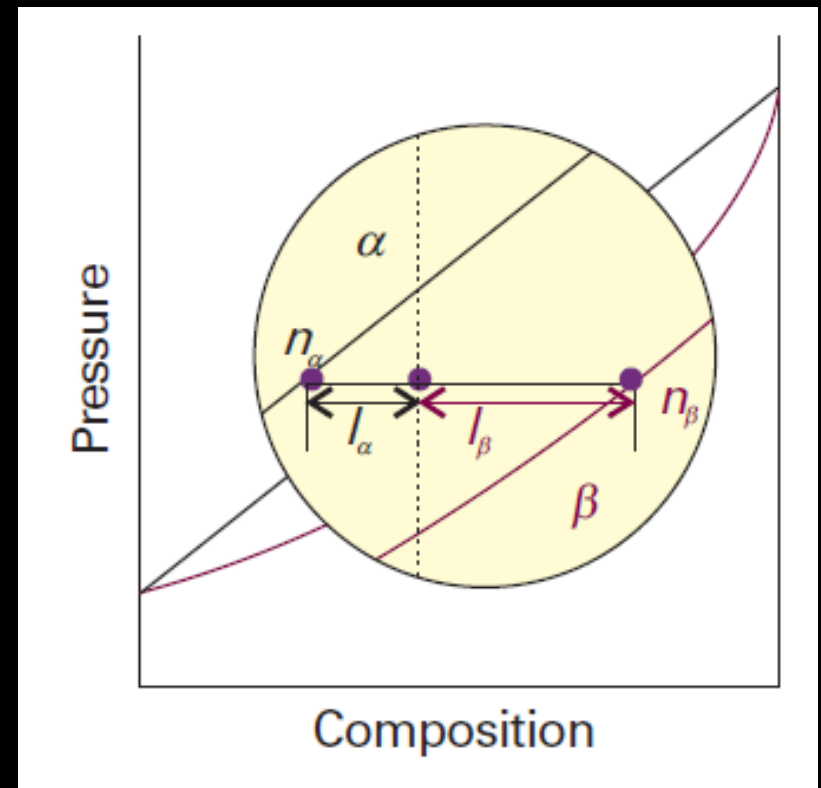
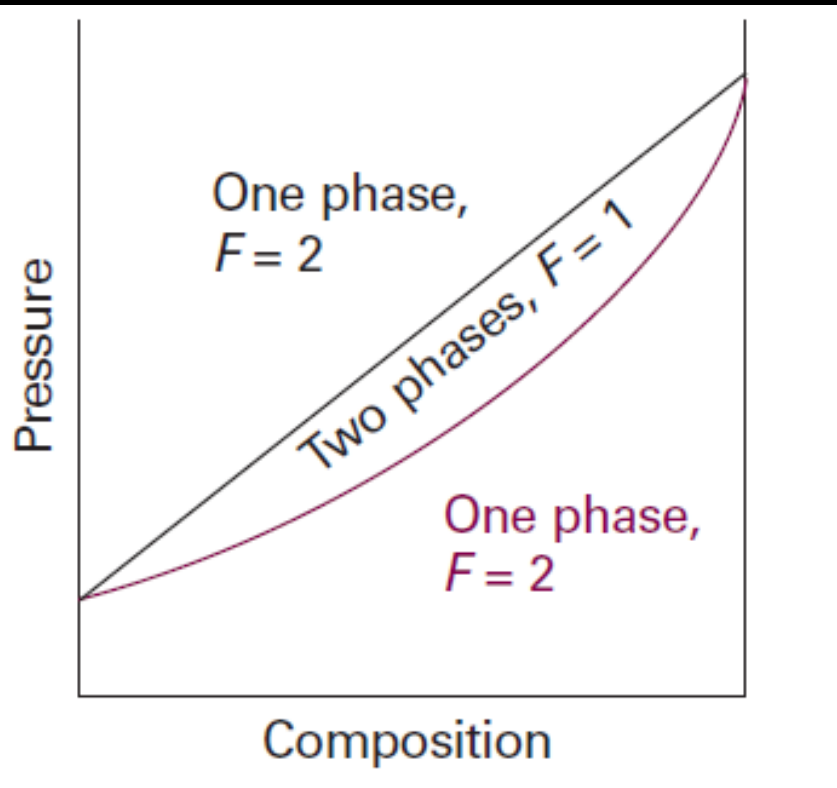
7.7 Globální složení – detail obrázku 7.6



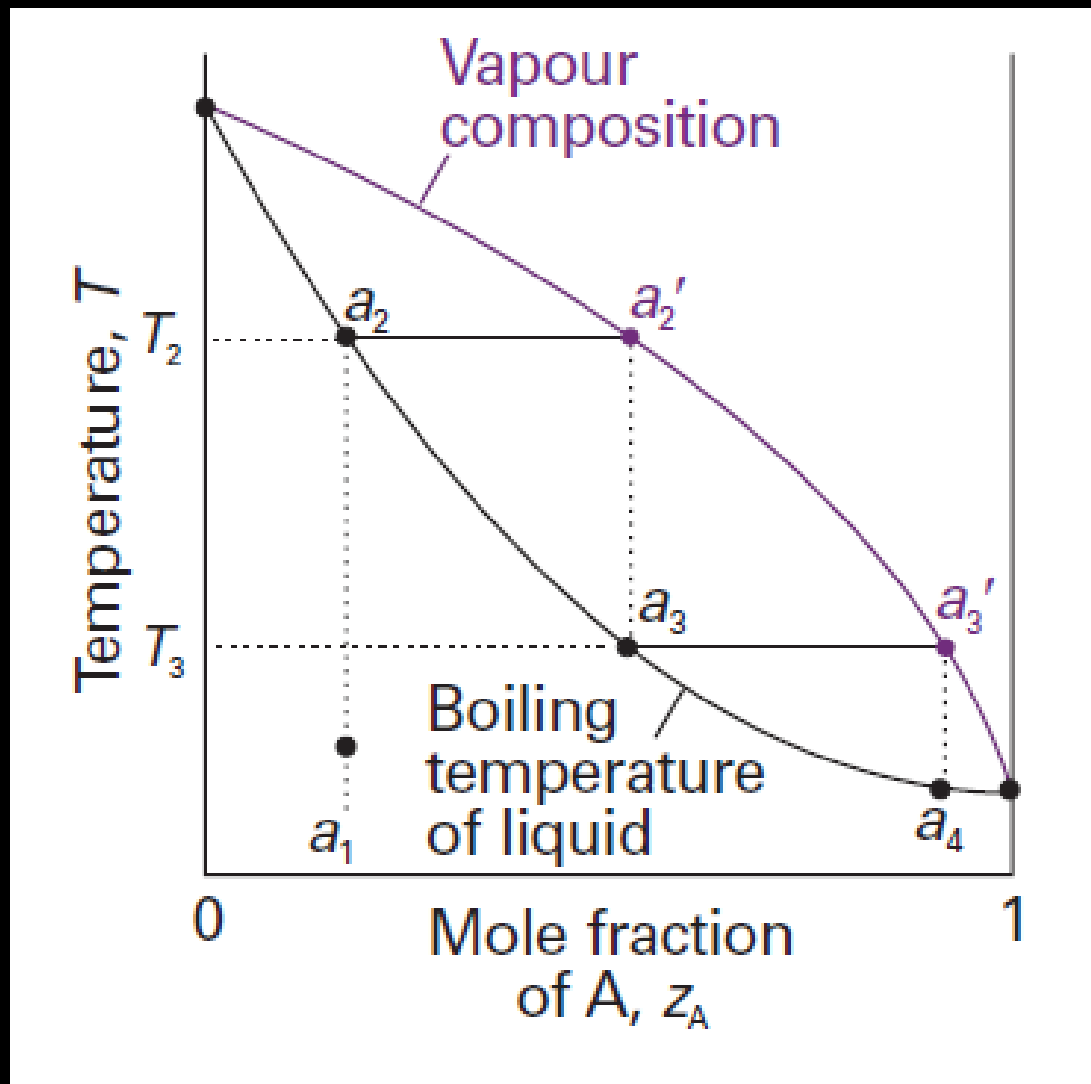
7.8 Interpretace diagramu p vs. z_A

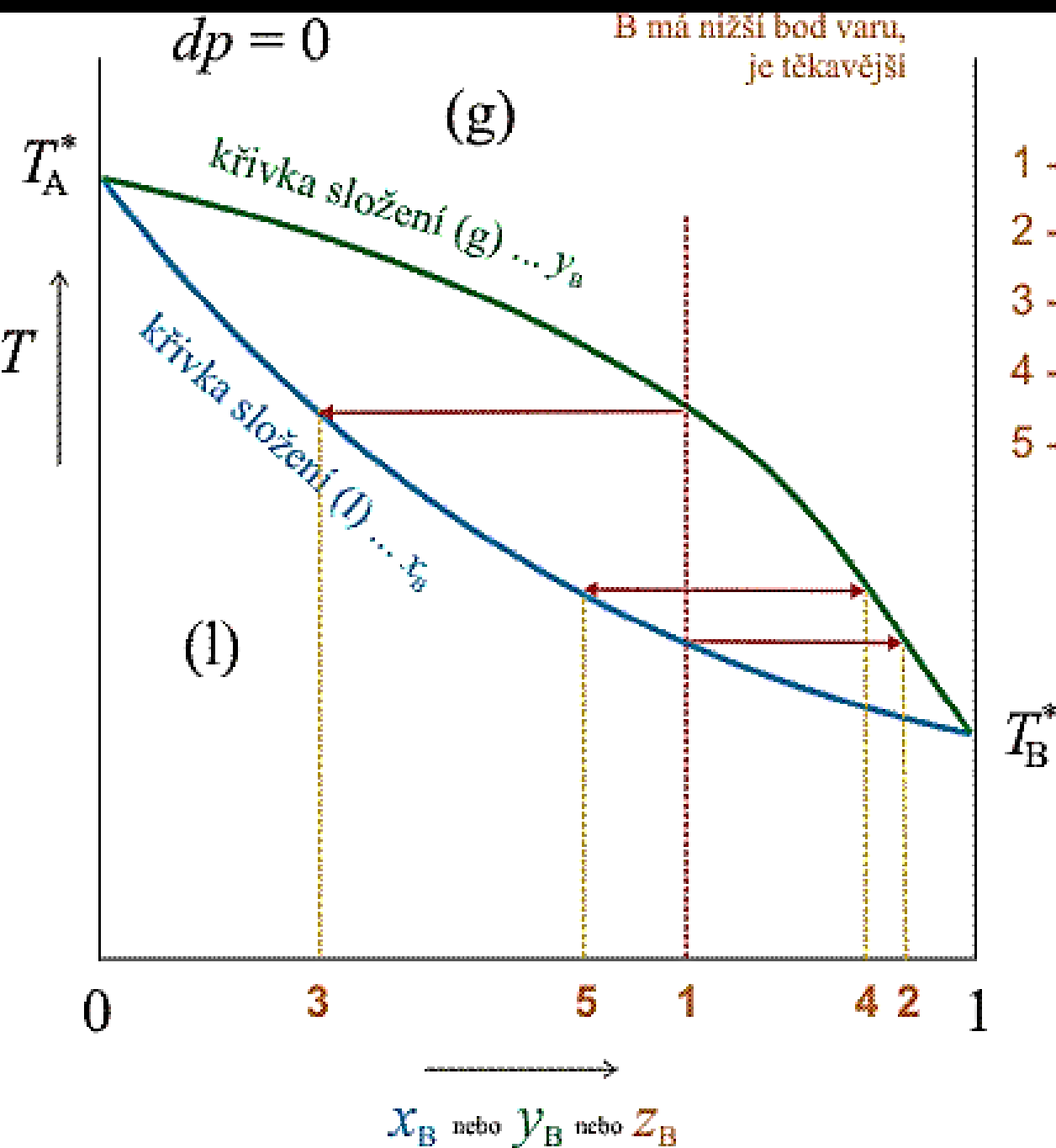


7.9 Počty fází a pákové pravidlo



7.10 Destilace směsí





1 - celkové složení

2 - složení prvního podílu (g)

3 - složení posledního podílu (l)

4 - složení (g)

5 - složení (l)

7.11 Azeotropy

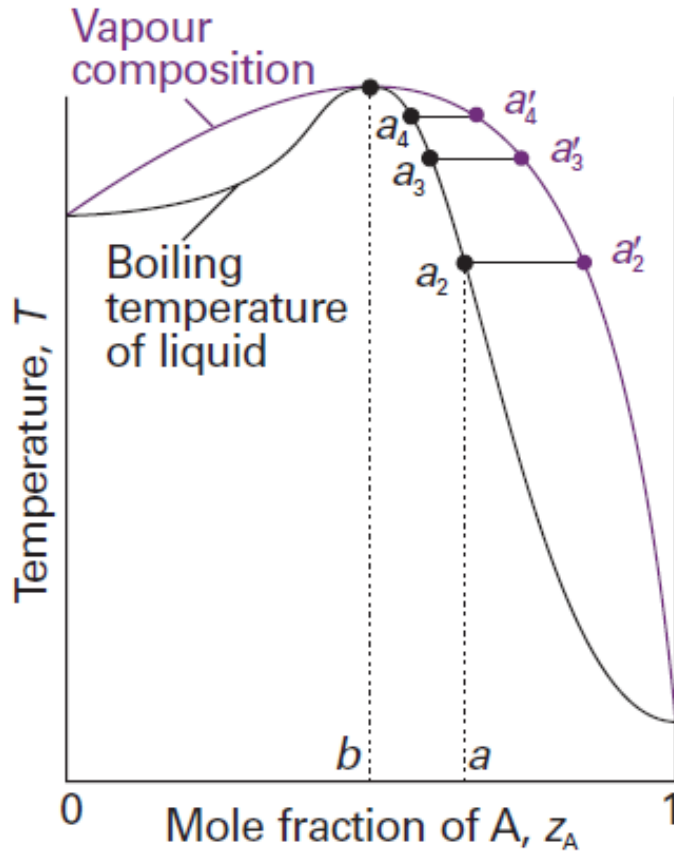


Fig. 6.16 A high-boiling azeotrope. When the liquid of composition a is distilled, the composition of the remaining liquid changes towards b but no further.

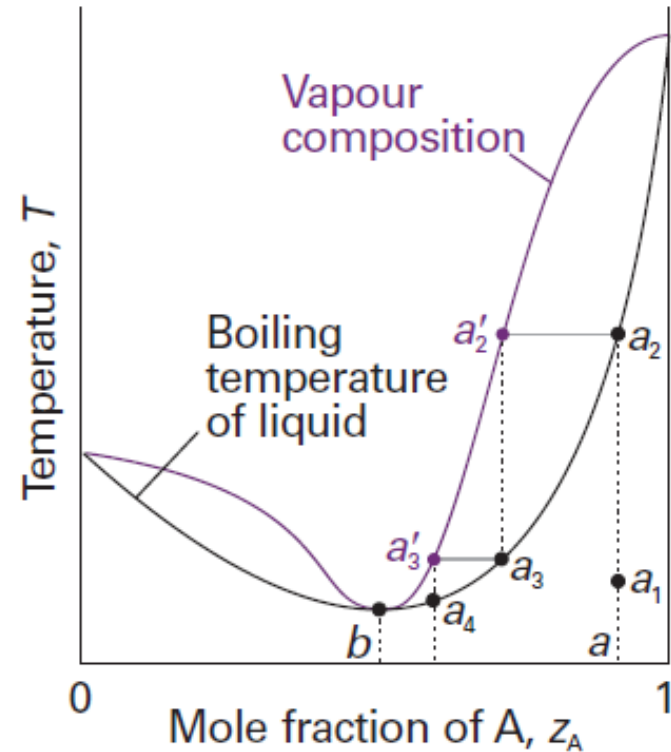


Fig. 6.17 A low-boiling azeotrope. When the mixture at a is fractionally distilled, the vapour in equilibrium in the fractionating column moves towards b and then remains unchanged.