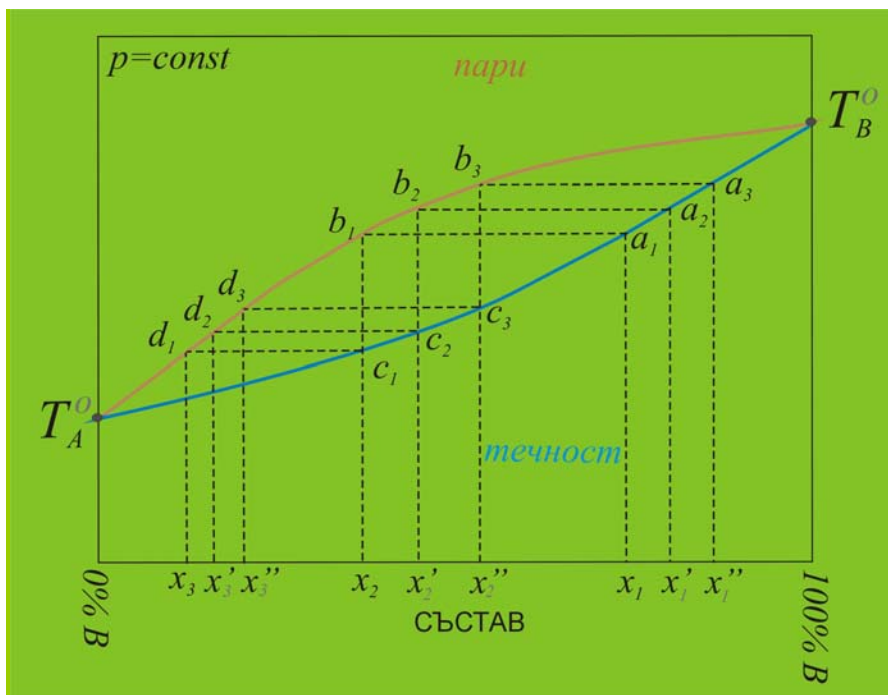


Л е г е н д а

(в жълт цвят)

$$\Delta C_V = \sum_{i=1}^n v'_i \cdot \Delta C_{V,A'_i} - \sum_{i=1}^n v_i \cdot \Delta C_{V,A_i} - \text{важно уравнение}$$

(на зелен фон)



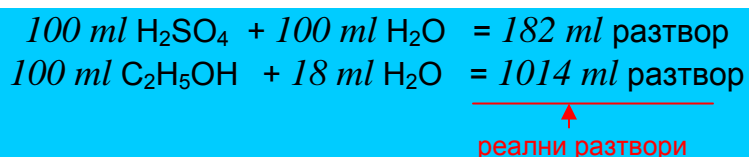
Ако течност със състав x_1 се загрее до кипене (точка a_1) \Rightarrow парата има състав x_2 . При по-нататъшно изпаряване течността ще се обогати на по-високо кипящия компонент (В) – състав x'_1 . Тя е в равновесие с пари със състав x'_2 и т.н.

Ако се вземат кондензатите със състав x_2, x'_2, x''_2 и се загреят до кипене (точки c_1, c_2, c_3), парите имат състав x_3, x'_3, x''_3 .

Дестилацията на течните смеси, която протича по тази схема до желан състав на фракциите се нарича **ректификационна**. Тя се провежда в ректификационни колони. По този начин се дестилират различните фракции на нефта в нефтопреработвателните комбинати.

Незадължителен материал при подготовка за изпит!!! Допълнителна информация.

(на син фон)



пример, свързан с конкретен закон или твърдение