



ПРОТОКОЛ №..... /
(дата)

Лабораторно упражнение № 16

ПАРЦИАЛНИ МОЛАРНИ ОБЕМИ

Студент:..... Фак. №.....

Специалност:.....

Курс:..... Група:.....

Ръководител на упражнението:.....

Мнение на ръководителя на упражнението:

Заверка:

ТЕОРЕТИЧНА ЧАСТ

Разтворът е:

Екстензивни свойства	Интензивни свойства:

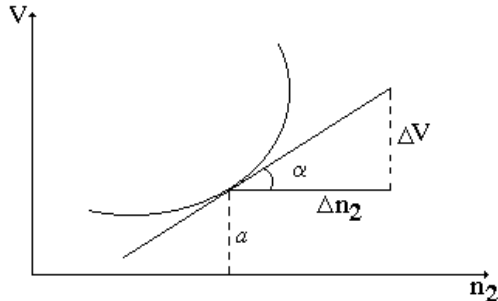
Парциална моларна термодинамична величина е:

$\bar{V}_i =$	$\bar{H}_i =$	$\bar{G}_i =$	$\bar{S}_i =$	$\bar{U}_i =$



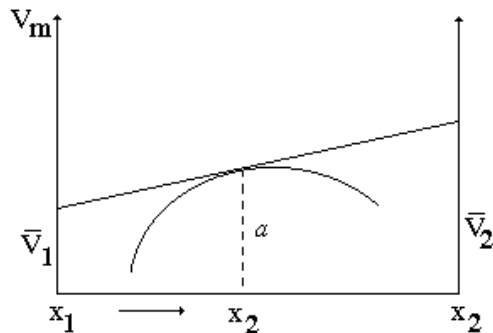
Уравнение на Гибс-Дюхем:

Метод на ъгловия коефициент на тангентата



$$\bar{V}_2 =$$

Метод на отреза



$$\bar{V}_2 =$$

ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ

НАЧИН НА РАБОТА

Приготвят се серия от водни разтвори на етилов алкохол със следните концентрации, изразени в обемни проценти: 100; 95; 90; 85; 80; 75; 70; 65; 60; 55; 50; 45; 40; 35; 30; 25; 20; 15; 10; 5. Тегли се сух пикнометър, напълва се с дестилирана вода, внимателно се подсушава от външната страна и отново се тегли. Опитът се повтаря, само, че вместо с вода, пикнометърът се пълни последователно с разтворите на етилов алкохол и отново се притеглят.

**РЕЗУЛТАТИ**

Плътноста се определя по уравнението:

Обемните части в % се превръщат в масови по уравнението:

<i>N</i>	Конц. на C_2H_5OH в обемни проценти $V_2\%$	Конц. на C_2H_5OH в масови проценти $W_2\%$	Относителна плътност, $\rho, g.cm^{-3}$	$1/\rho, g^{-1}.cm^3$	Парциален специфичен обем $\bar{V}_2, cm^3.g^{-1}$	Парциален моларен обем $\bar{V}_2, cm^3.mol^{-1}$