Термодинамика фазовых равновесий 1

Вариант 4

1. ФАЗОВЫМ РАВНОВЕСИЕМ НАЗЫВАЕТСЯ РАВНОВЕСИЕ:

 1) между двумя фазами

 2) в системе, состоящей из двух или большего числа фаз

 3) между жидкой и твердой фазами

 4) в многокомпонентной системе

2. ДИАГРАММОЙ СОСТОЯНИЯ НАЗЫВАЮТ:

1) зависимость температуры от состава

2) графическое изображение зависимости состояния системы от состава системы, от внешних условий

3) зависимость давления от состава

4) зависимости состояния системы и равновесий в ней от внешних условий

3. ЕСЛИ РАССМАТРИВАТЬ СИСТЕМУ ПРИ ПОСТОЯННОМ ДАВЛЕНИИ, ТО В ДВУХКОМПОНЕНТНОЙ СИСТЕМЕ ЧИСЛО ФАЗ, НАХОДЯЩИХСЯ В РАВНОВЕСИИ, НЕ МОЖЕТ БЫТЬ БОЛЬШЕ:

 1) 2

 2) 3

 3) 4

 4) 5

4. ПОЛОЖЕНИЕ КРИТИЧЕСКОЙ ТОЧКИ НА ДИАГРАММЕ

 СОСТОЯНИЯ ОПРЕДЕЛЯЮТ ПО

 1) правилу фаз Гиббса

 2) правилу Алексеева

 3) закону Вант-Гоффа

 4) закону распределения Нернста

5. АЗЕОТРОПНАЯ СМЕСЬ- ЭТО:

 1) раствор

 2) насыщенный раствор

 3) раствор, который нельзя разделить

 перегонкой на чистые компоненты

 4) концентрированный раствор