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