Термодинамика фазовых равновесий 1

Вариант 8

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. АЗЕОТРОПНАЯ СМЕСЬ- ЭТО:

1) раствор

2) насыщенный раствор

3) раствор, который нельзя разделить

перегонкой на чистые компоненты

4) концентрированный раствор

5. ПОЛОЖЕНИЕ КРИТИЧЕСКОЙ ТОЧКИ НА ДИАГРАММЕ

СОСТОЯНИЯ ОПРЕДЕЛЯЮТ ПО

1) правилу фаз Гиббса

2) правилу Алексеева

3) закону Вант-Гоффа

4) закону распределения Нернста