Термодинамика фазовых равновесий 1

Вариант 2

1. ФАЗА – ЭТО:

1) гомогенная часть гетерогенной системы

2) совокупность частей системы в одинаковом агрегатном состоянии

3) части системы с одинаковым химическим составом

4) совокупность гомогенных частей системы с одинаковым

химическим составом и физическими свойствами

2. ПРАВИЛО ФАЗ ГИББСА ОТНОСИТСЯ К:

1) гетерогенным системам

2) многокомпонентным системам

3) многофазным системам

4) системам, находящимся в равновесии

3. ПЕРЕГРЕТАЯ ВОДА- ЭТО:

1) стабильная фаза

2) метастабильная фаза

3) газообразная фаза

4) все варианты

4. ПРИМЕР МЕТАСТАБИЛЬНОЙ ФАЗЫ:

1) пересыщенный раствор

2) насыщенный раствор

3) концентрированный раствор

4) разбавленный раствор

5. ВОЗГОНКА – ЭТО ФАЗОВЫЙ ПЕРЕХОД:

1) Г → Ж

2) Т → Ж

3) Т → Г

4) Ж → Г