Термодинамика фазовых равновесий 1

Вариант 11

1. ПРАВИЛО ФАЗ ГИББСА:

1) устанавливает соотношение между числом фаз, числом компонентов

и числом степеней свободы в равновесной системе

2) устанавливает соотношение между концентрациями вещества в

водной и органической фазе

1. устанавливает связь скоростей реакции при различных температурах
2. устанавливает связь скоростей реакции при различных

концентрациях

2. СОСТАВ МНОГОКОМПОНЕНТОЙ СИСТЕМЫ – ЭТО:

1) количество компонентов

2) их масса

3) относительное содержание каждого компонента

4) суммарное число электронов в системе

3. МЕРОЙ БЕСПОРЯДКА ТЕРМОДИНАМИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ

ЯВЛЯЕТСЯ

1) энтропия

2) энтальпия

3) внутренняя энергия

4) температура

4. ПОВЫШЕНИЕ ТЕМПЕРАТУРЫ УВЕЛИЧИВАЕТ ВЗАИМНУЮ РАСТВОРИМОСТЬ ВЕЩЕСТВ:

1) всегда

2) только когда процесс растворения экзотермический

3) только когда процесс растворения эндотермический

4) при условии увеличения энтропии

5. МЕТАСТАБИЛЬНАЯ ФАЗА – ЭТО:

1) нестабильная фаза

2) стабильная фаза

3) стабильная в данных условиях фаза, но становящаяся

нестабильной под действием внешних факторов или самопроизвольно ( при определенных соотношениях давления, температуры и концентраций).

4 )все варианты