Термодинамика фазовых равновесий 1

Вариант 3

1. МЕРОЙ БЕСПОРЯДКА ТЕРМОДИНАМИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ

 ЯВЛЯЕТСЯ

 1) энтропия

 2) энтальпия

 3) внутренняя энергия

 4) температура

2. СОСТАВ МНОГОКОМПОНЕНТОЙ СИСТЕМЫ – ЭТО:

 1) количество компонентов

 2) их масса

 3) относительное содержание каждого компонента

 4) суммарное число электронов в системе

3. 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

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