Основы кинетики биохимических реакций и химического равновесия

***ВАРИАНТ 11***

1) ТЕМПЕРАТУРНЫЙ КОЭФФИЦИЕНТ γ =2.СКОРОСТЬ РЕАКЦИИ УВЕЛИЧИЛАСЬ В 16 РАЗ. ПРИ ЭТОМ СЛЕДУЕТ УВЕЛИЧИТЬ ТЕМПЕРАТЬУРУ РЕАКЦИИ НА 0С

 1) 20

 2) 40

 3)30

 4) 80

2) УКАЗАТЬ СМЕЩЕНИЕ РАВНОВЕСИЯ В СИСТЕМЕ:

 H2( г) + I2(г) ↔ 2HI(г)

 ПРИ УВЕЛИЧЕНИИ ДАВЛЕНИЯ В 2 РАЗА

1. вправо
2. влево
3. не изменится

3) ЕСЛИ РАВНОВЕСИЕ СМЕЩЕНО (А НЕ СМЕЩАЕТСЯ) ВЛЕВО, ЭТО ЗНАЧИТ, ЧТО:

 1) скорость прямой реакции меньше скорости обратной

 2) константа скорости прямой реакции меньше скорости обратной

 3) Кравн.> 1

 4) Кравн.< 1

4) ВЫБЕТИТЕ ВЕРНОЕ УТВЕРЖДЕНИЕ: ПРИНЦИП ЛЕ-ШАТЕЛЬЕ ПРИМЕНИМ К

 1) системам, не изменяющимся во времени

 2) системам, в которых установилось химическое равновесие

 3) системам, в которых не установилось химическое равновесие

 4) к любым системам

5) ВЫБЕТИТЕ НЕВЕРНОЕ УТВЕРЖДЕНИЕ: СКОРОСТЬ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ:

 1) увеличивается с увеличением концентрации реагентов

 2) не зависит от степени измельчения реагентов

 3) увеличивается с увеличением площади соприкосновения

 веществ реагентов

 4) увеличивается с увеличением температуры