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