Основы кинетики биохимических реакций и химического равновесия

***ВАРИАНТ 2***

1) ДЛЯ РЕАКЦИИ ВТОРОГО ПОРЯДКА КОНСТАНТА СКОРОСТИ РЕАКЦИИ ИМЕЕТ РАЗМЕРНОСТЬ

 1) л2/( моль2·с)

 2) л/ (моль·с)

 3) 1/с

 4) моль/ (л·с)

 **2)** ТЕПЛОВОЙ КОЭФФИЦИЕНТ РЕАКЦИИ РАВЕН 4. ЧТОБЫ СКОРОСТЬ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ УВЕЛИЧИЛАСЬ В 16 РАЗ, ТЕМПЕРАТУРУ НАДО ПОВЫСИТЬ

 1) на 100С

 2) на 200С

 3) на 300С

 4) на 400С

**3)**  НАЧАЛЬНАЯ КОНЦЕНТРАЦИЯ НЕКОТОРОГО ВЕЩЕСТВА РАВНА 6 МОЛЬ/Л, А ЧЕРЕЗ1 МИНУТУ – 4 МОЛЬ/Л. СРЕДНЯЯ СКОРОСТЬ РЕАКЦИИ РАВНА

 1) 2 моль/(л·мин)

 2) 3 моль/л·мин

 3) 4 моль/л·мин

 4) 5 моль/л·мин

 4) СКОРОСТЬ ПРЯМОЙ РЕАКЦИИ 2 СО + О2 = 2 СО2 ПРИ УВЕЛИЧЕНИИ КОНЦЕНТРАЦИИ О2 В 3 РАЗА ИЗМЕНЯЕТСЯ

 1) в 9 раз

 2) в 16 раз

 3) в 2 раза

 4) в 3 раза

5) при охлаждении СИСТЕМЫ на 30 0С скорость реакции уменьшилась В 8 РАЗ. температурный коэффициент РАВЕН

1) 8

2) 2

3) 3

4) 4