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