Основы кинетики биохимических реакций и химического равновесия

***ВАРИАНТ 3***

1) Факторы, от которых не зависит константа скорости

1) природа вещества

2) природа растворителя

3) температура

4) концентрация реагирующих веществ.

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

1) на 200С

2) на 400С

3) на 300С

4) на 800С

3) ВЫБЕРИТЕ ВЕРНОЕ УТВЕРЖДЕНИЕ: ПОРЯДОК ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ – ЭТО

1) то же, что и молекулярность

2) сумма стехиометрических коэффициентов

3) сумма показателей степеней в кинетическом уравнении

4) число частиц, принимающих участие в элементарном акте

4) Указать ИЗМЕНЕНИЕ СКОРОСТИ ПРЯМОЙ РЕАКЦИИ

2CO + 02 = 2C02 ПРИ УВЕЛИЧЕНИИ КОНЦЕНТРАЦИИ СО В 3 РАЗА

1) в 9 раз

2) в 16 раз

3) в 2 раза

5) скорости И МЕХАНИЗМЫ ПРОТЕКАНИЯ РЕАКЦИЙ ИЗУЧАЕТ

1) электрохимия

2) химическая кинетика

3) фотохимия

4) термодинамика