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