Основы кинетики биохимических реакций и химического равновесия

***ВАРИАНТ 6***

1) К ВАЖНЫМ ОСОБЕННОСТЯМ ФЕРМЕНТОВ НЕ ОТНОСИТСЯ

1) целенаправленность

2) исключительно высокая скорость

3) невысокая специфичность

4) реакции протекают в мягких условиях

2) ПАРАЛЛЕЛЬНЫМИ НАЗЫВАЮТСЯ РЕАКЦИИ, В РЕЗУЛЬТАТЕ

КОТОРЫХ

1) из исходных веществ образуется несколько конечных продуктов

2) процессы протекают через ряд стадий

3) вторая реакция протекает, только при наличии первой

4) включает циклические процессы

3) НА ВЕЛИЧИНУ КОНСТАНТЫ РАВНОВЕСИЯ НЕ ВЛИЯЮТ

1) катализаторы

2) температура

3) концентрация

4) давление

4) СКОРОСТЬ ДВИЖЕНИЯ ИОНОВ В РАСТВОРЕ НЕ ЗАВИСИТ ОТ:

1) напряженности электрического поля

2) температуры

3) давления

4) вязкости раствора

5) УКАЗАТЬ, ИЗМЕНИТСЯ ЛИ СКОРОСТЬ РЕАКЦИИ, ПРИ ПОВЫШЕНИИ ТЕМПЕРАТУРЫ ОТ 10 ДО 500 С. ТЕМПЕРАТУРНЫЙ КОЭФФИЦИЕНТ РАВЕН 2

1) не изменится

2) увеличится в 2 раза

3) увеличится в 8 раз

4) увеличится в 16 раз