!ДИКТАНТ 102

Поверхностные явления: адсорбция, поверхностное натяжение

1. ЧИСЛО КАПЕЛЬ ВОДЫ РАВНО 100, ЧИСЛО КАПЕЛЬ КИСЛОТЫ РАВНО 110, σводы=72,5 эрг/см2.

ПОВЕРХНОСТНОЕ НАТЯЖЕНИЕ σ (CН3СООН) РАВНО

1) 79,75

2) 80

3) 72,5

4) 65,90

2. ПРАВИЛО ТРАУБЕ ГЛАСИТ:

1) ПАВ увеличивают силу поверхностного

натяжения в 2 – 2,5 раза

2) молекулы ПАВ накапливаются в поверхностном

слое, то Г > 0

3) поверхностная активность при удлинении радикала на группу –СН2- растет в 2-3,5 раза

4) ПАВ уменьшают силу поверхностного

натяжения

3. КОНЦЕНТРАЦИЯ ХОЛЕСТЕРИНА В ПЛАЗМЕ КРОВИ ПОСЛЕ ГЕМОСОРБЦИИ СНИЗИЛАСЬ С 4,8 ДО 4,0 мкмоль/мл. УКАЗАТЬ УДЕЛЬНУЮ АДСОРБЦИЮ АДСОРБЕНТА В МКМОЛЬ/Г, ЕСЛИ ОБЪЕМ ПЛАЗМЫ КРОВИ 1 Л, А МАССА АДСОРБЕНТА 10 Г

1) 88

2) 80

3) 0,48

4) 50

4. ИЭТ, ЭТО ЗНАЧЕНИЕ рН, ПРИ КОТОРОМ БЕЛОК

1) принимает положительный заряд

2) становится нейтральным

3) принимает отрицательный заряд

4) не изменяет заряда

5. СОЛЮБИЛИЗАЦИЯ – ЭТО

1) способность сохранять размеры молекулы

2) диэлектрическая проницаемость растворителя

3) явление растворения веществ в мицеллах ПАВ

4) явление диффузии вмв

6. УРАВНЕНИЕ ГИББСА, СВЯЗЫВАЮЩЕЕ ВЕЛИЧИНУ АДСОРБЦИИ С КОНЦЕНТРАЦИЕЙ ПОВЕРХНОСТНО - АКТИВНОГО ВЕЩЕСТВА ИМЕЕТ ВИД:

1) Г = Г∞Р /А+Р

2) Г = - С /RT · ∆σ / ∆C

3) α = β P1/n

4) Г = Г∞C / A+C

7. АДСОРБЦИОННАЯ СПОСОБНОСТЬ ИОНОВ ЗАВИСИТ ОТ ВЕЛИЧИНЫ:

1) массы электролита

2) заряда

3) взаимодействия молекул

4) диффузии молекул

8.ЗАВИСИМОСТЬ ПОВЕРХНОСТНОГО НАТЯЖЕНИЯ РАСТВОРОВ

ОТ КОНЦЕНТРАЦИИ ПАВ ОПИСЫВАЕТСЯ УРАВНЕНИЕМ

1) Гельмгольца - Смолуховского

2) Б.И.Шишковского

3) Гендерсона – Гассельбаха

4) Дебая – Гюккеля

9. СВОБОДНОЙ ПОВЕРХНОСТНОЙ ЭНЕРГИЕЙ НАЗЫВАЕТСЯ

ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ ФУНКЦИЯ

1) учитывающая энергетику и неупорядоченность системы

при изобарно-изотермических условиях

2) характеризующая энергию межмолекулярного взаимодействия

частиц на поверхности раздела фаз с частицами каждой из контактирующих фаз

3) характеризующая скорость химической реакции

4) характеризующая энергетическое состояние системы

10. АППАРАТ « ИСКУССТВЕННАЯ ПОЧКА» РАБОТАЕТ ПО

ПРИНЦИПУ

1) диализа

2) осмоса

3) электроосмоса

4) Шульца-Гарди