

федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования
Первый Московский государственный медицинский университет им. И.М. Сеченова
Министерства здравоохранения Российской Федерации
(Сеченовский Университет)

Института Фармации им. А.П. Нелюбина

Кафедра химии

Методические материалы по дисциплине:

Химия

основная профессиональная образовательная программа высшего профессионального
образования – программа специалитета

31.05.02 Педиатрия

ФОС_Химия_ПЕДИАТРИЯ

(все верные ответы – А)

001	МАССА ГИДРОКСИДА НАТРИЯ (В ГРАММАХ), НА ТИТРОВАНИЕ КОТОРОГО ЗАТРАЧЕНО 15,1 МЛ СОЛЯНОЙ КИСЛОТЫ С $C(HCl)=0,103$ МОЛЬ/Л, РАВНА	
А	0,062	
Б	4,12	
В	0,412	
Г	0,62	
002	ОБЪЕМ РАСТВОРА АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ С $C=0,065$ МОЛЬ/Л НЕОБХОДИМО ЗАТРАТИТЬ НА ТИТРОВАНИЕ ГИДРОКСИДА ЛИТИЯ МАССОЙ 0,1 Г, РАВЕН	
А	0,064 л	
Б	0,15 л	
В	0,16 мл	
Г	3,21 мл	
003	ВЕЩЕСТВО, ИСПОЛЬЗУЕМОЕ В КАЧЕСТВЕ ТИТРАНТА В АЦИДИМЕТРИЧЕСКОМ ТИТРОВАНИИ	
А	соляная кислота	
Б	гидроксид калия	
В	перманганат калия	
Г	метилоранж	
004	ВЕЩЕСТВО, ИСПОЛЬЗУЕМОЕ В КАЧЕСТВЕ ТИТРАНТА В АЦИДИМЕТРИЧЕСКОМ ТИТРОВАНИИ	
А	азотная кислота	
Б	гидроксид калия	
В	перманганат калия	
Г	метилоранж	
005	МАССОВАЯ ДОЛЯ (В ДОЛЯХ) ФОСФОРНОЙ КИСЛОТЫ С МОЛЯРНОЙ КОНЦЕНТРАЦИЕЙ 1,510 МОЛЬ/Л (ПЛОТНОСТЬ 1,025 Г/МЛ)	
А	0,144	
Б	0,072	
В	1,44	
Г	2,38	
006	МАССОВАЯ ДОЛЯ (В %) СЕРНОЙ КИСЛОТЫ С МОЛЯРНОЙ КОНЦЕНТРАЦИЕЙ 1,25 МОЛЬ/Л (ПЛОТНОСТЬ 1,31 Г/МЛ)	
А	9,35	
Б	7,32	
В	1,44	
Г	2,38	

007	МАССОВАЯ ДОЛЯ (В ПРОЦЕНТАХ) АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ С МОЛЯРНОЙ КОНЦЕНТРАЦИЕЙ 0,998 МОЛЬ/Л (ПЛОТНОСТЬ 1,112 Г/МЛ)	
А	5,65	
Б	8,33	
В	14,34	
Г	2,38	
008	ДАЙТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «ТИТРАНТ»	
А	раствор с точной известной концентрацией, объем которого измеряют в процессе титрования	
Б	любой раствор с точно известной концентрацией	
В	вещество, раствор которого используется для определения концентрации другого вещества	
Г	вещество, раствор которого готовят по точной массе и которое реагирует с определяемым веществом	
009	МАССОВАЯ ДОЛЯ (В ДОЛЯХ) АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ С МОЛЯРНОЙ КОНЦЕНТРАЦИЕЙ 6,273 МОЛЬ/Л (ПЛОТНОСТЬ 1,200 Г/МЛ).	
А	0,329	
Б	3,29	
В	0,15	
Г	0,6	
010	МОЛЯРНАЯ КОНЦЕНТРАЦИЯ АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ С МАССОВОЙ ДОЛЕЙ 32,9%МОЛЯРНОЙ КОНЦЕНТРАЦИЕЙ 6,273 МОЛЬ/Л (ПЛОТНОСТЬ 1,200 Г/МЛ).	
А	6,273	
Б	3,29	
В	15,23	
Г	0,625	
011	СОСУД С УЗКИМ ГОРЛЫШКОМ, НА КОТОРОМ НАНЕСЕНА КОЛЬЦЕВАЯ МЕТКА, ПРЕДНАЗНАЧЕННЫЙ ДЛЯ ПРИГОТОВЛЕНИЯ РАСТВОРОВ ТОЧНОЙ КОНЦЕНТРАЦИИ, НАЗЫВАЕТСЯ	
А	мерная колба	
Б	коническая колба	
В	пипетка	
Г	бюретка	
012	ХИМИЧЕСКАЯ ПОСУДА ДЛЯ ПОМЕЩЕНИЯ РАСТВОРА ТИТРАНТА	
А	бюретка	
Б	мерная колба	
В	коническая колба	
Г	пипетка	
013	РАСТВОР С ТОЧНО ИЗВЕСТНОЙ КОНЦЕНТРАЦИЕЙ НАЗЫВАЕТСЯ	
А	титрантом	
Б	исследуемым	

В	нормальным	
Г	анализируемым	
014	ИЗ ПРИВЕДЕННОГО ПЕРЕЧНЯ ВЫБЕРИТЕ МЕРНУЮ ХИМИЧЕСКУЮ ПОСУДУ	
А	мерный цилиндр	
Б	пробирка	
В	химический стакан	
Г	чашка Петри	
015	ИЗ ПРИВЕДЕННОГО ПЕРЕЧНЯ ВЫБЕРИТЕ МЕРНУЮ ХИМИЧЕСКУЮ ПОСУДУ	
	бюретка	
	чашка Петри	
	химический стакан	
	пробирка	
016	ИЗ ПРИВЕДЕННОГО ПЕРЕЧНЯ ВЫБЕРИТЕ МЕРНУЮ ХИМИЧЕСКУЮ ПОСУДУ	
А	градуированная пробирка	
Б	коническая колба	
В	химический стакан	
Г	капельница	
017	ИЗ ПРИВЕДЕННОГО ПЕРЕЧНЯ ВЫБЕРИТЕ МЕРНУЮ ПОСУДУ	
А	мерный химический стакан	
Б	коническая колба	
В	капельница	
Г	чашка Петри	
018	ДАЙТЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ МЕТОДА «ТИТРИМЕТРИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ»	
А	измерение объема раствора титранта, необходимого для завершения реакции с анализируемым веществом	
Б	определение точных объемов растворов титранта и анализируемого вещества	
В	добавление одного из растворов к другому небольшими порциями при постоянном наблюдении результата	
Г	добавление одного из растворов к другому при постоянном наблюдении результата	
019	ПРЯМЫМ АЛКАЛИМЕТРИЧЕСКИМ ТИТРОВАНИЕМ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ	
А	сильную кислоту	
Б	соль, гидролизующуюся по аниону	
В	негидролизующуюся соль	
Г	слабое основание	
020	ПРЯМЫМ АЛКАЛИМЕТРИЧЕСКИМ ТИТРОВАНИЕМ МОЖНО	

	ОПРЕДЕЛИТЬ	
А	слабую кислоту	
Б	соль, гидролизующуюся по аниону	
В	негидролизующуюся соль	
Г	слабое основание	
021	ПРЯМЫМ АЛКАЛИМЕТРИЧЕСКИМ ТИТРОВАНИЕМ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ	
А	сильную кислоту	
Б	соль, гидролизующуюся по аниону	
В	негидролизующуюся соль	
Г	слабое основание	
022	РЕАКЦИЯ, ИСПОЛЬЗУЮЩАЯСЯ В ТИТРИМЕТРИЧЕСКОМ АНАЛИЗЕ, ДОЛЖНА	
А	протекать количественно по определенному уравнению без побочных реакций	
Б	быть обратимой	
В	протекать достаточно медленно	
Г	быть сопряженной	
023	РЕАКЦИЯ, ИСПОЛЬЗУЮЩАЯСЯ В ТИТРИМЕТРИЧЕСКОМ АНАЛИЗЕ, ДОЛЖНА	
А	быть практически необратимой	
Б	быть обратимой	
В	протекать достаточно медленно	
Г	быть сопряженной	
024	РЕАКЦИЯ, ИСПОЛЬЗУЮЩАЯСЯ В ТИТРИМЕТРИЧЕСКОМ АНАЛИЗЕ, ДОЛЖНА	
А	протекать достаточно быстро	
Б	быть обратимой	
В	протекать достаточно медленно	
Г	быть сопряженной	
025	ФЕНОЛФТАЛЕИН КАК ИНДИКАТОР ИСПОЛЬЗУЮТ ПРИ ТИТРОВАНИИ РАСТВОРА	
А	щелочи раствором сильной кислотой	
Б	слабого основания раствором сильной кислоты	
В	слабой кислоты раствором слабого основания	
Г	йода тиосульфатом натрия	
026	ПРЯМЫМ АЦИДИМЕТРИЧЕСКИМ ТИТРОВАНИЕМ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ	
А	сильное основание	
Б	соль, гидролизующуюся по аниону	
В	негидролизующуюся соль	
Г	слабую кислоту	

027	ПРЯМЫМ АЦИДИМЕТРИЧЕСКИМ ТИТРОВАНИЕМ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ	
А	слабое основание	
Б	соль, гидролизующуюся по аниону	
В	негидролизующуюся соль	
Г	слабую кислоту	
028	ВЫЧИСЛИТЕ МАССУ ГРОКСИДА КАЛИЯ (В ГРАММАХ), НА ТИТРОВАНИЕ КОТОРОГО ЗАТРАЧЕНО 15,1 МЛ СОЛЯНОЙ КИСЛОТЫ С $C(HCl)=0,103$ МОЛЬ/Л	
А	0,087	
Б	0,081	
В	0.112	
Г	0,145	
029	АЦИДИМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ ТИТРОВАНИЯ НАЗЫВАЮТ	
А	определение веществ титрованием раствором кислоты с точно известной концентрацией	
Б	определение веществ титрованием раствором сильного основания с точно известной концентрацией	
В	определение веществ титрованием раствором любого гидроксида с точно известной концентрацией	
Г	определение веществ титрованием любым стандартным раствором	
030	АЛКАЛИМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ ТИТРОВАНИЯ НАЗЫВАЮТ	
А	определение веществ титрованием раствором основания с точно известной концентрацией	
Б	определение веществ титрованием раствором сильной кислоты с точно известной концентрацией	
В	определение веществ титрованием раствором слабой кислоты с точно известной концентрацией	
Г	определение веществ титрованием любым стандартным раствором	
031	ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ МАССЫ СЕРНОЙ КИСЛОТЫ В РАСТВОРЕ ПРИМЕНЯЮТ МЕТОД ТИТРОВАНИЯ	
А	прямое алкалиметрическое титрование	
Б	прямое ацидиметрическое титрование	
В	прямое перманганатометрическое титрование	
Г	обратное перманганатометрическое титрование	
032	ВЫБЕРИТЕ ВЕЩЕСТВО, КОТОРОЕ МОЖЕТ БЫТЬ ИСПОЛЬЗОВАНЫ КАК ПЕРВИЧНЫЙ СТАНДАРТ(ТИТРАНТ) В КИСЛОТНО-ОСНОВНОМ ТИТРОВАНИИ	
А	гидроксид калия	
Б	серная кислота	
В	карбонат аммония	
Г	хлорид натрия	
033	ВЕЩЕСТВО, КОТОРОЕ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ МЕТОДОМ ПРЯМОГО	

	АЛКАЛИМЕТРИЧЕСКОГО ТИТРОВАНИЯ	
А	щавелевая кислота	
Б	пероксид водорода	
В	гидроксид калия	
Г	дихромат калия	
034	ВЕЩЕСТВО, КОТОРОЕ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ МЕТОДОМ КИСЛОТНО-ОСНОВНОГО ТИТРОВАНИЯ	
А	серная кислота	
Б	пероксид водорода	
В	гидроксид калия	
Г	дихромат калия	
035	ВЕЩЕСТВО, КОТОРОЕ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ ПРЯМЫМ АЦИДИМЕТРИЧЕСКИМ ТИТРОВАНИЕМ	
А	гидроксид натрия	
Б	пероксид водорода	
В	азотистая кислота	
Г	дихромат калия	
036	ВЕЩЕСТВО, КОТОРОЕ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ ПРЯМЫМ АЦИДИМЕТРИЧЕСКИМ ТИТРОВАНИЕМ	
А	гидроксид аммония	
Б	пероксид водорода	
В	хромат калия	
Г	дихромат натрия	
037	ВЫЧИСЛИТЕ МОЛЯРНУЮ КОНЦЕНТРАЦИЮ РАСТВОРА АММИАКА С МАССОВОЙ ДОЛЕЙ 10% И ПЛОТНОСТЬЮ 1,70 МОЛЬ/Л	
А	10	
Б	4,86	
В	0,01	
Г	0,00486	
038	ВЕЩЕСТВО, КОТОРОЕ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ ПРЯМЫМ АЦИДИМЕТРИЧЕСКИМ ТИТРОВАНИЕМ	
А	гидроксид аммония	
Б	пероксид водорода	
В	хромат натрия	
Г	дихромат калия	
039	ВЫБЕРИТЕ ВЕЩЕСТВО, КОТОРОЕ МОЖЕТ БЫТЬ ИСПОЛЬЗОВАНО В КАЧЕСТВЕ ТИТРАНТА В АЛКАЛИМЕТРИЧЕСКОМ ТИТРОВАНИИ	
А	гидроксид натрия	
Б	серная кислота	
В	карбонат аммония	
Г	хлорид натрия	
040	ВЫБЕРИТЕ ВЕЩЕСТВО, КОТОРОЕ МОЖЕТ БЫТЬ ИСПОЛЬЗОВАНО В	

	КАЧЕСТВЕ ТИТРАНТА В АЛКАЛИМЕТРИЧЕСКОМ ТИТРОВАНИИ	
А	гидроксид калия	
Б	серная кислота	
В	карбонат аммония	
Г	хлорид натрия	
041	ВЫБЕРИТЕ ВЕЩЕСТВО, КОТОРОЕ МОЖЕТ БЫТЬ ИСПОЛЬЗОВАНЫ КАК ПЕРВИЧНЫЙ СТАНДАРТ(ТИТРАНТ) В АЦИДИМЕТРИЧЕСКОМ ТИТРОВАНИИ	
А	азотная кислота	
Б	гидроксид калия	
В	карбонат аммония	
Г	хлорид натрия	
042	ВЫБЕРИТЕ ВЕЩЕСТВО, КОТОРОЕ МОЖЕТ БЫТЬ ИСПОЛЬЗОВАНЫ КАК ПЕРВИЧНЫЙ СТАНДАРТ(ТИТРАНТ) В АЦИДИМЕТРИЧЕСКОМ ТИТРОВАНИИ	
А	хлороводородная кислота	
Б	гидроксид натрия	
В	карбонат аммония	
Г	хлорид натрия	
043	МЕРНАЯ ХИМИЧЕСКАЯ ПОСУДА ДЛЯ НАБОРА ПРОБЫ АНАЛИЗИРУЕМОГО ВЕЩЕСТВА	
А	пипетка Мора	
Б	бюретка	
В	мерная колба	
Г	коническая колба	
044	ВЫЧИСЛИТЕ МАССОВУЮ ДОЛЮ(В %) РАСТВОРА ГИДРОКСИДА КАЛЬЦИЯ С КОНЦЕНТРАЦИЕЙ 0,05 МОЛЬ/Л И ПЛОТНОСТЬЮ 1,035 Г/МЛ	
А	0,357	
Б	3,57	
В	0,0357	
Г	35,7	
045	СОСУД, В КОТОРЫЙ ПОМЕЩАЮТ АНАЛИЗИРУЕМОЕ ВЕЩЕСТВО И ДОВОДЯТ ОБЪЕМ РАСТВОРА ДО МЕТКИ ДИСТИЛЛИРОВАННОЙ ВОДОЙ, НАЗЫВАЕТСЯ	
А	мерная колба	
Б	бюретка	
В	пипетка Мора	
Г	коническая колба	
046	ОБЪЕМ РАСТВОРА АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ (В ЛИТРАХ) С $C=0,065$ МОЛЬ/Л, КОТОРЫЙ ЗАТРАЧЕН НА ТИТРОВАНИЕ ГИДРОКСИДА ЛИТИЯ МАССОЙ 0,1 Г	
А	0,064	

Б	0,550	
В	1,00	
Г	1,500	
047	ВЫБЕРИТЕ ВЕЩЕСТВО, КОТОРОЕ МОЖЕТ БЫТЬ ИСПОЛЬЗОВАНО, КАК ТИТРАНТ В АЦИДИМЕТРИЧЕСКОМ ТИТРОВАНИИ	
А	бромоводородная кислота	
Б	хлорид натрия	
В	карбонат калия	
Г	гидроксид натрия	
048	СПОСОБ ТИТРОВАНИЯ, КОГДА К ОПРЕДЕЛЯЕМОМУ РАСТВОРУ ДОБАВЛЯЮТ НЕПОСРЕДСТВЕННО ТИТРАНТ, НАЗЫВАЕТСЯ	
А	прямое титрование	
Б	обратное титрование	
В	кисотно-основное титрование	
Г	оксидиметрия	
049	СПОСОБ ТИТРОВАНИЯ, В ОСНОВЕ КОТОРОГО ЛЕЖИТ РЕАКЦИЯ НЕЙТРАЛИЗАЦИИ	
А	кисотно-основное титрование	
Б	прямое титрование	
В	обратное титрование	
Г	осадительное титрование	
050	ПРЯМЫМ АЦИДИМЕТРИЧЕСКИМ ТИТРОВАНИЕМ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ	
А	соляную кислоту	
Б	карбонат аммония	
В	хлорид натрия	
Г	гидроксид калия	
051	МЕТОД ТИТРОВАНИЯ ОТНОСИТСЯ К	
А	химическим методам	
Б	физическим методам	
В	физико-химическим методам	
Г	инструментальным методам	
052	0,4 МОЛЬ ГИДРОФОСФАТА НАТРИЯ НАХОДИТСЯ В РАСТВОРЕ ОБЪЕМОМ 800 МЛ. ВЫЧИСЛИТЕ МОЛЯРНУЮ КОНЦЕНТРАЦИЮ ЭТОЙ СОЛИ	
А	0,5	
Б	0,05	
В	0,10	
Г	0,15	
053	МОЛЯРНАЯ КОНЦЕНТРАЦИЯ СРНОЙ КИСЛОТЫ В РАСТВОРЕ РАВНА 0,03 МОЛЬ/Л. ВЫЧИСЛИТЕ МОЛЯРНУЮ КОНЦЕНТРАЦИЮ	

	ГИДРОКСИДА КАЛИЯ ПО РЕАКЦИИ (ОБЪЕМЫ РАСТВОРОВ РАВНЫ) $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$	
А	0,06	
Б	0,03	
В	0,12	
Г	0,01	
054	ВЫЧИСЛИТЕ МАССОВУЮ ДОЛЮ (В ДОЛЯХ) ФОСФОРНОЙ КИСЛОТЫ С МОЛЯРНОЙ КОНЦЕНТРАЦИЕЙ 1,851 МОЛЬ/Л (ПЛОТНОСТЬ 1,025 Г/МЛ)	
А	0,176	
Б	0,144	
В	0,154	
Г	0,140	
055	МОЛЯРНАЯ КОНЦЕНТРАЦИЯ СОЛЯНОЙ КИСЛОТЫ В РАСТВОРЕ РАВНА 0,01 МОЛЬ/Л. ВЫЧИСЛИТЕ МОЛЯРНУЮ КОНЦЕНТРАЦИЮ ЩЕЛОЧИ ПО РЕАКЦИИ (ОБЪЕМЫ РАСТВОРОВ РАВНЫ) $\text{KOH} + \text{HCl} \rightarrow$	
А	0,01	
Б	0,05	
В	0,015	
Г	0,1	
056	ВЫЧИСЛИТЕ МАССОВУЮ ДОЛЮ (В ДОЛЯХ) СЕРНИСТОЙ КИСЛОТЫ С МОЛЯРНОЙ КОНЦЕНТРАЦИЕЙ 1,950 МОЛЬ/Л (ПЛОТНОСТЬ 1,005 Г/МЛ)	
А	0,159	
Б	15,9	
В	0,154	
Г	0,140	
057	ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ СИСТЕМА, ОБМЕНИВАЮЩАЯСЯ С ОКРУЖАЮЩЕЙ СРЕДОЙ ВЕЩЕСТВОМ И ЭНЕРГИЕЙ, НАЗЫВАЕТСЯ	
А	открытая	
Б	закрытая	
В	изолированная	
Г	равновесная	
058	ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ СИСТЕМА, ОБМЕНИВАЮЩАЯСЯ С ОКРУЖАЮЩЕЙ СРЕДОЙ ТОЛЬКО ЭНЕРГИЕЙ, НАЗЫВАЕТСЯ	
А	закрытая	
Б	изолированная	
В	равновесная	
Г	гомогенная	
059	ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ СИСТЕМА, НЕ ОБМЕНИВАЮЩАЯСЯ С ОКРУЖАЮЩЕЙ СРЕДОЙ НИ ЭНЕРГИЕЙ, НИ ВЕЩЕСТВОМ, НАЗЫВАЕТСЯ	

А	изолированная
Б	равновесная
В	закрытая
Г	открытая
060	ЭНТАЛЬПИЯ – ЭТО ФУНКЦИЯ СОСТОЯНИЯ, ИЗМЕНЕНИЕ КОТОРОЙ РАВНО
А	теплоте изобарного процесса
Б	теплоте изохорного процесса
В	работе, совершаемой закрытой системой в изобарно-изотермическом процессе
Г	работе, совершаемой закрытой системой в изохорно-изотермическом процессе
061	ФУНКЦИЯ СОСТОЯНИЯ, ИЗМЕНЕНИЕ КОТОРОЙ РАВНО ТЕПЛОТЕ ИЗОБАРНОГО ПРОЦЕССА НАЗЫВАЕТСЯ
А	энтальпией
Б	энтропией
В	теплотой
Г	работой
062	ЭНТРОПИЯ – ЭТО ФУНКЦИЯ СОСТОЯНИЯ
А	равная теплоте обратимого изотермического процесса, деленной на температуру
Б	изменение которой равно теплоте изохорного процесса
В	изменение которой равно теплоте изобарного процесса
Г	изменение которой равно работе, совершаемой закрытой системой в изобарно-изотермическом процессе
063	ЭНЕРГИЯ ГИББСА – ЭТО ФУНКЦИЯ СОСТОЯНИЯ, ИЗМЕНЕНИЕ КОТОРОЙ РАВНО
А	работе, совершаемой закрытой системой в изобарно-изотермическом процессе
Б	теплоте изобарного процесса
В	теплоте изохорного процесса
Г	теплоте обратимого изотермического процесса, деленной на температуру
064	КРИТЕРИЙ НАПРАВЛЕНИЯ САМОПРОИЗВОЛЬНО ПРОТЕКАЮЩЕГО ПРОЦЕССА В ЗАКРЫТОЙ СИСТЕМЕ В ИЗОБАРНО-ИЗОТЕРМИЧЕСКИХ УСЛОВИЯХ
А	$\Delta G < 0$
Б	$\Delta G = 0$
В	$\Delta G > 0$
Г	$\Delta S > 0$
065	КРИТЕРИЙ ОБРАТИМОСТИ ПРОЦЕССА В ЗАКРЫТОЙ СИСТЕМЕ В ИЗОБАРНО-ИЗОТЕРМИЧЕСКИХ УСЛОВИЯХ
А	$\Delta G = 0$
Б	$\Delta G < 0$

В	$\Delta G > 0$
Г	$\Delta S > 0$
066	ВСЕ БИОСИСТЕМЫ ОТНОСЯТ К
А	открытым системам
Б	закрытым системам
В	равновесным системам
Г	изолированным системам
067	ФУНКЦИЯ СОСТОЯНИЯ РАВНАЯ ТЕПЛОТЕ ОБРАТИМОГО ИЗОТЕРМИЧЕСКОГО ПРОЦЕССА, ДЕЛЕННОЙ НА ТЕМПЕРАТУРУ НАЗЫВАЕТСЯ
	энтропией
	энтальпией
	свободной энергией Гиббса
	теплотой
068	КРИТЕРИЙ НАПРАВЛЕНИЯ САМОПРОИЗВОЛЬНО ПРОТЕКАЮЩЕГО ПРОЦЕССА В ИЗОЛИРОВАННОЙ СИСТЕМЕ
А	$\Delta S > 0$
Б	$\Delta G = 0$
В	$\Delta G < 0$
Г	$\Delta G > 0$
069	КОЛИЧЕСТВО ТЕПЛОТЫ, КОТОРОЕ НЕОБХОДИМО СООБЩИТЬ 1 ГРАММУ ДАННОГО ВЕЩЕСТВА, ЧТОБЫ УВЕЛИЧИТЬ ЕГО ТЕМПЕРАТУРУ НА 1К, НАЗЫВАЕТСЯ
А	удельная теплоемкость вещества
Б	стандартная энергия Гиббса образования вещества
В	стандартная энтальпия образования вещества
Г	теплоемкость вещества
070	КИПЯЩАЯ ВОДА ОТНОСИТСЯ К СИСТЕМЕ
А	открытой
Б	изолированной
В	закрытой
Г	гетерогенной
071	ФУНКЦИЯ СОСТОЯНИЯ, ИЗМЕНЕНИЕ КОТОРОЙ РАВНО РАБОТЕ, СОВЕРШАЕМОЙ ЗАКРЫТОЙ СИСТЕМОЙ В ИЗОБАРНО-ИЗОТЕРМИЧЕСКОМ ПРОЦЕССЕ, НАЗЫВАЮТ
	свободной энергией Гиббса
	энтропией
	энтальпией
	теплотой
072	ЗАПЯЯННАЯ АМПУЛА С ВЕЩЕСТВОМ ОТНОСИТСЯ К СИСТЕМЕ
А	закрытой
Б	открытой

В	равновесной
Г	изолированной
073	ПРИ АЦИДИМЕТРИЧЕСКОМ ТИТРОВАНИИ pH АНАЛИЗИРУЕМОГО РАСТВОРА
А	уменьшается
Б	увеличивается
В	сначала увеличивается, затем уменьшается
Г	остаётся без изменения
074	КАКИЕ ПАРАМЕТРЫ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ ОТНОСЯТСЯ К ИНТЕНСИВНЫМ
	плотность
	теплоемкость
	энергия
	масса
075	КАКИЕ ПАРАМЕТРЫ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ ОТНОСЯТСЯ К ИНТЕНСИВНЫМ
А	температура
Б	теплоемкость
В	энергия.
076	КАКИЕ ПАРАМЕТРЫ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ ЯВЛЯЮТСЯ ЭКСТЕНСИВНЫМИ:
А	энтальпия
Б	температура
В	давление
Г	плотность
077	САМОПРОИЗВОЛЬНОЕ ТЕЧЕНИЕ РЕАКЦИИ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ ПО ИЗМЕНЕНИЮ ВЕЛИЧИНЫ
А	энергией Гиббса
Б	теплоемкостью системы
В	концентрацией реагирующих веществ
Г	изменением объема системы
078	СТАНДАРТНЫМИ УСЛОВИЯМИ ЯВЛЯЮТСЯ
А	P=101,3 кПа, T=298 К
Б	P=10,3 кПа, T=273 К
В	P=11,3 кПа, T=273 К
Г	P=10,1 кПа, T=298 К
079	МЕТОД, КОТОРЫМ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ СТАНДАРТНУЮ ЭНТАЛЬПИЮ РЕАКЦИИ НЕЙТРАЛИЗАЦИИ МЕЖДУ АЗОТНОЙ КИСЛОТОЙ И ГИДРОКСИДОМ НАТРИЯ, НАЗЫВАЮТ
	калориметрическим
	титриметрическим
	фотоэлектроколориметрическим

	гравиметрическим
080	ДЛЯ СИСТЕМЫ, НАХОДЯЩЕЙСЯ В РАВНОВЕСИИ, ИЗМЕНЕНИЕ ЭНЕРГИИ ГИББСА
А	$\Delta G=0$
Б	$\Delta G=0$
В	$\Delta G<0$
Г	$\Delta G>0$
081	НАЙДИТЕ ВЕРНОЕ УТВЕРЖДЕНИЕ ПОНЯТИЮ «РАВНОВЕСНОЕ СОСТОЯНИЕ СИСТЕМЫ»
А	равновесное состояние, при котором все свойства постоянны во времени, имеются потоки вещества и энергии
Б	неравновесное состояние, при котором свойства системы меняются со временем
В	неравновесное состояние, при котором свойства системы постоянны во времени, имеются потоки вещества и энергии
Г	статическое состояние закрытой системы, при которой все свойства постоянны во времени
082	ПРИ АЛКАЛИИМЕТРИЧЕСКОМ ТИТРОВАНИИ pH АНАЛИЗИРУЕМОГО РАСТВОРА
А	увеличивается
Б	уменьшается
В	сначала увеличивается, затем уменьшается
Г	остаётся без изменения
083	НАЙДИТЕ ВЕРНОЕ УТВЕРЖДЕНИЕ ПОНЯТИЮ «РАВНОВЕСНОЕ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКОЕ СОСТОЯНИЕ СИСТЕМЫ»
А	равновесное состояние, при котором все свойства постоянны во времени и имеются потоки вещества и энергии
Б	равновесное состояние, при котором все свойства постоянны во времени при отсутствии потоков вещества и энергии
В	неравновесное состояние, при котором свойства системы постоянны во времени, имеются потоки вещества и энергии
Г	неравновесное состояние, при котором свойства системы меняются со временем
084	ПРИ ЗАБОЛЕВАНИИ ЗНАЧЕНИЕ ЭНТРОПИИ
А	возрастает
Б	уменьшается
В	не изменяется
Г	сначала возрастает, а потом уменьшается
085	ВЫБЕРИТЕ МАТЕМАТИЧЕСКОЕ ВЫРАЖЕНИЕ ДЛЯ УРАВНЕНИЯ ГИББСА
А	$\Delta G = \Delta H - T \cdot \Delta S$
Б	$\Delta S = \frac{Q_{\text{обратим}}}{T}$

В	$-\Delta U = -Q - W$
Г	$\Delta U = -Q - W$
086	МАТЕМАТИЧЕСКАЯ ЗАПИСЬ ПЕРВОГО НАЧАЛА ТЕРМОДИНАМИКИ ИМЕЕТ ВИД
А	$\Delta U = -Q - W$
Б	$\Delta G = \Delta H - T \cdot \Delta S$
В	$\Delta S = \frac{Q_{\text{обратим}}}{T}$
Г	$S = \frac{R}{N_A} \cdot \ln \Omega \quad S = \frac{R}{N_A} \cdot \ln \Omega$
087	ДЛЯ ЭКЗЕРГОНИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ ЗНАЧЕНИЕ ЭНЕРГИИ ГИББСА
А	$\Delta G < 0$
Б	$\Delta G = 0$
В	$\Delta G > 0$
Г	$G = G_{\text{min}}$
081	ДЛЯ ЭКЗЕРГОНИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ ЗНАЧЕНИЕ ЭНЕРГИИ ГИББСА
А	$\Delta G > 0$
Б	$\Delta G < 0$
В	$\Delta G = 0$
Г	$G = G_{\text{min}}$
082	ПАРАМЕТРАМИ СИСТЕМЫ НАЗЫВАЮТ
А	совокупность физических и химических свойств системы
Б	совокупность физических свойств системы
В	совокупность химических свойств системы
Г	совокупность только интенсивных свойств системы
083	ЭКЗОТЕРМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ ПРОТЕКАЮТ ПРИ ЗНАЧЕНИИ
А	$\Delta H < 0$
Б	$Q < 0$
В	$\Delta H = 0$
Г	$Q = 0$
084	НАЙДИТЕ ВЕРНОЕ УТВЕРЖДЕНИЕ ПОНЯТИЯ «СТАЦИОНАРНОЕ СОСТОЯНИЕ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ»
А	равновесное состояние, при котором все свойства постоянны во времени и в системе отсутствуют потоки вещества и энергии
Б	равновесное состояние, при котором все свойства постоянны во времени, имеются потоки вещества и энергии
В	неравновесное состояние, при котором свойства системы меняются со временем
Г	Неравновесное состояние, при котором свойства системы постоянны во времени, имеются потоки вещества и энергии

085	ЭНДОТЕРМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ ПРОТЕКАЮТ ПРИ ЗНАЧЕНИИ
А	$\Delta H > 0$
Б	ΔS
В	$\Delta H = 0$
Г	$Q = 0$
086	ИЗОТЕРМИЧЕСКИМ ПРОЦЕССОМ НАЗЫВАЮТ
А	процесс, протекающий при постоянной температуре
Б	процесс, протекающий при постоянном давлении
В	процесс, протекающий при постоянном объеме
Г	процесс, протекающий при постоянных температуре и давлении
087	ИЗОБАРНЫМ ПРОЦЕССОМ НАЗЫВАЮТ
А	процесс, протекающий при постоянном давлении
Б	процесс, протекающий при постоянной температуре
В	процесс, протекающий при постоянном объеме
Г	процесс, протекающий при постоянных температуре и давлении
088	ИЗОХОРНЫМ ПРОЦЕССОМ НАЗЫВАЮТ
А	процесс, протекающий при постоянном объеме
Б	процесс, протекающий при постоянном давлении
В	процесс, протекающий при постоянной температуре
Г	процесс, протекающий при постоянных объеме и давлении
089	ТЕРМОХИМИЯ ИЗУЧАЕТ
А	тепловые эффекты химических реакций
Б	скорость химических реакций
В	факторы, влияющие на скорость реакций
Г	механизм химических реакций
090	ВЫБЕРИТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «ТЕПЛОТА»
А	неупорядоченная передача энергии в результате контакта движущихся микрочастиц
Б	упорядоченная передача энергии в результате контакта движущихся микрочастиц
В	функция состояния, характеризующая степень упорядоченности системы.
Г	критерий направления самопроизвольности протекания процесса
091	ВЫБЕРИТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «РАБОТА»
А	упорядоченная передача энергии в результате контакта движущихся микрочастиц
Б	неупорядоченная передача энергии в результате контакта движущихся микрочастиц
В	функция состояния, характеризующая степень неупорядоченности систем.
Г	критерий направления самопроизвольности протекания процесса
092	ПИЩЕВОЙ РАЦИОН ДЛЯ ЖЕНЩИН СОСТАВЛЯЕТ В СУТКИ
А	1500 – 2500 ккал

Б	1200-1400 ккал
В	3000-5000 ккал
Г	2000-3000 ккал
093	ПИЩЕВОЙ РАЦИОН ДЛЯ МУЖЧИН СОСТАВЛЯЕТ В СУТКИ
А	2000-3000 ккал
Б	1200-1400 ккал
В	3000-5000 ккал
Г	1500 – 2500 ккал
094	КАЛОРИЙНОСТЬ ПРОДУКТА, СОДЕРЖАЩЕГО БЕЛКА 10 Г, УГЛЕВОДОВ 15 Г, ЖИРОВ 5 Г НА 100 Г ПРОДУКТА СОСТАВЛЯЕТ
А	112,2 ккал
Б	118.0 ккал
В	120,0 ккал
Г	122,2 ккал
095	ВЫБЕРИТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «ГОМЕОСТАЗ»
А	относительное динамическое постоянство состава и свойств внутренней среды организма, обуславливающее устойчивость его физиологических функций
Б	равенство скоростей противоположно направленных химических процессов
В	постоянство параметров системы во времени
Г	определяется только начальным и конечным состоянием системы
096	РАВНОВЕСНОЕ СОСТОЯНИЕ СИСТЕМЫ ПРЕДПОЛАГАЕТ
А	постоянство параметров системы во времени
Б	равенство скоростей противоположно направленных химических процессов
В	равенство параметров начального и конечного состояния системы
Г	неравенство параметров начального и конечного состояния системы
097	СРЕДНЯЯ СКОРОСТЬ РЕАКЦИИ ИЗМЕРЯЕТСЯ
А	отношением изменения концентрации к соответствующему промежутку времени
Б	концентрацией продукта после окончания реакции
В	промежутком времени, за который концентрация уменьшается в 2 раза
Г	первой производной концентрации по времени
098	РЕАКЦИЯ НЕЙТРАЛИЗАЦИИ ЯВЛЯЕТСЯ
А	гомогенной
Б	гетерогенной
В	обратимой
Г	последовательной
099	СКОРОСТЬЮ РЕАКЦИИ ДЛЯ ГОМОГЕННЫХ РЕАКЦИЙ НАЗЫВАЮТ

	число химических взаимодействий, приводящих к образованию продукта в единицу времени (τ) в единице объема
	число химических взаимодействий, приводящих к образованию продукта в единицу времени (τ) на единице площади поверхности
	промежутком времени, за который концентрация уменьшается в 2 раза
	изменение концентрации исходного вещества после окончания реакции
100	СКОРОСТЬ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ МЕЖДУ ВЕЩЕСТВОМ В РАСТВОРЕ И ТВЕРДЫМ ВЕЩЕСТВОМ НЕ ЗАВИСИТ ОТ
А	атмосферного давления
Б	концентрации вещества в растворе
В	перемешивания
Г	величины межфазной поверхности
101	РЕАКЦИЯ РАСТВОРЕНИЯ ОСАДКА ОТНОСИТСЯ К
А	гетерогенным
Б	гомогенным
В	последовательным
Г	цепным
102	РЕАКЦИЯ ГАЛОГЕНИРОВАНИЯ АЛКАНОВ ОТНОСЯТ К РЕАКЦИЯМ
А	цепным
Б	параллельным
В	последовательным
Г	сопряженным
103	СКОРОСТЬ РЕАКЦИИ НЕ ЗАВИСИТ ОТ
А	объема системы
Б	давления смеси
В	температуры
Г	концентрации
104	СКОРОСТЬ РЕАКЦИИ ЗАВИСИТ ОТ
А	облучения
Б	объема
В	перемешивания
Г	силы тока
105	СКОРОСТЬ ГЕТЕРОГЕННОЙ КАТАЛИТИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ В ЖИДКОЙ ФАЗЕ НЕ ЗАВИСИТ ОТ
А	давления
Б	природы катализатора
В	концентрации катализатора
Г	температуры
106	СКОРОСТЬ ГОМОГЕННОЙ НЕ ЗАВИСИТ ОТ
А	площади поверхности раздела фаз
Б	температуры
В	давления

Г	катализатора
107	КИНЕТИЧЕСКИМ УРАВНЕНИЕМ РЕАКЦИИ НАЗЫВАЕТСЯ
А	уравнение, устанавливающее зависимость скорости реакции от концентраций участвующих в ней веществ
Б	уравнение, устанавливающее зависимость константы скорости реакции от температуры
В	последовательность уравнений для простых стадий реакции
Г	химическое уравнение с указанием ΔH_0 и константы скорости
108	СВОБОДНЫМИ РАДИКАЛАМИ НАЗЫВАЮТСЯ
А	частицы, имеющие неспаренные электроны
Б	одинаковые группы атомов, входящие в состав разных молекул
В	ионы, участвующие в обменных реакциях
Г	любые частицы, ускоряющие протекание реакций
109	ЗАВИСИМОСТЬ СКОРОСТИ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ ОТ ТЕМПЕРАТУРЫ УСТАНАВЛИВАЕТ ПРАВИЛО
А	Вант-Гоффа
Б	Менделеева-Клайперона
В	Михаэлиса-Ментен
Г	Бойля-Мариотта
110	ЕСЛИ ПРИ ПРОТЕКАНИИ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ ОБРАЗУЕТСЯ ВЕЩЕСТВО, КОНЦЕНТРАЦИЯ КОТОРОГО СНАЧАЛА УВЕЛИЧИВАЕТСЯ, А ПОТОМ УМЕНЬШАЕТСЯ, ТО ЭТА РЕАКЦИЯ ЯВЛЯЕТСЯ
А	сложной
Б	гомогенной
В	фотохимической
Г	простой
111	СКОРОСТЬ ГОМОГЕННОЙ КАТАЛИТИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ В РАСТВОРЕ ЗАВИСИТ ОТ
А	температуры
Б	площади поверхности катализатора
В	атмосферного давления
Г	вида растворителя
112	РАДИКАЛЬНОЙ РЕАКЦИЕЙ НАЗЫВАЕТСЯ
А	реакция, в элементарных актах которой участвуют свободные радикалы
Б	очень быстрая реакция
В	реакция, протекающая с изменением состава радикалов в реагирующих веществах
Г	реакция радиоактивного распада
113	КИНЕТИЧЕСКИМ МЕХАНИЗМОМ РЕАКЦИИ НАЗЫВАЕТСЯ
А	последовательность элементарных актов реакции

Б	экспериментальная установка для изучения кинетики реакции
В	совокупность условий, необходимых для протекания реакции
Г	сумма коэффициентов в химическом уравнении
115	КАТАЛИЗАТОР
А	изменяет механизм реакции
Б	увеличивает константу равновесия реакции
В	увеличивает энергию активации реакции
Г	увеличивает скорость прямой реакции и уменьшает скорость обратной реакции
116	ВЫБЕРИТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «КАТАЛИЗАТОР»
А	вещество, селективное ускоряющее химические реакции, принимающее участие в промежуточных процессах, но восстанавливающееся в конце реакции
Б	вещество, ускоряющее химические реакции
В	вещество, уменьшающее скорость химические реакции
Г	вещество, селективное ускоряющее химические реакции, принимающее участие в промежуточных процессах
117	ДАЙТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «КАТАЛИЗ»
А	селективное ускорение химических реакций в присутствии веществ(катализаторов), которые принимают участие в промежуточных процессах, но регенерируются в конце реакции
Б	селективное замедление химических реакций в присутствии веществ(катализаторов), которые не принимают участие в промежуточных процессах
В	ускорение химических реакций
Г	замедление химических реакций в присутствии веществ(катализаторов)
118	ДАЙТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЯ «ФЕРМЕНТ»
А	вещества белковой природы и ускоряющие биохимические реакции
Б	вещества, принимающие участие в промежуточных биохимических процессах
В	вещества, замедляющие биохимические реакции
Г	вещества небелковой природы, принимающие участие в промежуточных процессах и замедляющие реакции
119	КАТАЛИТИЧЕСКАЯ РЕАКЦИЯ – ЭТО ОБЯЗАТЕЛЬНО РЕАКЦИЯ
А	сложная
Б	простая
В	ферментативная
Г	гетерогенная
120	ДЛЯ ФЕРМЕНТАТИВНЫХ ПРОЦЕССОВ ПРИ КОНЦЕНТРАЦИЯХ СУБСТРАТА МЕНЬШЕ КОНСТАНТЫ МИХАЭЛИСА СКОРОСТЬ РЕАКЦИИ
А	линейно зависит от концентрации субстрата
Б	не зависит от концентрации субстрата

В	максимальна
Г	равна половине максимальной
121	КОНСТАНТА МИХАЭЛИСА (K_M) ЧИСЛЕННО РАВНА
А	концентрации субстрата, при которой скорость реакции достигает половины максимальной величины
Б	концентрации фермента, при которой скорость реакции максимальна
В	скорости образования фермент-субстратного комплекса
Г	концентрации субстрата, при которой скорость реакции максимальна
122	ВО СКОЛЬКО РАЗ УВЕЛИЧИТСЯ СКОРОСТЬ РЕАКЦИИ ПРИ УВЕЛИЧЕНИИ ТЕМПЕРАТУРЫ НА 30°C , ЕСЛИ ЗНАЧЕНИЕ ТЕМПЕРАТУРНОГО КОЭФФИЦИЕНТА ВАНТ-ГОФФА РАВНО 2
А	8
Б	9
В	15
Г	4
123	КРИТЕРИЕМ НАСТУПЛЕНИЯ РАВНОВЕСИЯ В ЗАКРЫТОЙ СИСТЕМЕ В ИЗОБАРНО-ИЗОТЕРМИЧЕСКИХ УСЛОВИЯХ ЯВЛЯЕТСЯ
А	минимальное значение энергии Гиббса
Б	уменьшение энергии Гиббса
В	увеличение энергии Гиббса
Г	максимальное значение энтропии
124	ВЫБЕРИТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «СТАЦИОНАРНОЕ СОСТОЯНИЕ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКОЙ СИСТЕМЫ
А	равновесное состояние, при котором все свойства постоянны во времени и в системе отсутствуют потоки вещества и энергии
Б	равновесное состояние, при котором все свойства постоянны во времени, имеются потоки вещества и энергии
В	неравновесное состояние, при котором свойства системы меняются со временем
Г	неравновесное состояние, при котором свойства системы постоянны во времени, имеются потоки вещества и энергии
125	ЭКСТЕНСИВНЫМ ПАРАМЕТРОМ СИСТЕМЫ НЕ ЯВЛЯЕТСЯ
А	плотность раствора
Б	энтальпия
В	энергия Гиббса
Г	внутренняя энергия
126	ВЫБЕРИТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «ПРОСТЫЕ РЕАКЦИИ»
А	реакции, осуществляющиеся посредством однотипных элементарных актов
Б	реакции, осуществляющиеся посредством разнотипных элементарных актов
В	последовательные реакции

Г	цепные реакции
127	ВЫБЕРИТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «СЛОЖНЫЕ РЕАКЦИИ»
А	осуществляются посредством разнотипных элементарных актов
Б	реакции между кислотой и основанием
В	взаимодействие водорода с кислородом
Г	осуществляются посредством однотипных элементарных актов
128	РЕАКЦИИ, КОТОРЫЕ ПРОТЕКАЮТ ПО СВОДНО-РАДИКАЛЬНОМУ МЕХАНИЗМУ НАЗЫВАЮТ
А	цепными
Б	простыми
В	сопряженными
Г	параллельными
129	БРОМИРОВАНИЕ БЕНЗОЛА ОТНОСИТСЯ (ПО МЕХАНИЗМУ) К РЕАКЦИЯМ
	параллельным
	последовательным
	цепным
	сопряженным
130	ОПРЕДЕЛИТЕ ТИП (ПО МЕХАНИЗМУ) ХИМИЧЕСКОГО ПРОЦЕССА ГИДРОЛИЗА КРАХМАЛА
А	последовательная реакция
Б	параллельная реакция
В	сопряженная реакция
Г	цепная реакция
131	ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНАЯ РЕАКЦИЯ
А	гидролиз крахмала
Б	гидролиз хлорида аммония
В	гидролиз ацетата натрия
Г	гидролиз иодида аммония
132	ВЫБЕРИТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «ЭЛЕМЕНТАРНЫЙ АКТ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ»
А	превращение исходных веществ или промежуточных частиц в продукты (при этом изменяется химическое строение частиц)
Б	изменение структуры исходных веществ
В	взаимодействие веществ без изменения их структуры
Г	изменение свойств исходных веществ
133	ПРОЦЕСС ГИДРОЛИЗА ЖИРОВ ОТНОСИТСЯ (ПО МЕХАНИЗМУ) К РЕАКЦИЯМ
А	последовательным
Б	параллельным
В	сопряженным

Г	цепным
134	АЛКИЛИРОВАНИЕ ГОМОЛОГОВ БЕНЗОЛА ОТНОСИТСЯ (ПО МЕХАНИЗМУ) К РЕАКЦИЯМ
А	параллельным
Б	последовательным
В	сопряженным
Г	цепным
135	РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ХЛОРИДА НАТРИЯ ИЗ ПРОСТЫХ ВЕЩЕСТВ ОТНОСИТСЯ К
А	простым реакциям
Б	сложным реакциям
В	последовательным реакциям
Г	сопряженным реакциям
136	РЕАКЦИЯ ОБРАЗОВАНИЯ ХЛОРИДА МЕДИ ИЗ ПРОСТЫХ ВЕЩЕСТВ ОТНОСИТСЯ К
А	простым реакциям
Б	сложным реакциям
В	последовательным реакциям
Г	сопряженным реакциям
137	РЕАКЦИЯ РАЗЛОЖЕНИЯ КАРБОНАТА КАЛЬЦИЯ ОТНОСИТСЯ К
А	простым реакциям
Б	сложным реакциям
В	последовательным реакциям
Г	сопряженным реакциям
138	РЕАКЦИЯ РАЗЛОЖЕНИЯ ГИДРОКСИДА МЕДИ ОТНОСИТСЯ К
А	простым реакциям
Б	сложным реакциям
В	последовательным реакциям
Г	сопряженным реакциям
139	РЕАКЦИЯ РАЗЛОЖЕНИЯ ГИДРОКСИДА ЖЕЛЕЗА (II) ОТНОСИТСЯ К
А	простым реакциям
Б	сложным реакциям
В	последовательным реакциям
Г	сопряженным реакциям
140	РЕАКЦИЯ ГИДРОЛИЗА ЦЕЛЛЮЛОЗЫ ОТНОСИТСЯ К
А	последовательным реакциям
Б	простым реакциям
В	сопряженным реакциям
Г	параллельным реакциям
141	РЕАКЦИЯ ГИДРОЛИЗА НУКЛЕИНОВЫХ КИСЛОТ ОТНОСИТСЯ К
А	последовательным реакциям

Б	простым реакциям
В	сопряженным реакциям
Г	параллельным реакциям
142	ПРОЦЕСС ДИССОЦИАЦИИ МНОГООСНОВНОЙ КИСЛОТЫ ОТНОСИТСЯ К
А	последовательным реакциям
Б	цепным реакциям
В	параллельным реакциям
Г	сопряженным реакциям
143	РЕАКЦИЯ ГИДРОЛИЗА БЕЛКОВ ОТНОСИТСЯ К
А	последовательным реакциям
Б	простым реакциям
В	сопряженным реакциям
Г	параллельным реакциям
144	РЕАКЦИЯ ХЛОРИРОВАНИЯ ЭТАНА ПОД ДЕЙСТВИЕМ СВЕТА ОТНОСИТСЯ К
А	цепным реакциям
Б	простым реакциям
В	сопряженным реакциям
Г	параллельным реакциям
145	РЕАКЦИЯ ХЛОРИРОВАНИЯ МЕТАНА ПОД ДЕЙСТВИЕМ СВЕТА ОТНОСИТСЯ К
А	цепным реакциям
Б	простым реакциям
В	сопряженным реакциям
Г	параллельным реакциям
146	СКОРОСТЬ РЕАКЦИИ ЗА ОПРЕДЕЛЕННЫЙ ПРОМЕЖУТОК ВРЕМЕНИ РАССЧИТЫВАЕТСЯ ПО ФОРМУЛЕ:
А	$V_r = \pm \frac{\Delta C}{\Delta \tau} \quad V_r = \pm \frac{\Delta C}{\Delta \tau}$
Б	$\tau_{0,5} = 0,69/k$
В	$V = CxM$
Г	$V = k C^n$
147	ФЕРМЕНТЫ ПО ХИМИЧЕСКОЙ ПРИРОДЕ ЯВЛЯЮТСЯ
А	белками
Б	углеводами
В	липидами
Г	металлами
148	СКОРОСТЬ ФЕРМЕНТАТИВНОЙ РЕАКЦИИ ЗАВИСИТ ОТ
А	концентрации субстрата
Б	агрегатного состояния
В	времени

Г	площади поверхности
149	УРАВНЕНИЕ МИХАЭЛИСА-МЕНТЕН
А	$V = V_{\text{макс}} \frac{c(S)}{c(S) + K_m}$
Б	$V_r = \pm \frac{\Delta C}{\Delta \tau} \quad V_r = \pm \frac{\Delta C}{\Delta \tau}$
В	$\tau_{0,5} = 0,69/k$
Г	$= k C^n$
150	КАКАЯ РЕАКЦИЯ ОТНОСИТСЯ К ОБРАТИМЫМ
А	реакция гидролиза соли
Б	реакцию нейтрализации
В	реакцию, идущую с образованием осадка
Г	реакцию, идущую с выделением газа
151	КАКАЯ РЕАКЦИЯ ОТНОСИТСЯ К НЕОБРАТИМЫМ
А	горение метана
Б	между кислородом и сернистым газом
В	между азотом и водородом
Г	между ацетатом натрия и водой
152	КАКУЮ РЕАКЦИЮ МОЖНО ОТНЕСТИ К ЦЕПНЫМ
А	между газообразным хлором и водородом
Б	между водородом и кислородом
В	между этаном и кислородом
Г	между сернистым газом и кислородом
153	КАКУЮ РЕАКЦИЮ МОЖНО ОТНЕСТИ К ОКИСЛИТЕЛЬНО-ВОССТАВНОВИТЕЛЬНЫМ
А	разложение пероксида водорода под действием фермента
Б	Разложение гидроксида магния
В	Разложение гидрокарбоната калия
Г	Разложение карбоната кальция
154	КАКАЯ РЕАКЦИЯ ОТНОСИТСЯ К НЕОБРАТИМЫМ
А	разложение гидроксида цинка
Б	синтез аммиака
В	взаимодействие иода и водорода
Г	окисление оксида углерода II
155	КАКУЮ РЕАКЦИЮ ОТНОСИТСЯ К ОБРАТИМЫМ
А	гидролиз сложных эфиров в кислой среде
Б	взаимодействие углерода и кислорода с образованием CO
В	Взаимодействие сероводорода с перманганатом калия в кислой среде
Г	Разложение дихромата аммония
156	КАКУЮ РЕАКЦИЮ МОЖНО ОТНЕСТИ К ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНЫМ

А	гидролиз крахмала
Б	окисление этилена
В	окисление аммиака
Г	разложение карбоната цинка
157	КАКИЕ РЕАКЦИИ МОЖНО ОТНЕСТИ К ПАРАЛЛЕЛЬНЫМ
А	галогенирование бутадиена
Б	гидролиз целлюлозы
В	образование тилацетата
Г	образование нитроглицерина
158	КАКАЯ РЕАКЦИЯ СООТВЕТСТВУЕТ ПОНЯТИЮ ПРОСТАЯ РЕАКЦИЯ:
А	окисление углерода до оксида углерода (II)
Б	брожение глюкозы
В	гидролиз крахмала
Г	взаимодействие этана с бромом на свету
159	КАКУЮ РЕАКЦИЮ МОЖНО ОТНЕСТИ К ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНЫМ
А	диссоциация многокислотного основания
Б	бромирование алканов
В	алкилирование гомологов бензола
Г	горение угля
160	ДАЙТЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «ЭНТРОПИЯ»
А	функция состояния, характеризующая степень неупорядоченности системы
Б	функция состояния, характеризующая степень упорядоченности системы
В	функция состояния, характеризующая тепловой эффект реакции
Г	функция состояния, характеризующая работу, совершаемую системой в изобарно-изотермических условиях
161	В ОСНОВЕ КЛАССИФИКАЦИИ ФЕРМЕНТОВ ЛЕЖИТ
А	тип катализируемой реакции
Б	природа вещества
В	структура фермента
Г	состав продуктов реакции.
162	ВЫБЕРИТЕ ПРАВИЛЬНОЕ СУЖДЕНИЕ О ФЕРМЕНТАТИВНОМ КАТАЛИЗЕ
А	ферменты ускоряют реакции, которые могут самопроизвольно протекать в данных условиях
Б	ферменты увеличивают скорость реакции и смещают химическое равновесие
В	ферменты ускоряют реакции, которые не могут самопроизвольно протекать в данных условиях
Г	ферменты ускоряют любые реакции метаболизма

163	УРАВНЕНИЕ МИХАЭЛИСА-МЕНТЕН:
А	$V=V_{\max} c(S)/c(S)+k_m$
Б	$V=V_{\max}-c(X)$
В	$V=kc^2$
Г	$p=cRT$
164	ПРИ УВЕЛИЧЕНИИ КОНЦЕНТРАЦИИ СУБСТРАТА(S) СКОРОСТЬ ФЕРМЕНТАТИВНОГО ПРОЦЕССА:
А	сначала возрастает, затем не меняется
Б	не меняется
В	возрастает
Г	сначала убывает, затем не меняется
165	КОНСТАНТА МИХАЭЛИСА (K_m) ЧИСЛЕННО РАВНА:
А	концентрации субстрата, при которой скорость реакции достигает половины
Б	концентрации фермента, при которой скорость реакции максимальна
В	скорости образования фермент-субстратного комплекса
Г	концентрации субстрата, при которой скорость реакции максимальна
166	В ОСНОВЕ КЛАССИФИКАЦИИ ФЕРМЕНТОВ ЛЕЖИТ
А	тип катализируемой реакции
Б	структура фермента
В	активность фермента
Г	структура субстрата
167	СОПРЯЖЕННУЮ ПРОТОЛИТИЧЕСКУЮ ПАРУ ОБРАЗУЮТ
А	$H_2PO_4^- / HPO_4^{2-}$
Б	H_3PO_4 / HPO_4^{2-}
В	H_2SO_4 / SO_4^{2-}
Г	H_3O^+ / OH^-
168	СОПРЯЖЕННУЮ ПРОТОЛИТИЧЕСКУЮ ПАРУ ОБРАЗУЮТ
А	NH_3 / NH_4^+
Б	NH_3 / CH_3NH_2
В	H_2SO_4 / SO_4^{2-}
Г	H_3O^+ / OH^-
169	СОПРЯЖЕННУЮ ПРОТОЛИТИЧЕСКУЮ ПАРУ ОБРАЗУЮТ
А	H_2O / OH^-
Б	Fe^{3+} / Fe^{2+}
В	$Fe(OH)_2 / Fe(OH)_3$
Г	$FeOH^{2+} / Fe(OH)_2^+$

170	СОПРЯЖЕННУЮ ПРОТОЛИТИЧЕСКУЮ ПАРУ ОБРАЗУЮТ
А	$\text{NH}_3 / \text{NH}_4^+$
Б	$\text{H}_3\text{O}^+ / \text{OH}^-$
В	$\text{H}_3\text{PO}_4 / \text{HPO}_4^{2-}$
Г	$\text{H}_2\text{SO}_4 / \text{SO}_4^{2-}$
171	СОПРЯЖЕННУЮ ПРОТОЛИТИЧЕСКУЮ ПАРУ ОБРАЗУЮТ
А	$\text{H}_2\text{PO}_4^- / \text{HPO}_4^{2-}$
Б	$\text{H}_3\text{PO}_4 / \text{HPO}_4^{2-}$
В	$\text{H}_2\text{SO}_4 / \text{SO}_4^{2-}$
Г	$\text{H}_3\text{O}^+ / \text{OH}^-$
172	СОПРЯЖЕННУЮ ПРОТОЛИТИЧЕСКУЮ ПАРУ ОБРАЗУЮТ
А	$\text{H}_3\text{PO}_4 / \text{H}_2\text{PO}_4^{2-}$
Б	$\text{H}_2\text{S} / \text{S}^{2-}$
В	$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 / \text{C}_2\text{O}_4^{2-}$
Г	$\text{H}_3\text{PO}_4 / \text{PO}_4^{3-}$
173	СОПРЯЖЕННУЮ ПРОТОЛИТИЧЕСКУЮ ПАРУ ОБРАЗУЮТ
А	$\text{HS}^- / \text{S}^{2-}$
Б	$\text{H}_2\text{O}_2 / \text{H}_2\text{O}$
В	$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} / \text{H}_2\text{O}$
Г	$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} / \text{CO}_3^{2-}$
174	ДАЙТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «ПРОТОЛИТИЧЕСКИЙ ПРОЦЕСС»
	процесс переноса протона от более сильной кислоты к более сильному основанию
	процесс переноса электрона от более сильной кислоты к более сильному основанию
	процесс переноса протона от более слабой кислоты к более сильному основанию
	процесс переноса протона от более слабой кислоты к более слабому основанию
175	ДАЙТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «БУФЕРНЫЕ СИСТЕМЫ»
	способны поддерживать на постоянном уровне величину рН при добавлении небольших количеств сильных протолитов (кислот, щелочей), а также при разбавлении
	способны поддерживать на постоянном уровне величину концентрации компонентов при добавлении небольших количеств сильных протолитов (кислот, щелочей)
	не способны поддерживать на постоянном уровне величину рН при добавлении небольших количеств сильных протолитов (кислот, щелочей), а также при разбавлении
	не способны поддерживать на постоянном уровне величину концентрации компонентов при добавлении небольших количеств сильных протолитов (кислот, щелочей)
176	ВЫБЕРИТЕ БУФЕРНУЮ СИСТЕМУ СРЕДИ ПРЕДЛОЖЕННЫХ

	ВАРИАНТОВ
А	$\text{CH}_3\text{COONa}/\text{CH}_3\text{COOH}$
Б	NaCl/HCl
В	KOH/HCl
Г	$\text{LiOH}/\text{CH}_3\text{COOH}$
177	ВЫБЕРИТЕ БУФЕРНУЮ СИСТЕМУ СРЕДИ ПРЕДЛОЖЕННЫХ ВАРИАНТОВ
А	$\text{HCOOK}/\text{HCOOH}$
Б	$\text{HNO}_3/\text{KNO}_3$
В	$\text{K}_2\text{SO}_4/\text{KOH}$
Г	$\text{Ba}(\text{OH})_2/\text{HCl}$
178	ВЫБЕРИТЕ БУФЕРНУЮ СИСТЕМУ СРЕДИ ПРЕДЛОЖЕННЫХ ВАРИАНТОВ
А	$\text{NH}_3/\text{NH}_4^+$
Б	$\text{Ba}(\text{OH})_2/\text{HCl}$
В	$\text{Fe}(\text{OH})_2/\text{HBr}$
Г	NaCl/HCl
179	ВЫБЕРИТЕ БУФЕРНУЮ СИСТЕМУ СРЕДИ ПРЕДЛОЖЕННЫХ ВАРИАНТОВ
А	$\text{H}_2\text{PO}_4^- / \text{HPO}_4^{2-}$
Б	NaOH/HCl
В	$\text{K}_2\text{CO}_3/\text{H}_2\text{CO}_3$
Г	$\text{H}_3\text{PO}_4/\text{K}_3\text{PO}_4$
180	ВЫБЕРИТЕ БУФЕРНУЮ СИСТЕМУ СРЕДИ ПРЕДЛОЖЕННЫХ ВАРИАНТОВ
А	$\text{C}_2\text{H}_5\text{COOLi}/\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$
Б	$\text{LiOH}/\text{H}_2\text{SO}_4$
В	NaCl/HNO_3
Г	NaCl/HCl
181	ВЫБЕРИТЕ БУФЕРНУЮ СИСТЕМУ СРЕДИ ПРЕДЛОЖЕННЫХ ВАРИАНТОВ
А	$\text{Hb}(\text{гемоглобин})/\text{Hb}^-(\text{гемоглобинат-ион})$
Б	$\text{K}_3\text{PO}_4/\text{H}_3\text{PO}_4$
В	$\text{Ba}(\text{OH})_2/\text{HCl}$
Г	$\text{HNO}_3/\text{KNO}_3$
182	ВЫБЕРИТЕ БУФЕРНУЮ СИСТЕМУ СРЕДИ ПРЕДЛОЖЕННЫХ ВАРИАНТОВ
А	$\text{KH}_2\text{PO}_4/\text{K}_2\text{HPO}_4$
Б	$\text{KOH}/\text{H}_2\text{SO}_4$
В	HCl/KCl
Г	$\text{HNO}_3/\text{KNO}_3$

183	ВЫБЕРИТЕ БУФЕРНУЮ СИСТЕМУ СРЕДИ ПРЕДЛОЖЕННЫХ ВАРИАНТОВ
А	ННб (гемоглобин)/НВ ⁻ (гемоглобинат-ион)
Б	КОН/Н ₂ SO ₄
В	NaOH/HCl
Г	Ba(OH) ₂ /HI
184	БУФЕРНАЯ СИСТЕМА, КОТОРАЯ НЕ ФУНКЦИОНИРУЕТ В ОРГАНИЗМЕ
А	ацетатная
Б	аммиачная
В	фосфатная
Г	гидрокарбонатная
185	БУФЕРНАЯ СИСТЕМА, ФУНКЦИОНИРУЮЩАЯ В ЭРИТРОЦИТАХ И НЕ ФУНКЦИОНИРУЮЩАЯ В ПЛАЗМЕ
А	гемоглобиновая
Б	аммиачная
В	гидрокарбонатная
Г	фосфатная
186	БУФЕРНАЯ СИСТЕМА, ФУНКЦИОНИРУЮЩАЯ В ОРГАНИЗМЕ
А	гидрокарбонатная
Б	ацетатная
В	аммиачная
Г	формиатная
187	БУФЕРНАЯ СИСТЕМА, ФУНКЦИОНИРУЮЩАЯ В ОРГАНИЗМЕ
А	белковая
Б	формиатная
В	ацетатная
Г	аммиачная
188	БУФЕРНАЯ СИСТЕМА, НЕ ФУНКЦИОНИРУЮЩАЯ В ОРГАНИЗМЕ
А	формиатная
Б	гидрокарбонатная
В	фосфатная
Г	белковая
189	БУФЕРНАЯ СИСТЕМА, НЕ ФУНКЦИОНИРУЮЩАЯ В ОРГАНИЗМЕ
А	аммиачная
Б	фосфатная
В	гидрокарбонатная
Г	гемоглобиновая
199	БУФЕРНАЯ СИСТЕМА, ФУНКЦИОНИРУЮЩАЯ В ОРГАНИЗМЕ
А	гемоглобиновая
Б	формиатная
В	аммиачная

Г	ацетатная
200	ЧАСТИЦА, ОБРАЗУЮЩАЯ СОПРЯЖЕННУЮ ПРОТОЛИТИЧЕСКУЮ ПАРУ С ГИДРОСУЛЬФАТ-ИОНОМ
А	серная кислота
Б	гидроксид-ион
В	фосфат-ион
Г	молекула воды
201	ЧАСТИЦА, ОБРАЗУЮЩАЯ СОПРЯЖЕННУЮ ПРОТОЛИТИЧЕСКУЮ ПАРУ С ДИГИДРОФОСФАТ-ИОНОМ
А	гидрофосфат-ион
Б	сульфат-ион
В	гидроксид-ион
Г	ацетат-ион
202	ЧАСТИЦА, ОБРАЗУЮЩАЯ СОПРЯЖЕННУЮ ПРОТОЛИТИЧЕСКУЮ ПАРУ С ГИДРОКАРБОНАТ-ИОНОМ
А	карбонат-ион
Б	дигидрофосфат-ион
В	молекула воды
Г	гидроксид-ион
203	ЧАСТИЦА, ОБРАЗУЮЩАЯ СОПРЯЖЕННУЮ ПРОТОЛИТИЧЕСКУЮ ПАРУ С ФОРМИАТ-ИОНОМ
А	молекула метановой кислоты
Б	гидроксид-ион
В	молекула уксусной кислоты
Г	гидроксид натрия
204	ЧАСТИЦА, ОБРАЗУЮЩАЯ СОПРЯЖЕННУЮ ПРОТОЛИТИЧЕСКУЮ ПАРУ МОЛЕКУЛОЙ АММИАКА
А	ион аммония
Б	гидроксид-ион
В	протон
Г	молекула метановой кислоты
205	ЧАСТИЦА, ОБРАЗУЮЩАЯ СОПРЯЖЕННУЮ ПРОТОЛИТИЧЕСКУЮ ПАРУ С ГИДРОФОСФАТ-ИОНОМ
А	H_2PO_4^-
Б	OH^-
В	H_3PO_4
Г	H_3O^+
206	ЧАСТИЦА, ОБРАЗУЮЩАЯ СОПРЯЖЕННУЮ ПРОТОЛИТИЧЕСКУЮ ПАРУ С ГИДРОФОСФАТ-ИОНОМ
А	PO_4^{3-}
Б	OH^-
В	H_3PO_4

Г	H_3O^+
203	БУФЕРНОЕ ДЕЙСТВИЕ НАБЛЮДАЕТСЯ ПРИ СООТНОШЕНИИ КОНЦЕНТРАЦИЙ КОМПОНЕНТОВ
А	1:10
Б	2:100
В	1:20
Г	2:25
204	БУФЕРНОЕ ДЕЙСТВИЕ НАБЛЮДАЕТСЯ ПРИ СООТНОШЕНИИ КОНЦЕНТРАЦИЙ КОМПОНЕНТОВ
А	10:1
Б	2:50
В	10:0,1
Г	20:1
205	БУФЕРНОЕ ДЕЙСТВИЕ НАБЛЮДАЕТСЯ ПРИ СООТНОШЕНИИ КОНЦЕНТРАЦИЙ КОМПОНЕНТОВ
А	1:1
Б	15:1
В	20:1
Г	1:28
206	БУФЕРНАЯ СИСТЕМА, СПОСОБНАЯ ПОДДЕРЖИВАТЬ pH В ПРЕДЕЛАХ 11-13
А	фосфатная ($\text{HPO}_4^{2-}/\text{PO}_4^{3-}$) ($\text{pK}_a = 12,34$)
Б	гидрокарбонатная ($\text{pK}_a = 6,37$)
В	аммиачная ($\text{pK}_a = 9,24$)
Г	ацетатная ($\text{pK}_a = 4,76$)
207	БУФЕРНАЯ СИСТЕМА, СПОСОБНАЯ ПОДДЕРЖИВАТЬ pH В ПРЕДЕЛАХ 5-7
А	гидрокарбонатная ($\text{pK}_a = 6,37$)
Б	фосфатная ($\text{HPO}_4^{2-}/\text{PO}_4^{3-}$) ($\text{pK}_a = 12,34$)
В	аммиачная ($\text{pK}_a = 9,24$)
Г	ацетатная ($\text{pK}_a = 4,76$)
208	БУФЕРНАЯ СИСТЕМА, СПОСОБНАЯ ПОДДЕРЖИВАТЬ pH В ПРЕДЕЛАХ 4-6
А	ацетатная ($\text{pK}_a = 4,76$)
Б	гидрокарбонатная ($\text{pK}_a = 6,37$)
В	аммиачная ($\text{pK}_a = 9,24$)
Г	фосфатная ($\text{HPO}_4^{2-}/\text{PO}_4^{3-}$) ($\text{pK}_a = 12,34$)
209	БУФЕРНАЯ СИСТЕМА, СПОСОБНАЯ ПОДДЕРЖИВАТЬ pH В ПРЕДЕЛАХ 8-11
А	аммиачная ($\text{pK}_a = 9,24$)
Б	гидрокарбонатная ($\text{pK}_a = 6,37$)
В	фосфатная ($\text{HPO}_4^{2-}/\text{PO}_4^{3-}$) ($\text{pK}_a = 12,34$)

Г	ацетатная (pKa = 4,76)
210	БУФЕРНАЯ СИСТЕМА, СПОСОБНАЯ ПОДДЕРЖИВАТЬ pH В ПРЕДЕЛАХ 12-13
А	фосфатная ($\text{HPO}_4^{2-}/\text{PO}_4^{3-}$) (pKa = 12,34)
Б	гидрокарбонатная (pKa = 6,37)
В	аммиачная (pKa = 9,24)
Г	ацетатная (pKa = 4,76)
211	РАСЧЕТ pH СИЛЬНОЙ КИСЛОТЫ ПРОВОДЯТ ПО УРАВНЕНИЮ
А	$\text{pH} = -\lg C(\text{H}^+)$
Б	$\text{pH} + \text{pOH} = 14$
В	$\text{pH} = 7 - 0,5\text{pK}_b - \lg c$ (кислоты)
Г	$\text{pH} = 14 - \text{pOH}$
212	ВЫБЕРИТЕ КОМПОНЕНТЫ БУФЕРНЫХ СИСТЕМ
А	ацетат натрия и уксусная кислота
Б	формиат натрия и уксусная кислота
В	соляная кислота и хлорид натрия
Г	гидроксид железа (III) и хлорид железа (II) гидрокарбонат калия и уксусная кислота
213	ВЫБЕРИТЕ КОМПОНЕНТЫ БУФЕРНЫХ СИСТЕМ
А	формиат натрия и муравьиная кислот
Б	формиат натрия и уксусная кислота
В	соляная кислота и хлорид натрия
Г	гидроксид железа (III) и хлорид железа (II)
214	ВЫБЕРИТЕ КОМПОНЕНТЫ БУФЕРНЫХ СИСТЕМ
А	карбонат натрия и гидрокарбонат натрия
Б	формиат натрия и уксусная кислота;
В	соляная кислота и хлорид натрия
Г	гидроксид железа (III) и хлорид железа (II)
215	ВЫБЕРИТЕ КОМПОНЕНТЫ БУФЕРНЫХ СИСТЕМ
А	хлорид аммония и гидроксид аммония
Б	формиат натрия и уксусная кислота
В	соляная кислота и хлорид натрия
Г	гидроксид железа (III) и хлорид железа (II)
216	ВЫБЕРИТЕ КОМПОНЕНТЫ БУФЕРНЫХ СИСТЕМ
А	гидрофосфат ион и дигидрофосфат ион
Б	формиат натрия и уксусная кислота;
В	соляная кислота и хлорид натрия
Г	гидроксид железа (III) и хлорид железа (II)
217	ВЫБЕРИТЕ ОДНОЦВЕТНЫЙ ИНДИКАТОР
А	фенолфталеин
Б	лакмоид

В	метилоранж.
Г	метиловый красный
218	БУФЕРНОЙ СИСТЕМОЙ СЫВОРОТКИ КРОВИ НЕ ЯВЛЯЕТС
А	аммиачная
Б	фосфатная
В	гидрокарбонатная
Г	гемоглобиновая
219	ДАЙТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «ЗОНА БУФЕРНОГО ДЕЙСТВИЯ»
А	интервал значений рН, в котором буфер работает
Б	число, равное количеству сильной кислоты
В	число, равное количеству сильного основания,
Г	количественная характеристика буферной системы
220	ВЫБЕРИТЕ ЗОНУ БУФЕРНОГО ДЕЙСТВИЯ
А	$pK_a - 1 < pH < pK_a + 1$
Б	$pK_a = 1$
В	$pK_a = 0$
Г	$pH = pK_a$
221	ВЫБЕРИТЕ ЗОНУ БУФЕРНОГО ДЕЙСТВИЯ
А	$0,1 < pK_a < 10$
Б	$pH = pK_a$
В	$pK_a = 1$
Г	$pK_a = 0$
221	РАСЧЕТ рН БУФЕРНОЙ СИСТЕМЫ ПРОВОДЯТ ПО УРАВНЕНИЮ:
А	$pH = pK_a + \lg C(\text{сопряж. основание}) / C(\text{сопряж. кислота})$
Б	$pH + pOH = 14$
В	$pH = 7 - 0,5pK_b - \lg c (\text{кислоты})$
Г	$pH = 14 - pOH$
222	РАСЧЕТ рН СИЛЬНОГО ОСНОВАНИЯ ПРОВОДЯТ ПО УРАВНЕНИЮ
А	$pH = 14 - pOH$
Б	$pH = pK_a + \lg C(\text{сопряж. основание}) / C(\text{сопряж. кислота})$
В	$pH = - \lg C(\text{основания})$
Г	$pH = 7 - 0,5pK_b - \lg c (\text{основания})$
223	РАСЧЕТ рОН СИЛЬНОГО ОСНОВАНИЯ ПРОВОДЯТ ПО УРАВНЕНИЮ
А	$pOH = - \lg C(\text{основания})$
Б	$pH = - \lg C(\text{основания})$
В	$pH = 14 - pOH$
Г	$pH = 7 - 0,5pK_b - \lg c (\text{основания})$
223	ФОТОЭЛЕКТРОКОРИМЕТРИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ
А	требуется получения окрашенных форм анализируемых соединений

Б	требует применения монохроматического излучения
В	позволяет определять концентрации мутных и тёмноокрашенных растворов
Г	основан на способности веществ окисляться или восстанавливаться под воздействием видимого излучения
224	УСТАНОВИТЕ ПОСЛЕДОВАТЕЛЬНОСТЬ ОПЕРАЦИЙ: а) подготовка пробы к анализу; б) измерение аналитического сигнала; в) отбор пробы; г) определение концентрации или количества компонента
А	а, в, г, б
Б	а, б, в, г
В	в, а, б, г
Г	в, а, г, б
225	ФОРМУЛА ОСНОВНОГО ЗАКОНА СВЕТОПОГЛОЩЕНИЯ
А	$I = I_0 \cdot e^{-\epsilon c l}$
Б	$I_0 = I \cdot e^{-\epsilon c l}$
В	$I_0 = I \cdot e^{-\epsilon c / l}$
Г	$I = D \cdot e^{-\epsilon c / l}$
226	СПЕКТР ПОГЛОЩЕНИЯ ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ ЗАВИСИМОСТЬ ОПТИЧЕСКОЙ ПЛОТНОСТИ РАСТВОРА ОТ:
А	длины волны
Б	молярной концентрации вещества
В	титра раствора
Г	толщины поглощающего слоя
227	МАТЕМАТИЧЕСКОЕ ВЫРАЖЕНИЕ ЗАКОНА БУГЕРА-ЛАМБЕРТА-БЕРА
А	$A(D) = \epsilon c l$
Б	$K = \alpha^2 C / 1 - \alpha$
В	$I = 0,5 \sum C_i Z^2$
Г	$P = CRT$
228	КАКИМ СИМВОЛОМ ОБОЗНАЧАЕТСЯ ОПТИЧЕСКАЯ ПЛОТНОСТЬ
А	D
Б	S
В	I
Г	I_0
229	МАТЕМАТИЧЕСКОЕ ВЫРАЖЕНИЕ ЗАКОНА БУГЕРА-ЛАМБЕРТА-БЕРА
А	$I = I_0 \cdot e^{-\epsilon c l}$
Б	$K = \alpha^2 C / 1 - \alpha$
В	$I = D \cdot e^{-\epsilon c / l}$
Г	$I_0 = I \cdot e^{-\epsilon c / l}$

230	УРАВНЕНИЕ ДЛЯ РАСЧЕТА pH ПРИ ФОТОЭЛЕКТРОКОЛОРИМЕТРИЧЕСКОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ
А	$pH = pK_a + \lg \frac{\alpha}{1-\alpha}$
Б	$pH + pOH = 14$
В	$pH = 7 - 0,5pK_b - \lg(\text{кислоты})$
Г	$pH = 14 - pOH$
231	СТЕПЕНЬ ИОНИЗАЦИИ ИНДИКАТОРА ПРИ ФОТОЭЛЕКТРОКОЛОРИМЕТРИЧЕСКОМ ОПРЕДЕЛЕНИИ pH РАСТВОРА РАССЧИТЫВАЮТ ПО ФОРМУЛЕ
А	$\alpha = \frac{Ax}{A_{max}}$
Б	$a = fC$
В	$K = \alpha^2 C / 1 - \alpha$
Г	$\alpha = K/C$
232	БУМАЖНАЯ ХРОМАТОГРАФИЯ ОТНОСИТСЯ К:
А	распределительной
Б	ионообменной
В	высокоэффективной жидкостной
Г	редокс—хроматографии
233	ДАЙТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «ХРОМАТОГРАФИЯ»
А	разделения смесей веществ, основанный на динамическом процессе распределения веществ между двумя фазами — неподвижной и подвижной
Б	разделения смесей веществ, основанный на химическом взаимодействии разделяемых компонентов со второй контактирующей фазой.
В	разделения смесей веществ, основанный на необратимом смешивании разделяемых компонентов во второй контактирующей фазе.
Г	определения смесей веществ, основанный на изучении химических свойств веществ
234	ХРОМАТОГРАФИЯ ЯВЛЯЕТСЯ МЕТОДОМ
А	и качественного, и количественного анализа
Б	количественного анализа
В	качественного анализа
Г	электрохимического анализа
235	КАКОЙ ВИД ХРОМАТОГРАФИИ НЕ СУЩЕСТВУЕТ
А	потенциометрическая
Б	ионообменная
В	газожидкостная
Г	тонкослойная
236	К ПЛОСКОСТНОЙ ХРОМАТОГРАФИИ ПО ТЕХНИКЕ ЭКСПЕРИМЕНТА ОТНОСЯТ
А	хроматография на бумаге

Б	ионообменная хроматография
В	газожидкостная хроматография
Г	жидкожидкостная хроматография
237	ДАЙТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «ХРОМАТОГРАФИЧЕСКИЙ МЕТОД»
А	метод разделения и анализа смесей веществ по их сорбционной способности
Б	метод анализа веществ по показателю преломления
В	метод анализа веществ по их способности отклонять поляризованный луч
Г	метод анализа, основанный на поглощении веществами электромагнитного излучения
238	ХРОМАГРАФИЯ - ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЙ МЕТОД АНАЛИЗА
А	основанный на многократно повторяющихся процессах сорбции и десорбции между двумя фазами – подвижной и неподвижной
Б	основанный на определении веществ по показателю преломления
В	основанный на поглощении веществами электромагнитного излучения
Г	основанный на способности веществ отклонять поляризованный свет
239	РАЗДЕЛЕНИЕ МНОГОКОМПОНЕНТНЫХ СМЕСЕЙ ПРИ ХРОМАТОГРАФИИ ОСУЩЕСТВЛЯЕТСЯ
А	за счет различия в скоростях движения веществ относительно неподвижной фазы
Б	за счет разности концентрация адсорбента и адсорбтива
В	за счет площади поверхности неподвижной фазы
Г	за счет природы подвижной фазы
240	ПО ДОМИНИРУЮЩЕМУ МЕХАНИЗМУ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	адсорбционную
Б	бумажную
В	осадочную
Г	лигандообменную
241	ПО ДОМИНИРУЮЩЕМУ МЕХАНИЗМУ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	распределительную
Б	бумажную
В	осадочную
Г	лигандообменную
242	ПО ДОМИНИРУЮЩЕМУ МЕХАНИЗМУ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	ионообменную
Б	бумажную
В	осадочную
Г	лигандообменную

243	ПО ДОМИНИРУЮЩЕМУ МЕХАНИЗМУ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	ситовую
Б	бумажную
В	осадочную
Г	лигандообменную
244	ПО ДОМИНИРУЮЩЕМУ МЕХАНИЗМУ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	распределительную
Б	бумажную
В	осадочную
Г	жидкостную
245	ПО ДОМИНИРУЮЩЕМУ МЕХАНИЗМУ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	ситовую
Б	колоночную
В	осадочную
Г	лигандообменную
246	ПО ДОМИНИРУЮЩЕМУ МЕХАНИЗМУ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	распределительную
Б	колоночную
В	осадочную
Г	лигандообменную
247	ПО ДОМИНИРУЮЩЕМУ МЕХАНИЗМУ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	ионообменную
Б	колоночную
В	осадочную
Г	газовую
248	ПО ДОМИНИРУЮЩЕМУ МЕХАНИЗМУ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	адсорбционную
Б	колоночную
В	жидкостную
Г	газовую
249	ПО ДОМИНИРУЮЩЕМУ МЕХАНИЗМУ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	хемосорбционную
Б	колоночную
В	жидкостную
Г	газовую

250	ПО ДОМИНИРУЮЩЕМУ МЕХАНИЗМУ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	хемосорбционную
Б	бумажную
В	осадочную
Г	жидкостную
251	ПО ДОМИНИРУЮЩЕМУ МЕХАНИЗМУ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	хемосорбционную
Б	газовую
В	бумажную
Г	жидкостную
252	ПО ТИПУ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ (В ХЕМОСОРБЦИОННО ХРОМАТОГРАФИИ) РАЗЛИЧАЮТ
А	осадочную
Б	хемосорбционную
В	газовую
Г	бумажную
253	ПО ТИПУ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ (В ХЕМОСОРБЦИОННО ХРОМАТОГРАФИИ) РАЗЛИЧАЮТ
А	редокс
Б	хемосорбционную
В	газовую
Г	бумажную
254	ПО ТИПУ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ (В ХЕМОСОРБЦИОННО ХРОМАТОГРАФИИ) РАЗЛИЧАЮТ
А	афинную
Б	хемосорбционную
В	газовую
Г	бумажную
255	ПО ТИПУ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ (В ХЕМОСОРБЦИОННОЙ ХРОМАТОГРАФИИ) РАЗЛИЧАЮТ
А	лигандообменную
Б	жидкостную
В	газовую
Г	бумажную
256	ПО ТИПУ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ (В ХЕМОСОРБЦИОННОЙ ХРОМАТОГРАФИИ) РАЗЛИЧАЮТ
А	осадочную
Б	жидкостную
В	газовую
Г	бумажную

257	ПО ТИПУ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ (В ХЕМОСОРБЦИОННОЙ ХРОМАТОГРАФИИ) РАЗЛИЧАЮТ
А	афинную
Б	ситовую
В	газовую
Г	бумажную
258	ПО ТИПУ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ (В ХЕМОСОРБЦИОННОЙ ХРОМАТОГРАФИИ) РАЗЛИЧАЮТ
А	лигандообменную
Б	жидкостную
В	газовую
Г	бумажную
259	ПО ТИПУ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ (В ХЕМОСОРБЦИОННОЙ ХРОМАТОГРАФИИ) РАЗЛИЧАЮТ
А	афинную
Б	ситовую
В	газовую
Г	жидкостную
260	ПО ТИПУ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ (В ХЕМОСОРБЦИОННОЙ ХРОМАТОГРАФИИ) РАЗЛИЧАЮТ
А	редокс
Б	ситовую
В	газовую
Г	жидкостную
261	ПО ТИПУ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ (В ХЕМОСОРБЦИОННОЙ ХРОМАТОГРАФИИ) РАЗЛИЧАЮТ
А	осадочную
Б	распределительную
В	газовую
Г	ситовую
262	ПО ТИПУ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ (В ХЕМОСОРБЦИОННОЙ ХРОМАТОГРАФИИ) РАЗЛИЧАЮТ
А	афинную
Б	распределительную
В	бумажную
Г	жидкостную
263	ПО ТИПУ ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ (В ХЕМОСОРБЦИОННОЙ ХРОМАТОГРАФИИ) РАЗЛИЧАЮТ
А	редокс
Б	распределительную
В	бумажную
Г	газовую

264	ПО АГРЕГАТНОМУ СОСТОЯНИЮ ПОДВИЖНОЙ ФАЗЫ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	газовую
Б	распределительную
В	бумажную
Г	редокс
265	ПО АГРЕГАТНОМУ СОСТОЯНИЮ ПОДВИЖНОЙ ФАЗЫ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	жидкостную
Б	распределительную
В	бумажную
Г	редокс
266	ПО АГРЕГАТНОМУ СОСТОЯНИЮ ПОДВИЖНОЙ ФАЗЫ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	газовую
Б	распределительную
В	бумажную
Г	колоночную
267	ПО АГРЕГАТНОМУ СОСТОЯНИЮ ПОДВИЖНОЙ ФАЗЫ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	газовую
Б	афинную
В	ситовую
Г	редокс
268	ПО АГРЕГАТНОМУ СОСТОЯНИЮ ПОДВИЖНОЙ ФАЗЫ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	жидкостную
Б	афинную
В	ситовую
Г	редокс
269	ПО АГРЕГАТНОМУ СОСТОЯНИЮ ПОДВИЖНОЙ ФАЗЫ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	жидкостную
Б	адсорбционную
В	бумажную
Г	ситовую
270	ПО АГРЕГАТНОМУ СОСТОЯНИЮ ПОДВИЖНОЙ ФАЗЫ РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	газовую
Б	адсорбционную
В	бумажную

Г	ситовую
271	ПО ТЕХНИКЕ ЭКСПЕРИМЕНТА РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	бумажную
Б	жидкостную
В	афинную
Г	ситовую
272	ПО ТЕХНИКЕ ЭКСПЕРИМЕНТА РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	плоскостную
Б	жидкостную
В	афинную
Г	ситовую
273	ПО ТЕХНИКЕ ЭКСПЕРИМЕНТА РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	тонкослойную
Б	жидкостную
В	афинную
Г	ситовую
274	ПО ТЕХНИКЕ ЭКСПЕРИМЕНТА РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	капиллярную
Б	жидкостную
В	афинную
Г	ситовую
275	ПО ТЕХНИКЕ ЭКСПЕРИМЕНТА РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	колоночную
Б	газовую
В	афинную
Г	ситовую
276	ПО ТЕХНИКЕ ЭКСПЕРИМЕНТА РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	бумажную
Б	газовую
В	афинную
Г	ситовую
277	ПО ТЕХНИКЕ ЭКСПЕРИМЕНТА РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	тонкослойную
Б	газовую
В	афинную
Г	осадительную
278	ПО ТЕХНИКЕ ЭКСПЕРИМЕНТА РАЗЛИЧАЮТ ХРОМАТОГРАФИЮ
А	капиллярную
Б	редокс
В	адсорбционную
Г	лигандообменную

279	РАССТОЯНИЕ МЕЖДУ ЛИНИЕЙ СТАРТА И ФРОНТА РАСТВОРИТЕЛЯ - 100 ММ, ЛИНИЕЙ СТАРТА И ЦЕНТРОМ ПЯТНА ВЕЩЕСТВА – 40ММ. КОЭФФИЦИЕНТ РАСПРЕДЕЛЕНИЯ R_f ВЕЩЕСТВА РАВЕН
А	0,4
Б	0,60
В	0.80
Г	0,70
280	РАССТОЯНИЕ МЕЖДУ ЛИНИЕЙ СТАРТА И ФРОНТА РАСТВОРИТЕЛЯ - 100 ММ, ЛИНИЕЙ СТАРТА И ЦЕНТРОМ ПЯТНА ВЕЩЕСТВА – 44ММ. КОЭФФИЦИЕНТ РАСПРЕДЕЛЕНИЯ R_f ВЕЩЕСТВА РАВЕН
А	0,44
Б	0,60
В	0.85
Г	0,55
281	РАССТОЯНИЕ МЕЖДУ ЛИНИЕЙ СТАРТА И ФРОНТА РАСТВОРИТЕЛЯ - 100 ММ, ЛИНИЕЙ СТАРТА И ЦЕНТРОМ ПЯТНА ВЕЩЕСТВА – 30ММ. КОЭФФИЦИЕНТ РАСПРЕДЕЛЕНИЯ R_f ВЕЩЕСТВА РАВЕН
А	0,30
Б	0,60
В	0.80
Г	0,70
282	РАССТОЯНИЕ МЕЖДУ ЛИНИЕЙ СТАРТА И ФРОНТА РАСТВОРИТЕЛЯ - 120 ММ, ЛИНИЕЙ СТАРТА И ЦЕНТРОМ ПЯТНА ВЕЩЕСТВА – 30ММ. КОЭФФИЦИЕНТ РАСПРЕДЕЛЕНИЯ R_f ВЕЩЕСТВА РАВЕН
А	0,25
Б	0,40
В	0.50
Г	0,60
283	РАССТОЯНИЕ МЕЖДУ ЛИНИЕЙ СТАРТА И ФРОНТА РАСТВОРИТЕЛЯ - 110 ММ, ЛИНИЕЙ СТАРТА И ЦЕНТРОМ ПЯТНА ВЕЩЕСТВА – 50ММ. КОЭФФИЦИЕНТ РАСПРЕДЕЛЕНИЯ R_f ВЕЩЕСТВА РАВЕН
А	0,45
Б	0,60
В	0.50
Г	0,75
284	В ПРЕДЛОЖЕННМ ПЕРЕЧНЕ ВЫБЕРИТЕ НЕПОДВИЖНУЮ ГРАНИЦУ РАЗДЕЛА ФАЗ
А	твёрдое тело – газ
Б	жидкость – жидкость
В	жидкость – газ
Г	газ – газ
285	В ПРЕДЛОЖЕННМ ПЕРЕЧНЕ ВЫБЕРИТЕ НЕПОДВИЖНУЮ ГРАНИЦУ РАЗДЕЛА ФАЗ

А	твёрдое тело – жидкость
Б	жидкость – жидкость
В	жидкость – газ
Г	газ – газ
286	В ПРЕДЛОЖЕННМ ПЕРЕЧНЕ ВЫБЕРИТЕ НЕПОДВИЖНУЮ ГРАНИЦУ РАЗДЕЛА ФАЗ
А	твёрдое тело – твердое тело
Б	жидкость – жидкость
В	жидкость – газ
Г	газ – газ
287	В ПРЕДЛОЖЕННМ ПЕРЕЧНЕ ВЫБЕРИТЕ ПОДВИЖНУЮ ГРАНИЦУ РАЗДЕЛА ФАЗ
А	жидкость – жидкость
Б	твёрдое тело – жидкость
В	твёрдое тело – газ
Г	твёрдое тело – твердое тело
288	В ПРЕДЛОЖЕННМ ПЕРЕЧНЕ ВЫБЕРИТЕ ПОДВИЖНУЮ ГРАНИЦУ РАЗДЕЛА ФАЗ
А	газ-жидкость
Б	твёрдое тело – жидкость
В	твёрдое тело – газ
Г	твёрдое тело – твердое тело
289	В ПРЕДЛОЖЕННМ ПЕРЕЧНЕ ВЫБЕРИТЕ ПОДВИЖНУЮ ГРАНИЦУ РАЗДЕЛА ФАЗ
А	жидкость – жидкость
Б	твёрдое тело – твердое тело
В	твёрдое тело – жидкость
Г	твёрдое тело – газ
290	ДАЙТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «АДСОРБЦИЯ»
А	самопроизвольное перераспределение молекул компонента между объемом фазы и поверхностным слоем
Б	строго определенное перераспределение молекул компонента между объемом фазы и поверхностным слоем
В	поглощение адсорбтива всей массой(объемом) адсорбента
Г	поглощение жидкостью или твёрдым телом веществ из окружающей среды, сопровождающееся образованием химических соединений
291	ДАЙТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «ХЕМОСОРБЦИЯ»
А	поглощение жидкостью или твёрдым телом веществ из окружающей среды, сопровождающееся образованием химических соединений.
Б	строго определенное перераспределение молекул компонента между объемом фазы и поверхностным слоем
В	поглощение адсорбтива всей массой(объемом) адсорбента
Г	поглощение твёрдым телом либо жидкостью различных веществ из

	окружающей среды
292	ДАЙТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «АДСОРБЦИЯ»
А	поглощение поверхностью адсорбента адсорбата (адсорбтива)
Б	строго определенное перераспределение молекул компонента между объемом фазы и поверхностным слоем
В	поглощение адсорбтива всей массой(объемом) адсорбента
Г	поглощение жидкостью или твёрдым телом веществ из окружающей среды, сопровождающееся образованием химических соединений
293	ДАЙТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «ХЕМОСОРБЦИЯ»
А	поглощение вещества поверхностью твёрдого тела в результате химической реакции
Б	поглощение поверхностью адсорбента адсорбата (адсорбтива)
В	строго определенное перераспределение молекул компонента между объемом фазы и поверхностным слоем
Г	поглощение адсорбтива всей массой(объемом) адсорбента
294	ДАЙТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «АДСОРБЦИЯ»
А	поглощение адсорбтива всей массой(объемом) адсорбента
Б	поглощение вещества поверхностью твёрдого тела в результате химической реакции
В	поглощение поверхностью адсорбента адсорбата (адсорбтива)
Г	строго определенное перераспределение молекул компонента между объемом фазы и поверхностным слоем
295	ДАЙТЕ ВЕРНОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «АДСОРБЕНТ»
А	вещество, на поверхности которого происходит адсорбция
Б	вещество, которое имеет непостоянный состав
В	вещество, которое может быть поглощено другим веществом
Г	вещество, у которого молярная концентрация меньше, чем у адсорбата
296	ПОВЕРХНОСТНО-АКТИВНЫЕ ВЕЩЕСТВА ВЕЛИЧИНУ ПОВЕРХНОСТНОГО НАТЯЖЕНИЯ
А	понижают
Б	повышают
В	не изменяют
Г	в зависимости от концентрации могут как повышать, так и понижать
297	КАКОЙ ВИД ХРОМАТОГРАФИИ НЕ СУЩЕСТВУЕТ
А	полярографическая
Б	афинная
В	газожидкостная
Г	колоночная
298	СПОСОБНОСТЬ РАСТВОРЕННЫХ ВЕЩЕСТВ ИЗМЕНЯТЬ ПОВЕРХНОСТНОЕ НАТЯЖЕНИЕ РАСТВОРИТЕЛЯ НАЗЫВАЕТСЯ
А	поверхностная активность
Б	поверхностное натяжение

В	абсорбция
Г	адсорбция
299	ЯВЛЕНИЕ САМОПРОИЗВОЛЬНОГО ПЕРЕРАСПРЕДЕЛЕНИЯ ЧАСТИЦ РАСТВОРИМОГО ВЕЩЕСТВА МЕЖДУ ОБЪЕМОМ ФАЗЫ И ПОВЕРХНОСТНЫМ СЛОЕМ НАЗЫВАЕТСЯ
А	адсорбция
Б	абсорбция
В	поверхностная активность
Г	поверхностное натяжение
300	ВЕЛИЧИНА, ЧИСЛЕННО РАВНАЯ КОЛИЧЕСТВУ ВЕЩЕСТВА АДСОРБТИВА, ПОГЛОЩЕННОГО ЕДИНИЦЕЙ МАССЫ АДСОРБЕНТА, НАЗЫВАЕТСЯ
А	адсорбция
Б	поверхностная энергия Гиббса
В	поверхностное натяжение
Г	поверхностная активность
301	ПОГЛОЩЕНИЕ ВЕЩЕСТВА ВСЕМ ОБЪЕМОМ АДСОРБЕНТА НАЗЫВАЕТСЯ
А	абсорбция
Б	адсорбция
В	десорбция
Г	хемосорбция
302	ПОВЕРХНОСТНО-АКТИВНЫЕ ВЕЩЕСТВА
А	уменьшают поверхностное натяжение воды
Б	увеличивают поверхностное натяжение воды
В	адсорбируются отрицательно
Г	концентрация в объеме выше, чем в поверхностном слое
303	ПОВЕРХНОСТНО-ИНАКТИВНЫЕ ВЕЩЕСТВА
А	увеличивают поверхностное натяжение
Б	уменьшают поверхностное натяжение
В	адсорбируются положительно
Г	концентрация в объеме ниже, чем в поверхностном слое
304	К ПОВЕРХНОСТНО-АКТИВНЫМ ВЕЩЕСТВАМ ОТНОСЯТ РАСТВОРИМЫЕ В ВОДЕ
А	органические одноосновные кислоты
Б	неорганические одноступенчатые кислоты
В	углеводы
Г	соли щелочных металлов
305	ВЫБЕРИТЕ ФАКТОР, ВЛИЯЮЩИЙ НА ВЕЛИЧИНУ АДСОРБЦИИ
А	удельная поверхность адсорбента
Б	плотность раствора
В	концентрация вещества

Г	объем раствора
306	К ПОВЕРХНОСТНО-АКТИВНЫМ ВЕЩЕСТВАМ ОТНОСЯТ РАСТВОРИМЫЕ В ВОДЕ
А	одноатомные спирты
Б	неорганические кислоты
В	углеводы
Г	соли щелочных металлов
307	К ПОВЕРХНОСТНО-АКТИВНЫМ ВЕЩЕСТВАМ ОТНОСЯТ РАСТВОРИМЫЕ В ВОДЕ
А	этановая кислота
Б	соляная кислота
В	глюкоза
Г	хлорид натрия
308	К ПОВЕРХНОСТНО-АКТИВНЫМ ВЕЩЕСТВАМ ОТНОСЯТ РАСТВОРИМЫЕ В ВОДЕ
А	пропионовая кислота
Б	соляная кислота
В	глюкоза
Г	хлорид натрия
309	К ПОВЕРХНОСТНО-ИНАКТИВНЫМ ВЕЩЕСТВАМ ОТНОСЯТ РАСТВОРИМЫЕ В ВОДЕ
А	хлорид натрия
Б	сахароза
В	глюкоза
Г	этиловый спирт
310	К ПОВЕРХНОСТНО-ИНАКТИВНЫМ ВЕЩЕСТВАМ ОТНОСЯТ РАСТВОРИМЫЕ В ВОДЕ
А	карбонат калия
Б	сахароза
В	глюкоза
Г	пропионовая кислота
311	ДАЙТЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОНЯТИЮ «АДСОРБТИВ»
А	вещество, которое адсорбируется
Б	вещество, на поверхности которого происходит адсорбция
В	растворитель
Г	вещество, которое не поглощается поверхностью адсорбента

