

Документ подписан простой электронной подписью
 Информация о владельце:
 ФИО: Косенок Сергей Михайлович
 Должность: ректор
 Дата подписания: 02.07.2026 14:40:44
 Уникальный программный ключ:
 e3a68f3eaa1e62674b54f4998099d3d6bfdfc836

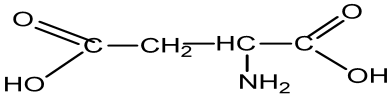
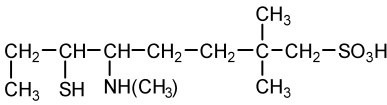
Форма оценочного материала для диагностического тестирования.

Тестовое задание для диагностического тестирования по дисциплине:

Органическая химия, 5 семестр

Код, направление подготовки	04.03.01 Химия
Направленность (профиль)	Инфоимия
Форма обучения	Очная
Кафедра-разработчик	Химии
Выпускающая кафедра	Химии

Проверяемая компетенция	Задание	Варианты ответов	Тип сложности вопроса	Кол-во баллов за правильный ответ
Низкий – однозначный выбор: да или нет				
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Все атомы углерода в молекулах галогенопроизводных циклоалканов находятся в состоянии sp^3 гибридизации	1). да 2). нет	Низкий	2
Низкий – однозначный выбор: один правильный ответ из заданного списка				
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Кислоты Бренстеда – это частицы, являющиеся: 1) донорами пары электронов; 2) донорами протона; 3) акцепторами H^+ ; 4) акцепторами вакантной орбитали; 5) анионами неметаллов.	1) донорами пары электронов; 2) донорами протона; 3) акцепторами H^+ ; 4) акцепторами вакантной орбитали; 5) анионами неметаллов.	Низкий	2
Низкий – выбор пропущенных слов				
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Нуклеофил – это частица, которая «_____». 1) присоединяет протон; предоставляет свободную орбиталь для образования химической связи; 2) атакует положительно заряженный атом углерода; предоставляет пару электронов для образования химической связи; 3) присоединяет электроны; присоединяет протон;	1) присоединяет протон; предоставляет свободную орбиталь для образования химической связи; 2) атакует положительно заряженный атом углерода; предоставляет пару электронов для образования химической связи; 3) присоединяет электроны; присоединяет протон;	Низкий	2
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Радикальными реагентами являются: 1) катионы, имеющие на внешнем слое только спаренные электроны; 2) атомы, имеющие неспаренный	1) катионы, имеющие на внешнем слое только спаренные электроны; анионы; 2) атомы, имеющие неспаренный	Низкий	2

	2) атомы, имеющие неспаренный электроны; группировки атомов, имеющие неспаренный электрон; 3) атомы, имеющие на внешнем слое октет электронов; группировки атомов, имеющие неспаренный электрон.	электроны; группировки атомов, имеющие неспаренный электрон; 3) атомы, имеющие на внешнем слое октет электронов; группировки атомов, имеющие неспаренный электрон.		
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Водородная связь не может образоваться между молекулами: 1) воды; 2) этилового спирта; 3) хлорида натрия; 4) уксусной кислоты;	1) воды; 2) этилового спирта; 3) хлорида натрия; 4) уксусной кислоты;	Низкий	2
Средний – однозначный выбор: один ответ из заданного списка				
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Назовите по номенклатуре ИУРАС соединение, формула которого:  1). 2-амино-4-карбоксибутановая кислота-1; 2). 2-аминобутандиовая кислота-1,4; 3). 3-аминодибутанкарбон овая кислота-1,4; 4). 2 –амино-4-метилтиабутанкарбокси-1.	1). 2-амино-4-карбоксибутановая кислота-1; 2). 2-аминобутандиовая кислота-1,4; 3). 3-аминодибутанкарбон овая кислота-1,4; 4). 2 –амино-4-метилтиабутанкарбокси-1.	Средний	5
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Назовите по номенклатуре ИУРАС соединение, формула которого:  1). 3-метил-4-гидрокси-5-аминогексанамида-1; 2). 5-амино-4-гидрокси-3-метилгексанамида-1; 3). 2-амино-3-гидрокси-4-метилгексанкарбомоил-1; 4). 2 –амино-3-гидрокси-4-метилгексанкарбамида-1.	1). 3-метил-4-гидрокси-5-аминогексанамида-1; 2). 5-амино-4-гидрокси-3-метилгексанамида-1; 3). 2-амино-3-гидрокси-4-метилгексанкарбомоил-1; 4). 2 –амино-3-гидрокси-4-метилгексанкарбамида-1.	Средний	5
Средний – однозначный выбор: один ответ из заданного списка				
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1	Характеристики индуктивного эффекта заместителей:	1) смещает электронную плотность вдоль	Средний	5

ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	1) смещает электронную плотность вдоль σ -связей; затухающий через 4-5 σ -связей; 2) незатухающий; 3) проявляется только в сопряженных системах; 4) передается по сопряженной системе на большие расстояния.	σ -связей; затухающий через 4-5 σ -связей; 2) незатухающий; 3) проявляется только в сопряженных системах; 4) передается по сопряженной системе на большие расстояния.		
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Характеристики мезомерного эффекта заместителей в молекулах: 1) проявляется в π -, π -сопряженных системах, эффект незатухающий; 2) не проявляется при p -, π -сопряжении заместителя с остальной частью молекулы; 3) всегда отрицательный; 4) затухающий.	1) проявляется в π -, π -сопряженных системах, эффект незатухающий; 2) не проявляется при p -, π -сопряжении заместителя с остальной частью молекулы; 3) всегда отрицательный; 4) затухающий.	Средний	5
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Для молекулы циклогексана энергетически наиболее выгодна: 1) конформация ванны (лодки); 2) конформация кресла; 3) плоская конформация; 4) все конформации энергетически равноценны; 5) заторможенная конформация.	1) конформация ванны (лодки); 2) конформация кресла; 3) плоская конформация; 4) все конформации энергетически равноценны; 5) заторможенная конформация.	Средний	5
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Ослабление кислотности имеет место в ряду: 1) пропанол-1, пропандиол-1,2, пропантриол-1,2,3 2) пропантриол-1,2,3, пропандиол-1,2, пропанол-2 3) пропанол-1, пропанол-2, пропантриол-1,2,3 4) пропанол-2, пропанол-1, пропандиол-1,2.	1) пропанол-1, пропандиол-1,2, пропантриол-1,2,3 2) пропантриол-1,2,3, пропандиол-1,2, пропанол-2 3) пропанол-1, пропанол-2, пропантриол-1,2,3 4) пропанол-2, пропанол-1, пропандиол-1,2.	Средний	5
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Увеличение основности имеет место в ряду: 1) диэтилсульфид, диэтиловый эфир, диэтиламин 2) диэтиловый эфир, диэтилсульфид, анилин 3) диэтилсульфид, диэтиламин, диэтиловый эфир.	1) диэтилсульфид, диэтиловый эфир, диэтиламин 2) диэтиловый эфир, диэтилсульфид, анилин 3) диэтилсульфид, диэтиламин, диэтиловый эфир.	Средний	5
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1	В каком ряду соединения расположены в порядке увеличения основности?	1) метиламин, диметиламин, анилин;	Средний	5

ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	1) метиламин, диметиламин, анилин; 2) метиламин, анилин, диметиламин; 3) анилин, метиламин, диметиламин; 4) диметиламин, анилин, метиламин.	2) метиламин, анилин, диметиламин; 3) анилин, метиламин, диметиламин; 4) диметиламин, анилин, метиламин.		
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Насыщенными высшими жирными кислотами являются: 1) линоленовая; 2) стеариновая; 3) пальмитиновая; 4) лимонная, олеиновая; 5) линоленовая; стеариновая; 6) пальмитиновая; стеариновая	1) линоленовая; пальмитиновая; 2) стеариновая; пальмитиновая; 3) лимонная, олеиновая; 4) линоленовая; стеариновая; 5) пальмитиновая; стеариновая	Средний	5
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Число атомов углерода и число двойных связей в линоленовой кислоте соответственно, равны: 1) $C_{18:2}$ 2) $C_{18:3}$ 3) $C_{17:3}$ 4) $C_{17:2}$	1) $C_{18:2}$ 2) $C_{18:3}$ 3) $C_{17:3}$ 4) $C_{17:2}$	Средний	5
Высокий – множественный выбор: выбрать несколько правильных ответов из заданного списка				
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	При конформационном анализе установлено, что для молекулы 2-хлорэтанола-1 энергетически более выгодно: 1) анти-конформация; 2) торсионный угол 180° ; 3) минимум энергии; 4) заслоненная конформация; 5) гош-конформация	1) анти-конформация; 2) торсионный угол 180° ; 3) минимум энергии; 4) заслоненная конформация; 5) гош-конформация.	Высокий	8
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	В какой группе соединений кислотные свойства ослабевают слева направо: 1) CH_3-COOH ; $C_{17}H_{35}COOH$; $HCOOH$; $HOOC-COOH$; 2) $HOOC-COOH$; $C_{17}H_{35}COOH$; CH_3-COOH ; $HCOOH$; 3) $ClCH_2COOH$; CH_3-COOH ; CH_3-CH_2-COOH ; C_6H_5OH ; 4) $HOOC-COOH$; $HOOC-CH_2-COOH$; CH_3-CH_2-COOH ; $C_{17}H_{35}COOH$; 5) CH_3OH ; C_6H_5OH ; C_6H_5SH ; CH_3COOH .	1) CH_3-COOH ; $C_{17}H_{35}COOH$; $HCOOH$; $HOOC-COOH$; 2) $HOOC-COOH$; $C_{17}H_{35}COOH$; CH_3-COOH ; $HCOOH$; 3) $ClCH_2COOH$; CH_3-COOH ; CH_3-CH_2-COOH ; C_6H_5OH ; 4) $HOOC-COOH$; $HOOC-CH_2-COOH$; CH_3-CH_2-COOH ; $C_{17}H_{35}COOH$; 5) CH_3OH ; C_6H_5OH ; C_6H_5SH ; CH_3COOH .	Высокий	8
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1	Какие заместители, связанные непосредственно с бензольным кольцом анилина,	1) $-CH_3$; 2) $-NO_2$; 3) $-OH$;	Высокий	8

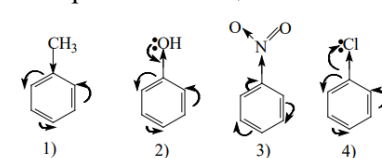
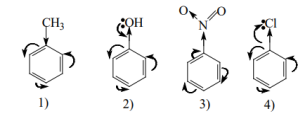
ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	усиливают его основные свойства: 1) - CH ₃ ; 2) -NO ₂ ; 3) -OH; 4) -COOH; 5) -SO ₃ H.	4) -COOH; 5) -SO ₃ H.		
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Какие утверждения верны? 1) S _{N2} -реакции характерны для первичного электрофильного атома углерода 2) S _{N2} -реакции протекают с обращением конфигурации 3) скорость S _{N2} -реакций пропорциональна концентрации субстрата, и не зависит от концентрации нуклеофила 4) скорость S _{N2} -реакции имеет второй суммарный порядок.	1) S _{N2} -реакции характерны для первичного электрофильного атома углерода 2) S _{N2} -реакции протекают с обращением конфигурации 3) скорость S _{N2} -реакций пропорциональна концентрации субстрата, и не зависит от концентрации нуклеофила 4) скорость S _{N2} -реакции имеет второй суммарный порядок.	Высокий	8
Высокий – упорядочение: расположить переменные элементы в правильном порядке				
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Последовательное увеличение кислотности соединений происходит в ряду: 1) бензойная кислота 2) салициловая кислота 3) п-аминобензойная кислота;	3) п-аминобензойная кислота; 1) бензойная кислота; 2) салициловая кислота	Высокий	8

Оценочный материал для диагностического тестирования

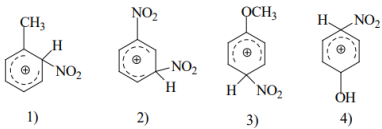
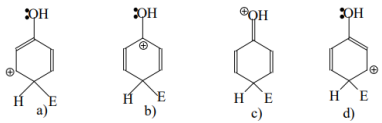
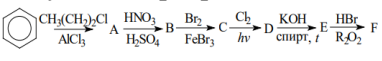
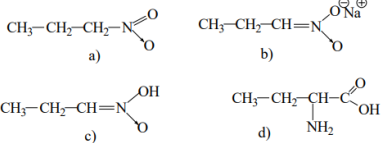
Тестовое задание для диагностического тестирования по дисциплине:

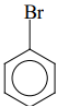
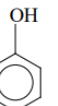
Органическая химия, VI семестр

Код, направление подготовки	04.03.01 Химия
Направленность (профиль)	Инфохимия
Форма обучения	Очная
Кафедра-разработчик	Химии
Выпускающая кафедра	Химии

Проверяемая компетенция	Задание	Варианты ответов	Тип сложности вопроса	Кол-во баллов за правильный ответ
Низкий – однозначный выбор: да или нет				
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Молекулой, несовместимой со своим зеркальным отображением, является пропандиол-1,2	1). да 2). нет	Низкий	2
Низкий – однозначный выбор: один правильный ответ из заданного списка				
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Укажите формулу, в которой неверно изображены электронные смещения: 	 1) 2) 3) 4)	Низкий	2
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Какую пару соединений целесообразнее использовать для синтеза 2-этоксипутана по реакции Вильямсона? А) бутан-2-ол; В) втор-бутилат натрия; С) этилат натрия; D) этилиодид; Е) 2-иодбутан; F) хлорэтан. 1) А, D; 2) В, D; 3) С, Е; 4) В, F.	1) А, D; 2) В, D; 3) С, Е; 4) В, F.	Низкий	2
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3	Метилэтилкетон можно получить: а) пиролизом ацетата кальция; б) гидратацией бут-2-ина по Кучерову;	1) а, б, с; 2) б, с; 3) б, д; 4) б, с, д.		

ОПК-2.3	с) озонлизом 3,4-диметилгекс-3-ена; d) окислением метилэтилкарбинола. 1) a, b, c; 2) b, c; 3) b, d; 4) b, c, d.			
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Под действием щелочей межмолекулярному диспропорционированию (реакции Канниццаро) подвергаются: а) 4-хлорбензойный альдегид; б) ацетофенон; с) триметилуксусный альдегид; d) формальдегид. 1) a, b; 2) b, c; 3) a, c, d; 4) b, c, d.	1) a, b; 2) b, c; 3) a, c, d; 4) b, c, d.		
Средний – однозначный выбор: один ответ из заданного списка				
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	В ряду соединений $\text{CH}_3\text{—I}$, $\text{CH}_3\text{—Br}$, $\text{CH}_3\text{—Cl}$, $\text{CH}_3\text{—F}$ происходит следующее изменение характеристик связи C—Hal : 1) возрастает длина и энергия диссоциации связи; 2) уменьшается длина и энергия диссоциации связи; 3) длина связи возрастает, энергия диссоциации уменьшается; 4) длина связи уменьшается, энергия диссоциации возрастает.	1) возрастает длина и энергия диссоциации связи; 2) уменьшается длина и энергия диссоциации связи; 3) длина связи возрастает, энергия диссоциации уменьшается; 4) длина связи уменьшается, энергия диссоциации возрастает.	Средний	5
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Из перечисленных пар молекул стереоизомерами является: 1) $\alpha\text{-D}$ -галактопираноза - $\beta\text{-D}$ -галактопираноза; $\alpha\text{-D}$ -глюкопираноза - $\alpha\text{-D}$ -галактопираноза; 2) $\alpha\text{-D}$ -глюкопираноза - $\beta\text{-D}$ -рибофураноза; $\alpha\text{-D}$ -глюкопираноза - $\alpha\text{-D}$ -галактопираноза; 3) β -аминомасляная кислота - γ -аминомасляная кислота; α -гидроксипропановая кислота- β -гидроксипропановая кислота; 4) $\alpha\text{-D}$ -галактопираноза - $\beta\text{-D}$ -галактопираноза;	1) $\alpha\text{-D}$ -галактопираноза - $\beta\text{-D}$ -галактопираноза; $\alpha\text{-D}$ -глюкопираноза - $\alpha\text{-D}$ -галактопираноза; 2) $\alpha\text{-D}$ -глюкопираноза - $\beta\text{-D}$ -рибофураноза; $\alpha\text{-D}$ -глюкопираноза - $\alpha\text{-D}$ -галактопираноза; 3) β -аминомасляная кислота - γ -аминомасляная кислота; α -гидроксипропановая кислота- β -гидроксипропановая кислота; 4) $\alpha\text{-D}$ -галактопираноза -	Средний	5

	α -D-глюкопираноза β -D-рибофураноза;	-	β -D-галактопираноза; α -D-глюкопираноза - β -D-рибофураноза;		
Средний – однозначный выбор: один ответ из заданного списка					
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Неверно представлен наиболее стабильный σ -аддукт в SE-реакции нитрования замещенных аренов:			Средний	5
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Наибольший вклад в стабилизацию σ -аддукта в SE-реакциях фенола вносят структуры:			Средний	5
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Укажите основной продукт, образующийся в результате следующих превращений: 	1) 1-бром-2-(2-бром-4-нитрофенил)пропан; 2) 1-бром-2-(3-бром-4-нитрофенил)пропан; 3) 2-бром-2-(2-бром-4-нитрофенил)пропан; 4) 2-бром-1-(2-бром-4-нитрофенил)пропан.		Средний	5
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Таутомерами являются:			Средний	5
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Первичный амин образуется в реакции, которой соответствует уравнение:	1) $2\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—Br} + \text{NH}_3 \longrightarrow$ 2) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—Br} + \text{NH}_3 \longrightarrow$ 3) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—Br} + 2\text{NH}_3 \longrightarrow$ 4) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—Br} + \text{CH}_3\text{NH}_2 \longrightarrow$		Средний	5
УК-1.2 УК-1.3	1. К солям диазония относятся соединения:	1) A, D; 2) A, C, D;		Средний	5

ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	А) п-нитробензолдiazонийгидросульфат; В) бензолдiazоцианид; С) фенилдiazонийхлорид; D) бензолдiazотат натрия; Е) п-толилдiazонийтетрафторборат. 1) А, D; 2) А, С, D; 3) А, С, Е; 4) А, В, С.	3) А, С, Е; 4) А, В, С.		
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Какие из аминокислот не имеют хирального центра? 1) аланин 2) аргинин 3) глицин 4) фенилаланин	1) аланин 2) аргинин 3) глицин 4) фенилаланин	Средний	5
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Качественной реакцией на α-аминокислоты является их взаимодействие с: 1) HNO₂; 2) анилином; 3) KMnO₄; 4) нингидрином; 5) бромной водой.	1) HNO₂; 2) анилином; 3) KMnO₄; 4) нингидрином; 5) бромной водой.	Средний	5
Высокий – множественный выбор: выбрать несколько правильных ответов из заданного списка				
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Укажите характерные для атома углерода электронные конфигурации в основном и в возбужденном состояниях соответственно: 1) 1s²2s²2p_x¹2p_y¹; 2) 1s²2s²2p_x¹; 3) 1s²2s¹2p_x¹2p_y¹2p_z¹; 4) 1s¹2s¹2p_x²2p_y¹2p_z¹.	1) 1s²2s²2p_x¹2p_y¹; 2) 1s²2s²2p_x¹; 3) 1s²2s¹2p_x¹2p_y¹2p_z¹; 4) 1s¹2s¹2p_x²2p_y¹2p_z¹.	Высокий	8
Высокий – упорядочение: расположить переменные элементы в правильном порядке				
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Уменьшение реакционной способности субстратов (от активированного к дезактивированному) правильно указано в ряду:  А  В  С  D 1) А>В>С>D 2) D>В>А>С 3) D>С>А>В 4) D>А>В>С	1) А>В>С>D 2) D>В>А>С 3) D>С>А>В 4) D>А>В>С	Высокий	8
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1	Расположите в ряд по уменьшению щелочного	1) А>В>С>D 2) D>В>А>С 3) D>С>А>В	Высокий	8

ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	гидролиза (S_N1-механизм) следующие соединения: А) 3-хлорбут-2-ен; В) 3-метил-2-хлорбутан; С) 3-метил-1-хлорбутан; D) 2-метил-2-хлорбутан. 1) $A > B > C > D$ 2) $D > B > A > C$ 3) $D > C > A > B$ 4) $A > D > B > C$	4) $A > D > B > C$		
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Расположите следующие соединения в ряд по возрастанию кислотности (от слабой к сильной): А) 3-фенилпропан-1,2-диол; В) бензиловый спирт; С) п-крезол; D) 4-нитрофенол. 1) $C < D < B < A$; 2) $B < A < C < D$; 3) $A < B < C < D$; 4) $D < C < A < B$.	1) $C < D < B < A$; 2) $B < A < C < D$; 3) $A < B < C < D$; 4) $D < C < A < B$.	Высокий	8
УК-1.2 УК-1.3 ОПК-1.1 ОПК-1.2 ОПК-1.3 ОПК-2.3	Сила кислот возрастает в следующей последовательности: А) пропионовая кислота; В) 2-хлорпропановая кислота; С) 3-хлорпропановая кислота; D) 2,2-дихлорпропановая кислота. 1) $B < C < D < A$; 2) $A < C < B < D$; 3) $D < B < C < A$; 4) $C < B < A < D$.	1) $B < C < D < A$; 2) $A < C < B < D$; 3) $D < B < C < A$; 4) $C < B < A < D$.		