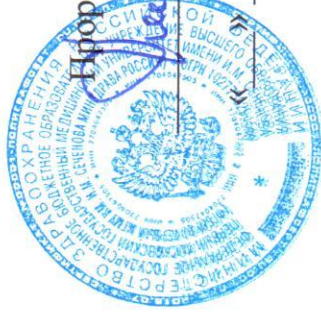


Федеральное государственное бюджетное учреждение высшего образования
Первый Московский государственный медицинский университет имени И.М. Сеченова
Министерства здравоохранения Российской Федерации

УТВЕРЖДАЮ



Проректор по учебной работе

Т.М. Литвинова

2017 года

Расписание промежуточной аттестации по химии обучающихся в образовательных учреждениях,
участвующих в проекте Департамента образования г. Москвы «Медицинский класс в московской школе»

(13-17 марта 2017 г)

Место проведения: г. Москва, Абрикосовский пер., д.1, стр.1 (Учебный военный центр Первого МГМУ им. И.М. Сеченова)

Дни недели	Время	наименование образовательного учреждения	класс
Понедельник 13.03.2017 г.	09.00-10.00	ГБОУ Лицей №1535	11К,11Л, 11М, 11З
		ГБПОУ МГОК	10В, 11А
	10.00-11.00	ГБОУ Гимназия № 1529	10М, 11М
		ГБОУ школа 2054	10К, 10Л
	11.00-12.00	ГБОУ Лицей № 429 «Сокольная гора»	10, 11
		ГБОУ «Школа с углубленным изучением иностранных языков №1412»	10, 11
	12.00-13.00	Гимназия № 1583 имени К.А. Керимова	10, 11
		ГБОУ школа № 667	10, 11
		ГБОУ школа № 1329	10А, 11В
		ГБОУ Школа № 199	10Б, 10В, 11В
	13.00-14.00	ГБОУ Школа № 315	10Б, 11Б
		ГБОУ «Школа № 875»	10А, 11А
		ГБОУ «Школа №2036»	10, 11
		ГБОУ Лицей №1553	10
		ГБОУ Школа № 1359	10Б, 11Б
	14.00-15.00	ГБОУ «Школа № 236 им. Героя Советского Союза Г. И. Щедрина»	10, 11
	15.00-16.00	Сеченовский Предупицерсарий	10-01-10-03, 10-04-10-05
	16.00-17.00	ГБОУ «Школа №2107»	10
		ГБОУ Лицей № 2010	10 Б, 11 Г, 11 В
		ГБОУ Школа 1862	10 Д
		ГБОУ № 2098	10, 11
		ГБОУ Школа №648	10
		ГБОУ Школа № 962	10, 11

Дни недели	Время	наименование образовательного учреждения	класс
Вторник 14.03.2017 г.	09.00-10.00	ГБОУ Лицей №1535	10Л, 10М, 10Н, 10З, 10К
	10.00-11.00	ГБОУ школа №1253 с углублённым изучением иностранных языков	11М-1, 11М-2, 10 М-1, 10 М-2, 10 М-3
	11.00-12.00	ГБОУ Лицей № 1553 имени В.И. Вернадского	11
		ГБОУ Гимназия №1506	10, 11
	12.00-13.00	ГБОУ Лицей №1571	10, 11
		ГБОУ СОШ № 1474	10, 11
		ГБОУ СОШ № 1210	10, 11
		ГБОУ СОШ 2092	10, 11
	13.00-14.00	ГБОУ Школа №1357	10Р, 10С, 11Р
	14.00-15.00	ГБОУ Школа № 1631	10
		ГБОУ Школа № 1623	10Б, 11
		ГБОУ Школа № 1538	10
		ГБОУ Школа № 2090	10Б, 11Г
	15.00-16.00	ГБОУ Школа № 627	10А, 11Б
		Гимназия №1573	10, 11
	16.00-17.00	ГБОУ Школа с углубленным изучением английского языка № 1354	10М, 11М
		ГБОУ Школа лицей №1420	10М, 11ЛМ
		ГБОУ Лицей №1574	10, 11
		Гимназия № 1544	10, 11

Дни недели	Время	наименование образовательного учреждения	класс
Среда 15.03.2017 г.	09.00-10.00	ГБОУ «Курчатовская школа»	10, 11
	10.00-11.00	ГБОУ Гимназия № 1516	10, 11
		Гимназия №1527	10, 11
		ГБОУ Школа № 444	10, 11
		ГБОУ Гимназия № 1799 «Экополис»	10В
	11.00-12.00	Школа №2095	10-ХБ, 11 Б
		Лицей №1557	10, 11
		ГБОУ Школа № 902 «Диалог»	10, 11
		ГБОУ СОШ 827	10 М
	12.00-13.00	ГБОУ гимназия №1274 им. В. В. Маяковского	10В, 11Г
		ГБОУ Школа №1288	10, 11
		ГБОУ «Гимназия №1530 «Школа Ломоносова»	10М, 11М
	13.00-14.00	ГБОУ Школа № 1259 с углубленным изучением иностранных языков	10, 11
		ГБОУ Школа № 185	10, 11
		ГБОУ Школа №1747	10 Б
		ГБОУ Школа 1293	10 А
		ГБОУ СОШ №141	10, 11
	14.00-15.00	ГБОУ «Школа № 329»	10
		ГБОУ Школа № 1315	10 Б
		ГБОУ Школа 1905	10 А, 11 А
		ГБОУ Школа № 1191	10А
	15.00-16.00	ГБОУ Школа № 1468	10 А, 10 Б, 11 А, 11 Б
	16.00-17.00	ГБОУ Школа № 1375	10 М, 11 М
		ГБОУ Школа № 1601	10Б, 11Б
		ГБОУ «Школа № 354 им. Д. М. Карбышева»	10, 11

Дни недели	Время	Наименование образовательного учреждения	класс
Четверг 16.03.2017 г.	09.00 - 10.00	ГБОУ Гимназия №1517	10, 11
		ГБОУ Школа № 2005	10 В
	10.00 - 11.00	ГБОУ СОШ № 2070	10 В
		ГБОУ Гимназия №1539	10 А, 11 А
		ГБОУ Гимназия №1584	10 В
	11.00 - 12.00	ГАОУ ЦО 548	10 В, 10Н, 11В
		ГБОУ МОК «Кузьминки»	10 Б, 11 Б
		ГБОУ Школа № 1279	10 А
	12.00 - 13.00	ГБОУ Школа № 1194	10 Г, 10 Д, 11 Д
		ГБОУ Школа №1285	10 Д, 11 Д
		ГБОУ Школа № 2097	10 В, 10 Д
	13.00 - 14.00	ГБОУ Гимназия № 1409	10 Г
		ГБОУ Лицей №1501	10А1, 10Б1, 10В1
		ГБОУ Школа №1770	10, 11
	14.00 - 15.00	ГБОУ Лицей №1501	11А1, 11Б1, 11В1
		ГБОУ Школа № 1363	10Д
		ГБОУ Школа №1286	10
		ГБОУ Школа № 1434	10, 11
	15.00 - 16.00	ГБОУ Лицей № 1501	11 Г1
		ГБОУ Лицей № 1564	10Ж, 11 Г, 10 А, 11 Б
		ГБОУ Школа №192	10
		ГБОУ Школа № 1861 «Загорье»	10Б
	16.00 – 17.00	ГБОУ Школа № 1231	10
		ГБОУ Гимназия №1569 «Созвездие»	10
		ГБОУ Лицей № 1367	10, 11

Дни недели	Время	Наименование образовательного учреждения	класс
Пятница 17.03.2017 г.	10.00 - 11.00	ГБОУ Школа № 1284	10, 11
		ГБОУ «Школа на Яузе»	10, 11
		ГБОУ Школа № 2054	11
	11.00 - 12.00	ГБОУ «Школа с углубленным изучением отдельных предметов № 1950»	10, 11
		ГБОУ Школа № 1387	10, 11
	12.00 - 13.00	ГБОУ Школа № 1619	10, 11
		ГБОУ Лицей № 507	10, 11
		ГБОУ Школа № 1159	10, 11
		ГБОУ «Гимназия № 1272»	10, 11
	13.00 - 14.00	ГБОУ ГЛК на Юго-Востоке	10
		ГБОУ «Романовская школа»	10, 11
		ГБОУ Гимназия № 1541	10, 11
		ГБОУ Лицей № 1586	10, 11

**Проверочный тест № 2 по химии для 10 медико-биологических классов
«Теория строения органических веществ. Углеводороды. Спирты»**

Проверочный тест №2 (март 2017 г.) по химии соответствует следующим темам Программы*: темы 4 - 10 обязательного компонента программы, а также тема 1 дополнительного компонента 1.

Нулевой вариант

№	вопрос	ответ
1	Гомологом бензола является: 1) стирол 2) ксилол 3) фенол 4) крезол 5) циклогексанол	2
2	Отличить бензол от толуола можно с помощью раствора: 1) бромоводорода 2) перманганата калия 3) азотной кислоты 4) гидроксида диамминсеребра	2
3	При присоединении бромоводорода к стиролу (винилбензолу) преимущественно образуется: 1) 1-винил-4-бромбензол 2) 1-винил-2-бромбензол 3) 1-бром-1-фенилэтан 4) 1-бром-2-фенилэтан 5) бромметилбензол	3
4	При нагревании бутанола-2 с концентрированной серной кислотой до 180 ⁰ С преимущественно образуется: 1) бутен-1 2) бутен-2 3) дибутиловый эфир 4) дивторбутиловый эфир 5) диизобутиловый эфир	2
5	При сгорании порции изопрена образовалось 18,0 г воды. Объем образовавшегося оксида углерода (IV) (в литрах, при н.у.) равен: 1) 22,4 2) 11,2 3) 28,0 4) 33,6 5) 44,8	3
6	Из 1,4-дихлорбутана в <u>одну стадию</u> можно получить: 1) циклобутан 2) бутан 3) бутен-1 4) бутадиен-1,3 5) бутандиол-1,4	1,4,5
7	В форме цис- и транс- изомеров могут существовать соединения: 1) 1-хлорбутен-1 2) 1,4-дибромбутен-2 3) метилпропен 4) 1,4-диметилциклогексан 5) 2-метилбутен-2	1,2,4
8	Веществами X и Y в цепочке превращений $X + HBr \rightarrow 1\text{-бромпропан} \rightarrow \text{пропен} (+KMnO_4 + H_2O, 0^0C) \rightarrow Y$ являются: 1) пропен 2) циклопропан 3) этиленгликоль 4) пропандиол-1,2 5) уксусная кислота	2,4
9	Бромэтан реагирует (без катализатора) со следующими веществами: 1) натрий 2) гидроксид натрия (водный раствор) 3) гидроксид натрия (спиртовой раствор) 4) бензол 5) хлороводород	1,2,3
10	Этанол при определенных условиях вступает в реакции со следующими веществами: 1) натрий 2) гидроксид натрия 3) сульфат меди(II) 4) оксид меди (II) 5) этановая кислота	1,4,5

11	Установите соответствие между формулой вещества и его названием: А) C_7H_8 Б) C_5H_8 В) C_3H_6O Г) $C_3H_8O_3$	1) пропанол 2) пропен-2-ол 3) глицерин 4) пентен 5) изопрен 6) толуол	А-6 Б-5 В-2 Г-3
12	Установите соответствие между названием вещества и его изомером: А) циклобутан Б) метилпропан В) бутанол-1 Г) дивинил	1) бутан 2) метилциклобутан 3) бутен-1 4) бутин-1 5) диэтиловый эфир 6) циклопропан	А-3 Б-1 В-5 Г-4
13	Установите соответствие между формулами реагентов и продуктом реакции: А) бутен-1 + $HBr \rightarrow$ Б) бутadiен-1,3 + $HBr \rightarrow$ В) бензол + $Cl_2(AlCl_3) \rightarrow$ Г) бензол + $Cl_2(h\nu) \rightarrow$	1) 1-бромбутан 2) 2-бромбутан 3) 1-бромбутен-2 4) 3-бромбутен-1 5) хлорбензол 6) гексахлорциклогексан	А-2 Б-3 В-5 Г-6
14	Установите соответствие между веществом и продуктом его взаимодействия с подкисленным раствором перманганата калия: А) бутен-2 Б) метилпропен В) пропен Г) пропанол-2	1) уксусная кислота 2) пропановая кислота 3) пропаналь 4) пропанон 5) пропандиол-1,2 6) бутандиол-2,3	А-1 Б-4 В-1 Г-4
15	Установите соответствие между названиями веществ и реактивом (водный раствор), с помощью которого можно различить эти вещества: А) бутин-1 и бутин-2 Б) пропин и пропен В) толуол и стирол Г) этанол и глицерин	1) хлорид бария 2) бром 3) гидроксид диаминсеребра 4) гидроксид калия 5) бромоводород 6) сульфат меди и гидроксид калия	А-3 Б-3 В-2 Г-6

Тесты №№ 1-5 – по 4 балла; тесты 6-15 – по 8 баллов;

Проверочный тест № 2 по химии для 11 медико-биологических классов

Проверочный тест №2 (март 2017 г.) по химии соответствует следующим темам Программы*: темы 15, 16, и 18-30 обязательного компонента программы, а также тема 2 дополнительного компонента 2.

Нулевой вариант

№	вопрос	ответ
1	Одинаковое число валентных р-электронов содержат атомы элементов: 1) кремний 2) титан 3) германий 4) цирконий 5) свинец	1, 3, 5
2	Выберите два вещества с наиболее полярными ковалентными связями: 1) HCl 2) HBr 3) $NaCl$ 4) H_2O 5) CH_4	1, 4

3	Вещества, имеющие молекулярное строение: 1) Cl ₂ 2) KCl 3) HCl 4) CH ₃ COOH 5) C ₆ H ₁₂ O ₆	1,3,4,5
4	Вещества, которые взаимодействуют с раствором гидроксида натрия: 1) железо 2) фосфор 3) хлорид фосфора (V) 4) кремний 5) гидросульфат натрия	2,3,4,5
5	Вещества, которые взаимодействуют с водным раствором брома: 1) фенол 2) этанол 3) муравьиная кислота 4) уксусная кислота 5) акриловая кислота	1,3,5
6	Медь растворили в концентрированной серной кислоте, выделившийся газ X пропустили через избыток раствора гидроксида натрия, при этом образовалось вещество Y, к водному раствору которого добавили раствор хлорида алюминия и получили осадок Z. Вещества X, Y и Z – это: 1) сероводород 2) сернистый газ 3) сульфид натрия 4) сульфит натрия 5) оксид алюминия 6) гидроксид алюминия 7) сульфит алюминия 8) сульфид алюминия	2,4,6
7	3,4-диметилгексан при нагревании с катализатором подвергли дегидроциклизации с образованием вещества X, которое окислили нейтральным раствором перманганата калия при нагревании и получили вещество Y. Вещества X, и Y – это: 1) 3,4-диметилциклогексан 2) этилбензол 3) 1,3-диметилбензол 4) орто-ксилол 5) бензойная кислота 6) фталевая кислота 7) бензоат калия 8) фталат калия	4, 8
8	Установите соответствие между формулой соли и типом гидролиза ее в водном растворе: А) AlBr ₃ 1) гидролиз по катиону Б) NaHCO ₃ 2) гидролиз по аниону В) CaCO ₃ 3) гидролиз по катиону и по аниону Г) CH ₃ COONH ₄ 4) гидролиз не происходит	А-1 Б-2 В-4 Г-3
9	Установите соответствие между формулой соли и процессом, происходящим <u>на аноде</u> при электролизе ее водного раствора: А) фторид натрия 1) $2F^- - 2e \rightarrow F_2$ Б) сульфат калия 2) $2Br^- - 2e \rightarrow Br_2$ В) ацетат калия 3) $2H_2O + 2e \rightarrow H_2 + 2OH^-$ Г) бромид меди (II) 4) $2H_2O - 4e \rightarrow O_2 + 4H^+$ 5) $2CH_3COO^- - 2e \rightarrow C_2H_6 + 2CO_2$ 6) $Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu^0$	А-4 Б-4 В-5 Г-2
10	Установите соответствие между характером воздействия на равновесную систему и смещением равновесия: $CH_3COOH + C_2H_5OH \leftrightarrow CH_3COOC_2H_5 + H_2O$ А) повышение давления 1) равновесие смещается в сторону продуктов реакции Б) уменьшение давления 2) равновесие смещается в сторону исходных веществ В) добавление щелочи 3) равновесие не смещается Г) добавление кислоты	А-3 Б-3 В-2 Г-1
11	Установите соответствие между формулой вещества и классом соединений, к которому это вещество принадлежит: А) CrO ₃ 1) основной оксид Б) PbO ₂ 2) кислотный оксид В) Cr(OH) ₃ 3) амфотерный оксид Г) NH ₃ (раствор) 4) амфотерный гидроксид 5) основание 6) щелочь	А-2 Б-3 В-4 Г-5

