

Спецификация

контрольных измерительных материалов для проведения в 2011 году государственной (итоговой) аттестации (в новой форме) по ХИМИИ обучающихся, освоивших основные общеобразовательные программы основного общего образования

1. Назначение экзаменационной работы – оценить общеобразовательную подготовку по химии выпускников IX класса образовательных учреждений с целью их государственной (итоговой) аттестации.

Результаты экзамена могут быть приняты во внимание при приеме учащихся в профильные классы средней (полной) школы.

2. Нормативные документы, определяющие содержание экзаменационной работы

Содержание экзаменационной работы определяется на основе следующих документов:

1) Обязательный минимум содержания основного общего образования по химии (Приказ Минобразования России от 19.05.1998 г. № 1236).

2) Федеральный компонент государственного образовательного стандарта основного общего образования по химии (Приказ Минобразования России от 05.03.2004 г. № 1089).

3. Преемственность содержания экзаменационных материалов ГИА-9 и ЕГЭ

При разработке экзаменационной работы принято во внимание то, что основная масса выпускников девятых классов, выбравших экзамен по химии, в перспективе планирует продолжить изучение химии в средней (полной) школе на профильном уровне. Согласно этому при отборе содержания для проведения ГИА за курс основной школы учитывалась значимость отбираемых элементов содержания в общей системе химических знаний, формируемой на этапе основной школы. С другой стороны, принималось во внимание, какие из проверяемых элементов содержания получают свое дальнейшее развитие в курсе химии X-XI классов.

4. Характеристика структуры и содержания экзаменационной работы

Каждый вариант работы состоит из трех частей и содержит 22 задания. Одинаковые по форме представления и уровню сложности задания сгруппированы в определенных частях работы.

Часть 1 содержит 15 заданий с выбором ответа (базового уровня сложности). Их обозначение в работе: А1; А2; А3;... А15.

Часть 2 содержит 4 задания с кратким ответом (повышенного уровня сложности). Их обозначение в работе: В1; В2; В3, В4.

Часть 3 содержит 3 задания с развернутым ответом (высокого уровня сложности). Их обозначения в работе: С1, С2 и С3.

Задания в работе расположены по принципу постепенного нарастания уровня их сложности. Доля заданий базового, повышенного и высокого уровней сложности составила в работе 68%, 18% и 14% (соответственно).

Общее представление о количестве заданий в каждой из частей экзаменационной работы дает таблица 1.

Таблица 1. Распределение заданий по частям экзаменационной работы

№ п/п	Части работы	Число заданий	Максимальный первичный балл за выполнение заданий	Процент максимального первичного балла за данную часть работы (от общего максимального первичного балла, равного 33)	Тип заданий
1	Часть 1	15	15	45,5%	Задания с выбором ответа
2	Часть 2	4	8	24,2%	Задания с кратким ответом
3	Часть 3	3	10	30,3%	Задания с развернутым ответом
4	Итого	22	33	100%	Все типы

Каждая группа заданий экзаменационной работы имеет свое предназначение.

Задания с выбором ответа проверяют на базовом уровне усвоение значительного числа элементов содержания (23 из 28) из всех четырех содержательных блоков курса: знание языка науки, основных химических понятий, общих свойств классов неорганических и органических соединений, металлов, неметаллов; знание признаков классификации элементов, неорганических и органических веществ, химических реакций; знания о видах химических связей и др.

В работе представлены две разновидности заданий с выбором ответа. В первом случае учащимся для выполнения задания необходимо выбрать один из четырех предложенных вариантов ответа.

В заданиях другого вида предлагаются два суждения, верность которых следует оценить. Отличие этих разновидностей заданий состоит в алгоритмах поиска правильных ответов.

Задания с кратким ответом проверяют на повышенном уровне наряду с элементами содержания, проверяемыми заданиями с выбором ответа усвоение следующего учебного материала: закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением элемента в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева; химические свойства изу-

ченных классов неорганических веществ; окислительно-восстановительные реакции.

В экзаменационной работе 2011 г. предложены два задания на выбор нескольких правильных ответов из предложенного перечня (*множественный выбор*) и два задания на установление соответствия позиций, представленных в двух множествах. Правильный ответ записывается в виде набора цифр.

Выполнение заданий данного вида предусматривает осуществление большего числа учебных действий (операций). Например, необходимо определить, с какими реагентами будет взаимодействовать то или иное вещество; определить окислитель и восстановитель в химических реакциях и др.

Задания с *развернутым ответом* – наиболее сложные в экзаменационной работе. Эти задания проверяют усвоение следующих элементов содержания: способы получения и химические свойства различных классов неорганических соединений, реакции ионного обмена, взаимосвязь веществ различных классов, количество вещества, молярный объем и молярная масса вещества, массовая доля растворенного вещества.

Выполнение заданий этого вида предполагает наличие у учащихся комплексных умений:

- *объяснять* обусловленность свойств и способов получения веществ их составом и строением; взаимосвязь неорганических веществ;

- *проводить* комбинированные расчеты по химическим уравнениям.

Всего в работе три задания с развернутым ответом. При выполнении первого задания необходимо составить уравнения реакций, отражающих взаимосвязь между веществами, принадлежащими к различным классам (группам) неорганических веществ, записать сокращенное ионное уравнение одной из реакций.

Второе задание представляет собою комбинированную задачу, в основе которой два типа расчетов: вычисление массовой доли растворенного вещества в растворе и вычисление количества вещества, массы или объема вещества по количеству вещества, массе или объему одного из реагентов или продуктов реакции.

Третье задание предусматривает проверку умения учащихся составлять уравнение реакции по описанным в условии признакам протекания химических реакций.

Анализ выполнения заданий повышенного и высокого уровней сложности позволяет осуществлять дифференциацию учащихся по уровню их подготовки и на этой основе выставять им более высокие отметки («4» и «5»).

Включенные в работу задания распределены по содержательным блокам: «Вещество», «Химическая реакция», «Элементарные основы неорганической химии. Представления об органических веществах», «Методы познания веществ и химических явлений», «Химия и жизнь».

5. Распределение заданий экзаменационной работы по содержанию, проверяемым умениям и видам деятельности

При определении содержания проверочных заданий экзаменационной работы учитывалось, какой объем каждый из содержательных блоков занимает в курсе химии. Например, было принято во внимание, что в системе знаний, определяющих уровень подготовки выпускников основной школы по химии, наиболее значительным является блок «Элементарные основы неорганической химии. Представления об органических веществах». По этой причине доля заданий, проверяющих усвоение содержания данного блока, составила в экзаменационной работе 38% от общего числа всех заданий. Доля заданий, проверяющих усвоение элементов содержания остальных блоков учебного материала, также определена пропорционально их объему (см. таблицу 2).

Таблица 2. Распределение заданий экзаменационной работы по содержательным блокам (темам, разделам) курса химии

№ п/п	Содержательные блоки	Число заданий	Максимальный балл за выполнение заданий каждого блока	% от общего максимального балла, равного 33	% элементов данного блока в кодификаторе
1	Вещество	6	8	23,5%	25%
2	Химическая реакция	5	8	23,5%	21%
3	Элементарные основы неорганической химии. Представления об органических веществах	8	12	38%	32%
4	Методы познания веществ и химических явлений. Химия и жизнь	3	5	15%	22%
5	Итого	22	33	100%	100%

Для соотнесения содержания экзаменационной работы с общими целями обучения химии в основной школе задания ориентированы также на проверку овладения определенными видами умений, которые соответствуют требованиям к уровню подготовки выпускников основной школы по химии.

Представление о распределении заданий по видам проверяемых умений дает таблица 3.

*Таблица 3. Распределение заданий
по проверяемым умениям и видам деятельности*

№ п/п	Виды проверяемых умений	Число заданий	Макси- мальный первич- ный балл за выпол- нение за- даний	Процент максималь- ного первичного балла за задания данного вида от мак- симального первич- ного балла за всю ра- боту, равного 33
1. 1.1 1.2	<u>Называть:</u> вещества по их химическим формулам; типы химических реакций.	2	2	6
2. 2.1 2.2 2.3	<u>Составлять:</u> формулы важнейших неор- ганических соединений изу- ченных классов; схемы, строения атомов пер- вых 20 элементов периоди- ческой системы Д.И. Менделеева; уравнения химических реак- ций.	3	5	16
3. 3.1 3.2	<u>Характеризовать:</u> химические элементы (от водорода до кальция) на ос- нове их положения в пери- одической системе Д.И. Менделеева и особен- ностей строения их атомов; химические свойства ве- ществ – представителей раз- личных классов неорганиче- ских и органических соеди- нений.	6	9	27

4. 4.1 4.2 4.3 4.4	<u>Объяснять:</u> физический смысл порядко- вого номера химического элемента, номеров группы (для элементов главных под- групп) и периода в периоди- ческой системе, к которым принадлежит элемент; закономерности в изменении свойств химических элемен- тов и их соединений; сущность химических реак- ций (окислительно- восстановительных и ионно- го обмена); взаимосвязь веществ.	5	9	27
5. 5.1 5.2 5.3 5.4	<u>Определять:</u> принадлежность веществ к определенному классу; тип химической реакции по известным классифика- ционным признакам; вид химической связи и сте- пень окисления элементов; возможность протекания ре- акций ионного обмена.	4	4	12
6. 6.1 6.2 6.3	<u>Вычислять:</u> массовую долю химического элемента в веществе; массовую долю растворен- ного вещества в растворе; количество вещества, объем или массу вещества по коли- честву вещества, объему или массе реагентов или продук- тов реакции.	2	4	12
Итого		22	33	100

6. Распределение заданий экзаменационной работы по уровню сложности

В экзаменационную работу включаются задания различного уровня сложности: *базового* – Б, *повышенного* – П, *высокого* – В (см. таблицу 4).

Таблица 4. Распределение заданий по уровню сложности

Уровень сложности заданий	Число заданий	Максимальный первичный балл	Процент максимального первичного балла за задания данного уровня сложности от максимального первичного балла за всю работу, равного 33
Базовый (Б)	15	15	45,5%
Повышенный (П)	4	8	24,2%
Высокий (В)	3	10	30,3%
Итого	22	32	100%

7. Время выполнения работы

На выполнение экзаменационной работы отводится 2 часа – 120 минут. Примерное время, отводимое на выполнение отдельных заданий, составляет:

- 1) для каждого задания части 1 – 2–3 минуты;
- 2) для каждого задания части 2 – 5–8 минут;
- 3) для каждого задания части 3 – до 12–15 минут.

8. Дополнительные материалы и оборудование

В аудитории во время экзамена у каждого экзаменуемого должны быть следующие материалы и оборудование:

- периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева;
- таблица растворимости солей, кислот и оснований в воде;
- электрохимический ряд напряжений металлов;
- непрограммируемый калькулятор.

9. Система оценивания отдельных заданий и работы в целом

Проверка ответов учащихся на задания частей 1 и 2 выполняется с помощью компьютера. Ответы на задания части 3 проверяются экспертной комиссией, в состав которой входят методисты, опытные учителя и преподаватели вузов.

Верное выполнение каждого задания *Части 1* оценивается 1 баллом.

В *Части 2* верное выполнение заданий В1–В4 оценивается 1–2 баллами.

Задания В1–В2 считаются выполненными верно, если в каждом из них правильно выбраны два варианта ответа. За неполный ответ – правильно назван 1 из 2-х ответов или названы 3 ответа, из которых два верные, выстав-

ется 1 балл. Остальные варианты ответов считаются неверными и оцениваются 0 баллов.

Задания В3–В4 считаются выполненными верно, если правильно установлены 3 соответствия. Частично верным считается ответ, в котором установлены 2 соответствия из 3, он оценивается 1 баллом. Остальные варианты считаются неверным ответом и оцениваются 0 баллов.

При оценивании каждого из трех заданий *Части 3* эксперт выявляет в ответе учащегося элементы, каждый из которых оценивается 1 баллом. Таким образом, максимальная оценка за верно выполненное задание С1 составляет 4 балла, а за задания С2 и С3 – по 3 балла.

Проверка заданий *Части 3* осуществляется на основе сравнения ответа выпускника с поэлементным анализом приведенного образца ответа.

Задания с развернутым ответом могут быть выполнены учащимися разными способами. Поэтому ответы, приведенные в критериях оценивания выполнения заданий с развернутым ответом, следует рассматривать лишь как один из возможных вариантов. Это относится, прежде всего, к способам решения расчетных задач.

Полученные учащимися баллы за выполнение всех заданий суммируются. Итоговая оценка выпускника основной школы определяется по 5-балльной шкале.

Таблица 5. Шкала пересчета первичного балла за выполнение экзаменационной работы в отметку по пятибалльной шкале

Отметка по пятибалльной шкале	«2»	«3»	«4»	«5»
Общий балл	0 – 8	9 – 17	18 – 26	27 – 32

Предложенная нижняя граница баллов для выставления отметки «3» является ориентиром для территориальных предметных комиссий и может быть снижена, но не ниже чем до 6 баллов.

Результаты экзамена могут быть использованы при приеме учащихся в профильные классы средней школы. Ориентиром при отборе в профильные классы может быть показатель, нижняя граница которого соответствует 23 баллам.

10. Условия проведения и проверки экзамена (требования к специалистам)

На экзамен в аудиторию не допускаются специалисты по химии. Использование единой инструкции по проведению экзамена позволяет обеспечить соблюдение единых условий без привлечения лиц со специальным образованием по данному предмету.

Проверку экзаменационных работ (заданий с развернутым ответом) осуществляют специалисты-предметники, прошедшие специальную подготовку.

11. Рекомендации по подготовке к экзамену

К экзамену можно готовиться по учебникам, рекомендованным и допущенным Министерством образования и науки Российской Федерации к использованию в образовательном процессе в общеобразовательных учреждениях в 2010/2011 учебном году (используемым в школах в последние два-три года). Перечень учебников размещен на сайте Министерства образования и науки Российской Федерации (www.mon.gov.ru) в разделе «Документы министерства».

Кроме того, могут быть использованы пособия по подготовке к ГИА, имеющие гриф ФИПИ.

12. Изменения в экзаменационной работе 2011 года по сравнению с 2010 годом

В целом, экзаменационная работа 2011 года по своей структуре и содержанию аналогична работе 2010 года. Вместе с тем, в каждую часть работы внесены определенные изменения.

В *Части 1* число заданий уменьшено до 15, а в *Часть 3* добавлено еще одно задание. Таким образом, общее число заданий в варианте равно 22.

Сокращение числа заданий в *Части 1* достигнуто в результате перегруппировки проверяемых элементов содержания и переноса одного из элементов в *Часть 2*. Так, например, элементы содержания «Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях» и «Классификация химических реакций по различным признакам» в 2011 году будут проверяться одним заданием.

Элемент содержания «Первоначальные сведения об органических веществах» в 2011 году будет проверяться заданием В2 повышенного уровня сложности.

Свойства различных классов/групп неорганических веществ, проверявшиеся в 2010 году заданиями В2 и В4, в 2011 году будут проверяться одним заданием – В4.

В *Часть 3* добавлено еще одно задание, направленное на проверку умения выпускников составлять уравнения реакций в соответствии с описанием процессов, происходящих с веществами, предложенными в условии задания.

12. План экзаменационной работы 2010 года

Содержание экзаменационной работы 2010 года по химии отражено в плане демонстрационного варианта, приведенном в Приложении 1.

План демонстрационного варианта контрольных измерительных материалов для проведения в 2011 году государственной итоговой аттестации (в новой форме) по химии выпускников IX классов общеобразовательных учреждений

Обозначение заданий в работе и бланке ответов: А – задания с выбором ответа, В – задания с кратким ответом, С – задания с развернутым ответом. Уровни сложности задания: Б – базовый (примерный интервал выполнения 60–90%), П – повышенный (40–60%), В – высокий (менее 40%).

№	Обозначение задания в работе	Проверяемые элементы содержания	Коды проверяемых элементов содержания	Коды проверяемых умений ¹	Уровень сложности задания	Макс. балл за выполнение задания	Примерное время выполнения задания
1	A1	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов периодической системы Д.И. Менделеева.	1.1	2.2	Б	1	3
2	A2	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	1.2	4.1	Б	1	3
3	A3	Строение молекул. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая.	1.3;	5.2	Б	1	3
4	A4	Валентность химических элементов. Степень окисления химических элементов.	1.4	5.3	Б	1	3
5	A5	Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений.	1.6	1.1 1.2	Б	1	3

¹ Коды проверяемых умений даны по таблице 2.2. Спецификации.

6	A6	Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях. Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ, изменению степеней окисления химических элементов, поглощению и выделению энергии.	2.1 2.2	2.3 5.11.3	Б	1	3
7	A7	Электролиты и неэлектролиты. Катионы и анионы. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей (средних).	2.3; 2.4	5.12.3	Б	1	3
8	A8	Реакции ионного обмена и условия их осуществления.	2.5	5.4	Б	1	3
9	A9	Химические свойства простых веществ: металлов и неметаллов	3.1	3.2	Б	1	3
10	A10	Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных.	3.2.1	3.2	Б	1	3
11	A11	Химические свойства оснований. Химические свойства кислот.	3.2.2 3.2.3	3.2	Б	1	3
12	A12	Химические свойства солей (средних).	3.2.4	3.2	Б	1	3
13	A13	Чистые вещества и смеси. Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Человек в мире веществ, материалов и химических реакций. Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Разделение смесей и очистка веществ. Приготовление растворов. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.	1.5, 4.1 5.1 5.2	3.2	Б	1	3
14	A14	Определение характера среды раствора кислот и щелочей с помощью индикаторов. Качественные реакции на ионы в растворе (хлорид-, сульфат-,	4.2, 4.3	3.2	Б	1	3

		карбонат-ионы, ион аммония). Получение газообразных веществ. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород, углекислый газ, аммиак).					
15	A15	Вычисление массовой доли химического элемента в веществе.	4.4.1	6.1	Б	1	3
16	B1	Периодический закон Д.И. Менделеева. Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в периодической системе химических элементов.	1.2.2	4.2 3.1	П	2	7
17	B2	Первоначальные сведения об органических веществах: предельных и непредельных углеводородах (метане, этане, этилене, ацетилене) и кислородсодержащих веществах: спиртах (метаноле, этаноле, глицерине), карбоновых кислотах (уксусной и стеариновой). Биологически важные вещества: белки, жиры, углеводы.	3.4	1.1	П	2	8
18	B3	Степень окисления химических элементов. Окислитель и восстановитель. Окислительно-восстановительные реакции.	1.4 2.6	4.3	П	2	8
19	B4	Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ.	3.1, 3.2.	3.2	П	2	8

20	C1	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Реакции ионного обмена и условия их осуществления.	3.3	4.4 2.5	B	4	15
21	C2	Вычисление массовой доли растворенного вещества в растворе. Вычисление количества вещества, массы или объема вещества по количеству вещества, массе или объему одного из реагентов или продуктов реакции.	4.4.2, 4.4.3	6.2 6.3	B	3	15
22	C3	Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ. Качественные реакции на ионы в растворе (хлорид-, сульфат-, карбонат-ионы, ион аммония). Получение газообразных веществ. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород, углекислый газ, аммиак).	3.1 3.2 4.2 4.3	3.2	B	3	14
<p>Всего заданий – 22, из них по типу заданий: А – 15, В – 4, С – 3; по уровню сложности: Б – 15, П – 4, В – 3. Общее время выполнения работы – 120 минут.</p>							