

Банк заданий ВПР по естественно-научной грамотности.

Химия 8 класс.(3.2)

Тип 3.2

Какой из приведённых в таблице газов тяжелее воздуха, поэтому при утечке из резервуара будет стелиться по земле? (Средняя молярная масса воздуха равна 29 г/моль.) Укажите номер вещества.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Правильный ответ должен содержать следующие элементы: 1) указание газа: сероводород (2); 2) объяснение выбора, например: сероводород, так как его молярная масса (34 г/моль) численно больше молярной массе воздуха (29 г/моль) Объяснение может быть сформулировано иначе.	
Правильно указан газ и дано объяснение	2
Правильно указан газ	1
Газ не указан / указан неправильно независимо от наличия объяснения. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	2

Тип 3.2

На весах уравновешены две закрытые пробками колбы объёмом 1 л и 2 л соответственно. Первую колбу заполнили газом силаном и герметично закрыли. Каким из приведённых в таблице газов следует заполнить вторую колбу, чтобы вернуть весы в состояние равновесия? Укажите номер вещества.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Правильный ответ должен содержать следующие элементы: 1) указание газа: метан (1); 2) объяснение выбора, например: Чтобы весы находились в состоянии равновесия, массы обеих заполненных газами колб должны быть равны. Объём второй колбы в два раза больше объёма первой, поэтому вторая колба должна быть заполнена газом с молярной массой в два раза меньше, чем в первой колбе. Молярная масса силана, поэтому газ во второй колбе должен иметь молярную массу 16 г/моль. Объяснение может быть сформулировано иначе.	
Правильно указан газ и дано объяснение	2
Правильно указан газ	1
Газ не указан / указан неправильно независимо от наличия объяснения. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	2

Тип 3.2

Какой из приведённых в таблице газов имеет при заданных условиях такую же плотность, как и газ фосфин, молярная масса которого равна 34 г/моль? Укажите номер вещества.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Правильный ответ должен содержать следующие элементы: 1) указание газа: сероводород (2); 2) объяснение выбора, например: сероводород имеет такую же плотность, как и фосфин, потому что их молярные массы равны. Объяснение может быть сформулировано иначе.	
Правильно указан газ и дано объяснение	2
Правильно указан газ	1
Газ не указан / указан неправильно независимо от наличия объяснения. ИЛИ Ответ неправильный	0
<i>Максимальный балл</i>	2

Тип 3.2

В вашем распоряжении имеется пустая колба. Каким из приведённых в таблице газов следует наполнить эту колбу, чтобы её масса была максимальной? Укажите номер вещества.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Правильный ответ должен содержать следующие элементы: 1) указание газа: бромоводород (2); 2) объяснение выбора, например: согласно закону Авогадро, в равных объёмах газов, взятых при одинаковых температуре и давлении, содержится равное число молекул; поскольку молярная масса HBr больше молярной массы HCl , то максимальную массу будет иметь колба с бромоводородом. Объяснение может быть сформулировано иначе.	
Правильно указан газ и дано объяснение	2
Правильно указан газ	1
Газ не указан / указан неправильно независимо от наличия объяснения. ИЛИ Ответ неправильный	0
<i>Максимальный балл</i>	2

Тип 3.2

Каким из приведённых в таблице газов следует наполнить шарик с практически невесомой оболочкой, чтобы он оказался существенно легче воздуха и смог взлететь? (Средняя молярная масса воздуха равна 29 г/моль.) Укажите номер вещества.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Правильный ответ должен содержать следующие элементы: 1) указание газа: метан (2); 2) объяснение выбора, например: метан легче воздуха, потому что $M(\text{CH}_4) < M_{\text{ср}}(\text{воздух})$. Объяснение может быть сформулировано иначе	
Правильно указан газ и дано объяснение	2
Правильно указан газ	1
Газ не указан / указан неправильно независимо от наличия объяснения. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	2

Тип 3.2

Каким из приведённых в таблице газов следует наполнить шарик с практически невесомой оболочкой, чтобы он оказался тяжелее воздуха и не смог взлететь? (Средняя молярная масса воздуха равна 29 г/моль.) Укажите номер вещества.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Правильный ответ должен содержать следующие элементы: 1) указание газа: пропан (3); 2) объяснение выбора, например: пропаном, так как его молярная масса (44 г/моль) численно больше молярной массы воздуха (29 г/моль). Объяснение может быть сформулировано иначе.	
Правильно указан газ и дано объяснение	2
Правильно указан газ	1
Газ не указан / указан неправильно независимо от наличия объяснения. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	2

Тип 3.2

Какой из приведённых в таблице газов следует смешать с кислородом, чтобы образовалась газовая смесь с такой же плотностью, что и воздух? (Средняя молярная масса воздуха равна 29 г/моль.) Укажите номер вещества.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Правильный ответ должен содержать следующие элементы: 1) указание газа:	

неон(1); 2) объяснение выбора, например: молярная масса кислорода больше средней молярной массы воздуха, поэтому для получения газовой смеси с плотностью, равной плотности воздуха, следует взять газ с молярной массой меньше 29 г/моль, т. е. неон.Объяснение может быть сформулировано иначе.	
Правильно указан газ и дано объяснение	2
Правильно указан газ	1
Газ не указан / указан неправильно независимо от наличия объяснения. ИЛИ Ответ неправильный	0
<i>Максимальный балл</i>	2

Тип 3.2

Какой из приведённых в таблице газов следует смешать с водородом, чтобы образовалась газовая смесь с такой же плотностью, что и воздух? (Средняя молярная масса воздуха равна 29 г/моль.) Укажите номер вещества.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Правильный ответ должен содержать следующие элементы: 1) указание газа: бромоводород (1); 2) объяснение выбора, например: Молярная масса водорода меньше средней молярной массы воздуха, поэтому для получения газовой смеси с плотностью, равной плотности воздуха, следует взять газ с молярной массой больше 29 г/моль, т. е. бромоводород. Объяснение может быть сформулировано иначе.	
Правильно указан газ и дано объяснение	2
Правильно указан газ	1
Газ не указан / указан неправильно независимо от наличия объяснения. ИЛИ Ответ неправильный	0
<i>Максимальный балл</i>	2

Тип 3.2

Какой из приведённых в таблице газов имеет при заданных условиях такую же плотность, как и газ фосфин молярная масса которого равна 34 г/моль? Укажите номер вещества. Укажите номер вещества и объясните сделанный вами выбор.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Правильный ответ должен содержать следующие элементы: 1) указание газа: фторметан (3); 2) объяснение выбора, например: фторметан, так как его молярная масса (34 г/моль) численно равна молярной массе фосфина (34 г/моль).Объяснение может быть сформулировано иначе.	
Правильно указан газ и дано объяснение	2

Правильно указан газ	1
Газ не указан / указан неправильно независимо от наличия объяснения. ИЛИ Ответ неправильный	0
<i>Максимальный балл</i>	2

Тип 3.2

Какой из приведённых в таблице газов имеет при заданных условиях такую же плотность, как и угарный газ молярная масса которого равна 28 г/моль? Укажите номер вещества.

Содержание верного ответа и указания к оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Правильный ответ должен содержать следующие элементы: 1) указание газа: азот (1); 2) объяснение выбора, например: азот имеет такую же плотность, как и угарный газ, потому что их молярные массы равны. Объяснение может быть сформулировано иначе	
Правильно указан газ и дано объяснение	2
Правильно указан газ	1
Газ не указан / указан неправильно независимо от наличия объяснения. ИЛИ Ответ неправильный	0
<i>Максимальный балл</i>	2

Банк заданий по естественно-научной грамотности.

Химия 8 класс.

Тип заданий 5(5.1-5.2)

- I. Восьмиклассница Света съездила за чашечкой мороженого (сгущёнки).

5.1. Используя данные приведённой ниже таблицы, определите, какую массу жиров получила при этом организм девушки. Ответ подтвердите расчётом.

Содержание жиров в некоторых молочных продуктах

Продукт	Кефир жирный	Ряженка	Молоко сгущённое	Творог жирный	Творожная масса
Массовая доля жиров, %	3,2	6,0	8,3	18,0	23,0

Решение: _____



Ответ: _____

5.2. Какую долю суточной физиологической нормы (90 г) составляет потреблённое Светой количество жиров? Ответ подтвердите расчётом.

Решение: _____



Ответ: _____

II.

Восьмиклассница Настя отдыхала летом с родителями на море и привезла оттуда домой банку с морской водой.

В сентябре в школьной лаборатории Настя провела такой опыт: в большую фарфоровую чашку налила 250г морской воды и упарила её на электрической плитке досуха. Масса полученного твёрдого остатка солей составила 2,75 г.

5.1. По результатам проведённого опыта вычислите массовую долю солей в образце морской воды (солёность моря). Используя данные приведённой ниже таблицы, определите, на каком море отдыхала в этом году Настя.

Солёность некоторых морей Мирового океана

Море	Балтийское	Азовское	Чёрное	Средиземное	Красное
Массовая доля солей, %	0,7	1,1	1,8	3,9	4,1

Решение: _____

Ответ: _____

5.2. Какую массу твёрдого остатка солей должна была бы получить Настя при упаривании пробы морской воды массой 250 г, если бы она отдыхала на Мраморном море, солёность которого составляет 2,6%? Ответ подтвердите расчётом.

Решение: _____

Ответ: _____

III.

Восьмиклассница Света съела за час кусочек слоёного торта массой 150г.

5.1. Используя данные приведённой ниже таблицы, определите, какую массу жиров получил при этом организм девушки. Ответ подтвердите расчётом.

Содержание некоторых компонентов в слоёном торте

Компонент	Вода	Белки	Жиры	Углеводы
Массовая доля, %	13,0	5,0	37,4	44,0

Решение: _____

Ответ: _____

5.2. Какую долю суточной физиологической нормы (90г) составляет потреблённое Светой количество жиров? Ответ подтвердите расчётом.

Решение: _____

Ответ: _____

IV.

Восьмиклассник Пётр съел за обедом 160 г жареного картофеля.

5.1. Используя данные приведённой ниже таблицы, определите, какую массу жиров получил при этом организм юноши. Ответ подтвердите расчётом.

Содержание жиров в некоторых овощных блюдах

Блюдо	Свёкла отварная	Картофель отварной	Капуста тушёная	Морковные котлеты	Картофель жареный
Массовая доля жиров, %	0,0	0,4	3,3	6,8	9,5

Решение: _____

Ответ: _____

5.2. Какую долю суточной физиологической нормы (90 г) составляет потреблённое Петром количество жиров? Ответ подтвердите расчётом.

Решение: _____

Ответ: _____

V.

Восьмиклассник Игорь съел за обедом 120 г отварного судака.

5.1. Используя данные приведённой ниже таблицы, определите, какую массу жиров получил при этом организм юноши. Ответ подтвердите расчётом.

Содержание жиров в некоторых блюдах

Изделие	Судака отварной	Треска жареная	Курица отварная	Яйцов смятку	Яичница глазунья
Массовая доля жиров, %	1,3	5,1	7,4	11,6	20,9

Решение: _____

Ответ: _____

5.2. Какую долю суточной физиологической нормы (90 г) составляет потреблённое Игорем количество жиров? Ответ подтвердите расчётом.

Решение: _____

Ответ: _____

VI.

Восьмиклассник Михаил съел 150 г винограда без косточек (кишмиша).

5.1. Используя данные приведённой ниже таблицы, определите, какую массу углеводов получил ил при этом организм юноши. Ответ подтвердите расчётом.

Содержание некоторых компонентов в винограде без косточек (кишмише)

Компонент	Вода	Белки	Жиры	Углеводы
Массовая доля, %	18,0	2,3	нет	66,0

Решение: _____



Ответ: _____

5.2. Какую долю суточной физиологической нормы (400 г) составляет потреблённое Михаилом количество углеводов? Ответ подтвердите расчётом.

Решение: _____



Ответ: _____

VII.

Восьмиклассница Лариса съела за обедом порцию жареной трески массой 180 г.

5.1. Используя данные приведённой ниже таблицы, определите, какую массу жиров получил при этом организм девушки. Ответ подтвердите расчётом.

Содержание жиров в некоторых блюдах

Изделие	Судако тварной	Треска жареная	Курица отварная	Яйцов смятку	Яичница глазунья
Массовая доля жиров, %	1,3	5,1	7,4	11,6	20,9

Решение: _____



Ответ: _____

5.2. Какую долю суточной физиологической нормы (90 г) составляет потреблённое Ларисой количество жиров? Ответ подтвердите расчётом.

Решение: _____



Ответ: _____

VIII.

Восьмиклассница Лена выпила после завтрака 50 г сока шиповника.

5.1. Используя данные приведённой ниже таблицы, определите, какую массу углеводов получил ил при этом организм девушки. Ответ подтвердите расчётом.

Содержание углеводов в некоторых соках

Сок	Лимонный	Чёрно-смородиновый	Яблочный	Абрикосовый	Шиповника
-----	----------	--------------------	----------	-------------	-----------

Массовая доля углеводов, %	2,5	7,9	9,1	13,7	17,6
-----------------------------------	-----	-----	-----	------	------

Решение: _____

Ответ: _____

5.2. Какую долю суточной физиологической нормы (400 г) составляет потреблённое Леной количество углеводов? Ответ подтвердите расчётом.

Решение: _____

Ответ: _____

IX.

Восьмиклассница Настя съела за ужином 80 г отварной курицы.

5.1. Используя данные приведённой ниже таблицы, определите, какую массу жиров получил при этом организм девушки. Ответ подтвердите расчётом.

Содержание жиров в некоторых блюдах

Изделие	Судак отварной	Треска жареная	Курица отварная	Яйцов смятку	Яичница глазунья
Массовая доля жиров, %	1,3	5,1	7,4	11,6	20,9

Решение: _____

Ответ: _____

5.2. Какую долю суточной физиологической нормы (90 г) составляет потреблённое Настей количество жиров? Ответ подтвердите расчётом.

Решение: _____

Ответ: _____

X.

Восьмиклассница Света съела за чаем две конфеты «Ассорти» массой 15,0 г каждая.

5.1. Используя данные приведённой ниже таблицы, определите, какую массу жиров получил при этом организм девушки. Ответ подтвердите расчётом.

Содержание некоторых компонентов в конфетах «Ассорти»

Компонент	Вода	Белки	Жиры	Углеводы
Массовая доля, %	0,8	5,2	35,0	57,4

Решение: _____

Ответ: _____

5.2. Какую долю суточной физиологической нормы (90 г) составляет потреблённое Светойколичество жиров? Ответ подтвердите расчётом.

Решение: _____

Ответ: _____

Ответы.

I.

5.1.

Содержаниеверногоответаиуказанияпооцениванию (допускаютсяиныеформулировкиответа,неискажающиеегосмысла)	Баллы
Долженбытьприведёнрасчётиданправильныйответ: $m(\text{жиров}) = 60 \text{ г} \times 0,083 = 4,98 \text{ г}$	
Данрасчёт,обоснованноприведшийкправильномуответу	1
Расчётнепривёлкправильномуответу. ИЛИРасчётотсутствует/проведённеправильнонезависимоотналичияправильного ответа. ИЛИОтветнеправильный	0
Максимальныйбалл	1

5.2

Содержаниеверногоответаиуказанияпооцениванию (допускаютсяиныеформулировкиответа,неискажающиеегосмысла)	Баллы
Долженбытьприведёнрасчётиданправильныйответ: $\alpha = 4,98 \text{ г} / 90 \text{ г} = 0,055$ (или5,5%)	
Данрасчёт,обоснованноприведшийкправильномуответу	1
Расчётнепривёлкправильномуответу. ИЛИРасчётотсутствует/проведённеправильнонезависимоотналичияправильного ответа. ИЛИОтветнеправильный	0
Максимальныйбалл	1

II.

5.1

Содержаниеверногоответаиуказанияпооцениванию (допускаютсяиныеформулировкиответа,неискажающиеегосмысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $\omega(\text{солей}) = (2,75 \text{ г} / 250 \text{ г}) \times 100\% = 1,1\%$.МореАзовское	
Данрасчёт,обоснованноприведшийкправильномуответу	1
Расчётнепривёлкправильномуответу. ИЛИРасчётотсутствует/проведённеправильнонезависимоотналичияправильногоответ а. ИЛИОтветнеправильный	0
Максимальныйбалл	1

5.2

Содержаниеверногоответаиуказанияпооцениванию (допускаютсяиныеформулировкиответа,неискажающиеегосмысла)	Баллы
Долженбытьприведёнрасчётиданправильныйответ: $m(\text{солей}) = 250 \text{ г} \times 0,026 = 6,5 \text{ г}$	
Данрасчёт,обоснованноприведшийкправильномуответу	1
Расчётнепривёлкправильномуответу. ИЛИРасчётотсутствует/проведённеправильнонезависимоотналичияправильногоответ а. ИЛИОтветнеправильный	0
Максимальныйбалл	1

III.

5.1

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $m(\text{жиров}) = 150 \text{ г} \times 0,374 = 56,1 \text{ г}$	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	1

5.2

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $\alpha = 56,1 \text{ г} / 90 \text{ г} = 0,623$ (или 62,3%)	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	1

IV.

5.1

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $m(\text{жиров}) = 160 \text{ г} \times 0,095 = 15,2 \text{ г}$	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	1

5.2

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $\alpha = 15,2 \text{ г} / 90 \text{ г} = 0,169$ (или 16,9%)	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	1

V.

5.1

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $m(\text{жиров}) = 120 \text{ г} \times 0,013 = 1,56 \text{ г}$	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
<i>Максимальный балл</i>	<i>1</i>

5.2

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $\alpha = 1,56 \text{ г} / 90 \text{ г} = 0,017$ (или 1,7%)	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
<i>Максимальный балл</i>	<i>1</i>

VI.

5.1

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $m(\text{углеводов}) = 150 \text{ г} \times 0,66 = 99,0 \text{ г}$	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
<i>Максимальный балл</i>	<i>1</i>

5.2

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $\alpha = 99,0 \text{ г} / 400 \text{ г} = 0,248$ (или 24,8%)	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
<i>Максимальный балл</i>	<i>1</i>

VII.

5.1

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
---	--------------

Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $m(\text{жиров}) = 180 \text{ г} \times 0,051 = 9,18 \text{ г}$	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	1

5.2

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $\alpha = 9,18 \text{ г} / 90 \text{ г} = 0,102$ (или 10,2%)	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	1

VIII.

5.1

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $m(\text{углеводов}) = 50 \text{ г} \times 0,176 = 8,8 \text{ г}$	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	1

5.2

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $\alpha = 8,8 \text{ г} / 400 \text{ г} = 0,022$ (или 2,2%)	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	1

IX.

5.1

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $m(\text{жиров}) = 80 \text{ г} \times 0,074 = 5,92 \text{ г}$	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1

Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	1

5.2

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $\alpha = 5,92 \text{ г/90 г} = 0,0658$ (или 6,58%)	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	1

Х.

5.1

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $m(\text{жиров}) = 2 \times 15 \text{ г} \times 0,350 = 10,5 \text{ г}$	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	1

5.2

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ: $\alpha = 10,5 \text{ г/90 г} = 0,117$ (или 11,7%)	
Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу	1
Расчёт не привёл к правильному ответу. ИЛИ Расчёт отсутствует/проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа. ИЛИ Ответ неправильный	0
Максимальный балл	1