

Система оценивания проверочной работы

Правильный ответ на задание 1.1 оценивается 1 баллом.

Полный правильный ответ на задание 3.1 оценивается 3 баллами. Если в ответе допущена одна ошибка (неправильно заполнена одна клетка таблицы), выставляется 2 балла; если допущено две ошибки (неправильно заполнены две клетки таблицы), выставляется 1 балл, если все клетки таблицы заполнены неправильно – 0 баллов.

1

1.1	1
-----	---

1.2

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
В правильном ответе для каждого рисунка должен быть приведён <u>пример вещества с указанием его названия и формулы</u> , например: для рис. 2: вода H_2O ; для рис. 3: карбонат кальция $CaCO_3$. Для рис. 1 должны быть указаны название и формула индивидуального химического вещества: нитрат калия KNO_3 . Для рис. 2 и 3 могут быть приведены другие примеры веществ и соответствующие их формулы веществ. <i>При оценивании в качестве правильного ответа принимается только название вещества с соответствующей формулой; указание только названия или только формулы вещества не засчитывается в качестве правильного ответа</i>	
Правильно указаны названия и формулы веществ для трёх рисунков	3
Правильно указаны названия и формулы веществ для любых двух рисунков	2
Правильно указаны название и формула вещества только для одного любого рисунка	1
Ответ неправильный	0
Максимальный балл	3

2

2.1

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Правильный ответ должен содержать следующие <u>элементы</u> : 1) <u>указание строки</u> : 2; 2) <u>обоснование выбора</u> , например: потому что при горении костра образуются новые химические вещества. Может быть дано иное обоснование выбора строки	
Правильно указана строка и дано обоснование	1
Правильно указана только строка. ИЛИ Строка не указана / указана неправильно независимо от наличия обоснования. ИЛИ Ответ неправильный	0
<i>Максимальный балл</i>	<i>1</i>

2.2

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
В правильном ответе должен быть указан <u>признак</u> протекания химической реакции из п. 2.1, например: излучение света. Может быть указан иной признак	
Признак протекания химической реакции из п. 2.1 указан правильно	1
Ответ неправильный ИЛИ отсутствует	0
<i>Максимальный балл</i>	<i>1</i>

3

3.1	$M(N_2) = 28 \text{ г/моль}$; $M(O_3) = 48 \text{ г/моль}$; $M(CH_4) = 16 \text{ г/моль}$
-----	---

3.2

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Правильный ответ должен содержать следующие <u>элементы</u> : 1) <u>указание номера вещества</u> : 1 (азот); 2) <u>обоснование выбора</u> , например: чтобы весы находились в состоянии равновесия, массы обеих заполненных газами колб должны быть равны. Колбы одинаковые, значит, их объёмы равны, поэтому вторая колба должна быть заполнена газом с той же молярной массой, что и у угарного газа. Молярная масса угарного газа $M(CO) = 28 \text{ г/моль}$, следовательно, ответ – азот N_2 . Обоснование может быть сформулировано иначе	
Правильно указан газ и дано обоснование	2
Правильно указан газ	1
Газ не указан / указан неправильно независимо от наличия обоснования. ИЛИ Ответ неправильный	0
<i>Максимальный балл</i>	<i>2</i>

4

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)					Баллы	
Правильный ответ должен содержать заполненную <u>таблицу</u> :						
Элемент	Название химического элемента	Номер		Металл или неметалл		Формула высшего оксида
		периода	группы			
A	Алюминий	3	III	Металл		Al ₂ O ₃
B	Фосфор	3	V	Неметалл	P ₂ O ₅	
Определение химических элементов					2	
Правильно записаны названия элементов A и B					2	
Правильно записано название только одного элемента					1	
Ответ неправильный					0	
Определение номера периода и номера группы в Периодической системе					2	
Правильно указаны номер периода и номер группы для двух элементов					2	
Правильно указаны номер периода и номер группы для одного любого элемента					1	
Ответ неправильный					0	
Указание, металлом или неметаллом являются простые вещества					1	
Правильно указано, металлом или неметаллом являются простые вещества, образованные химическими элементами A и B					1	
Дано верное указание только для одного элемента. ИЛИ Ответ неправильный					0	
Запись формул высших оксидов					2	
Правильно записаны формулы высших оксидов, которые образуют оба элемента					2	
Правильно записана формула высшего оксида, который образует один из элементов					1	
Ответ неправильный					0	
Максимальный балл					7	

5

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: $m(\text{углеводов}) = 200 \text{ г} \times 0,440 = 88,0 \text{ г}$	
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: $\alpha = 88,0 \text{ г} / 360 \text{ г} = 0,244$ (или 24,4%)	
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>