

МП	ГОСУДАРСТВЕННАЯ ИТОГОВАЯ АТТЕСТАЦИЯ – 2018 по образовательным программам среднего общего образования	Штрих-код									
	БЛАНК ОТВЕТОВ	Вариант № 1 4									
	ХИМИЯ	Дата проведения <table border="1" style="display: inline-table; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 15px; text-align: center;">1</td> <td style="width: 15px; text-align: center;">5</td> <td style="width: 15px; text-align: center;">-</td> <td style="width: 15px; text-align: center;">0</td> <td style="width: 15px; text-align: center;">6</td> <td style="width: 15px; text-align: center;">-</td> <td style="width: 15px; text-align: center;">2</td> <td style="width: 15px; text-align: center;">0</td> <td style="width: 15px; text-align: center;">1</td> <td style="width: 15px; text-align: center;">8</td> </tr> </table>	1	5	-	0	6	-	2	0	1
1	5	-	0	6	-	2	0	1	8		

Задания 1-17 открытой формы. Решите задание и внесите правильный ответ в бланк ответов.

№	Ответ
1	B_2A_3
2	HCl
3	$Cu(OH)Cl$
4	2-
5	4:1
6	2
7	434г
8	арены
9	$FeO + CO = Fe + CO_2 + Q$
10	52,5 л
11	3,3-диметилпентан
12	$2,408 \cdot 10^{24}$ молекул или $24,08 \cdot 10^{23}$ молекул
13	Влево (в сторону обратной реакции)
14	В 9 раз
15	Серная кислота (концентрированная)
16	$Э_2O_7$
17	2406 кДж

ЧАСТЬ 2

Задания 18-22 содержат СЕМЬ вариантов ответов, среди которых ТРИ правильных. Выберите правильные ответы и внесите их в бланк ответов в виде отметки «X».

	18	19	20	21	22
А	x	x		x	x
Б			x	x	
В		x			
Г	x				x
Д		x		x	
Е	x		x		x
Ж			x		

В заданиях 23-27 к каждому из четырех элементов первого столбца, выберите один соответствующий элемент второго столбца и занесите в бланк ответов в виде последовательности цифр без пробелов, запятых и других символов.

	23	24	25	26	27
А	3	5	2	3	5
Б	1	3	3	4	4
В	2	1	4	5	2
Г	5	2	5	6	6

В заданиях 28-29 расположите в правильной последовательности перечисленные действия, свойства, характеристики, обозначенные буквами. Затем последовательность расположения букв перенесите в бланк ответов.

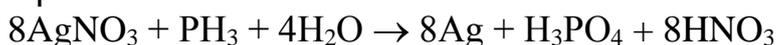
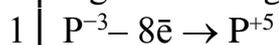
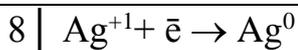
28			
1	2	3	4
Б	Г	А	В

29			
1	2	3	4
Б	А	В	Г

ЧАСТЬ 3

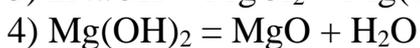
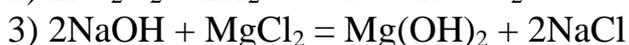
В заданиях 30-34 дайте развернутые решения (полная запись) и ответы. Решение и ответ запишите четко и разборчиво.

Задание 30

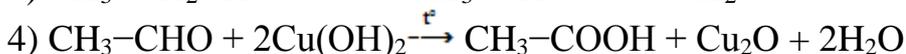
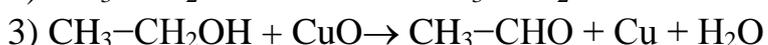
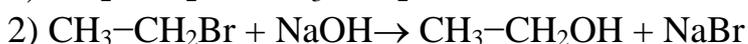


Фосфор в степени окисления -3 является восстановителем, а серебро $+1$ – окислителем.

Задание 31

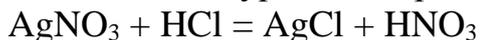


Задание 32



Задание 33

1. Составлено уравнение реакции:



2. Рассчитано количество вещества AgNO_3 и HCl :

$$\nu(\text{AgNO}_3) = m/M = 5,1\text{г}/170\text{ г/моль} = 0,03\text{ моль} \text{ -недостаток}$$

$$\nu(\text{HCl}) = 18,25\text{г} \cdot 0,25/36,5\text{г/моль} = 0,125\text{ моль} \text{ -избыток}$$

3. Определена масса хлорида серебра:

$$m(\text{AgCl}) = 0,03\text{ моль} \cdot 143,5\text{г/моль} = 4,305\text{ г}$$

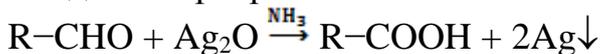
Ответ: 4 г

Задание 34

Элементы ответа.

1. Найдено соотношение химических элементов в веществе

Осадок – серебро.



$$\nu(\text{Ag}) : \nu(\text{R-CHO}) = 2 : 1$$

$$\nu(\text{Ag}) = 4,32/108 = 0,04\text{ моль}$$

$$\nu(\text{R-CHO}) = 0,04/2 = 0,02\text{ моль}$$

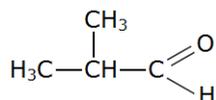
2. Определена молекулярная формула вещества:

$$M(\text{R-CHO}) = 1,44/0,02 = 72\text{ г/моль}$$

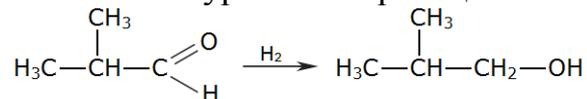
$$M(\text{R}) = M(\text{R-CHO}) - M(\text{CHO}) = 72 - 29 = 43\text{ г/моль.}$$

Молекулярная формула исходного вещества – $\text{C}_3\text{H}_7\text{-CHO}$

3. Составлена структурная формула вещества:



4. Записано уравнение реакции взаимодействия альдегида с водородом:



Литературные источники

№	Источник
1	
2	Химия 11 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §7 с.33-34
3	Химия 8 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с /Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-4-е изд.-М.:Просвещение,2016,. §46 с.158
4	Химия 9 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с /Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-2-е изд.-М.:Просвещение,2016,. §6
5	Химия: 7 класс : учебное пособие / Дробышев Е.Ю., Козлова Т.Л., Голубничая М.С. – 2-е изд. – Донецк: Истоки, 2017
6	Химия 10 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §14 с.62
7	Химия: 7 класс : учебное пособие / Дробышев Е.Ю., Козлова Т.Л., Голубничая М.С. – 2-е изд. – Донецк: Истоки, 2017§16с.104
8	Химия 10 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §15 с.69
9	Химия 11 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §12 с.55
10	Химия 10 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §8,9
11	Химия 10 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §8 с.32-33
12	Химия: 7 класс : учебное пособие / Дробышев Е.Ю., Козлова Т.Л., Голубничая М.С. – 2-е изд. – Донецк: Истоки, 2017§27с.185
13	Химия 11 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §15 С.72-73
14	Химия 11 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §13
15	Химия 11 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §39, с.180
16	Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева
17	Химия 9 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с /Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-2-е изд.-М.:Просвещение,2016,. §2 с.10

Часть 2

Задания 18-22 содержат СЕМЬ вариантов ответов, среди которых ТРИ правильных.

18	Химия 10 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §36 с.171-172
19	Химия 8 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с /Г.Е Рудзитис, Ф.Г

	Фельдман.-2-е изд.-М.:Просвещение,2016,. §42,45,47
20	Химия 11 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §21,
21	Химия 10 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §10
22	Химия 11 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §25

В заданиях 23-27 к каждому из четырех элементов первого столбца, выбрать один соответствующий элемент второго столбца

23	Химия 11 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §28,31,37
24	Химия 10 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §20
25	Химия 10 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §8,11,14,15
26	Химия 9 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с /Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-2-е изд.-М.:Просвещение,2016,. §23с81 §24с.84
27	Химия 10 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §19,23,29,36

В заданиях 28-29 расположите в правильной последовательности перечисленные действия, свойства, характеристики, обозначенные буквами.

28	Химия 10 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §9с.35,36
29	Химия 11 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §6 с.28-30

Часть 3

№30

Источник

Химия 9 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с /Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-2-е изд.-М.:Просвещение,2016,. §1

№31

Источник

Химия 9 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с /Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-2-е изд.-М.:Просвещение,2016,. §43,44

№32

Источник

Химия 10 класс: учеб. для общеобразоват. организаций с приложением на электрон. носителе: базовый уровень/Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.-М.:Просвещение,2014,. §11,20,24

№33

№34