

Задание 1

Превращение 1 моль формальдегида в метанол при взаимодействии с водородом сопровождается выделением 131,9 кДж теплоты, тогда как при образовании 1 моль воды из простых веществ выделяется 286 кДж.

- 1) Докажите, что при сгорании 1 моль метанола выделяется больше теплоты, чем при сгорании 1 моль формальдегида.
- 2) Рассчитайте тепловые эффекты сгорания метанола и формальдегида, учитывая, что при сгорании 1 моль графита выделяется 394 кДж, а при образовании 1 моль формальдегида из простых веществ выделяется 116 кДж.
- 3) Некоторое количество метанола сожгли в калориметрической бомбе, помещенной в калориметр с водой, масса которой 4 кг. Температура воды при этом увеличилась на 58°. Определите массу сожженного метанола, если постоянная калориметра равна $C_{const} = 1784,3 \frac{\text{Дж}}{\text{град}}$, а удельная теплоемкость воды составляет $C_p(H_2O) = 4182 \frac{\text{Дж}}{\text{кг} \cdot \text{К}}$.

Задание 2

В химической кинетике принято классифицировать реакции по величине общего порядка реакции.

Физический смысл порядка реакции – это число одновременно изменяющихся в процессе концентраций.

Порядок реакции может принимать значения от 0 до 3, включая дробные величины.

К реакциям нулевого порядка относят большинство гетерогенных реакций.

Скорость реакций *нулевого порядка* не зависит от концентраций веществ. Тогда $V_p = k_0$, где k_0 – константа скорости реакции нулевого порядка.

Скорость реакций *первого порядка* $A \rightarrow B$ прямо пропорциональна концентрации реагента.

Выражение для константы скорости первого порядка: $k_1 = \frac{1}{\tau} \ln \frac{C_0}{C_\tau}$; [мин^{-1}], где τ – время превращения,

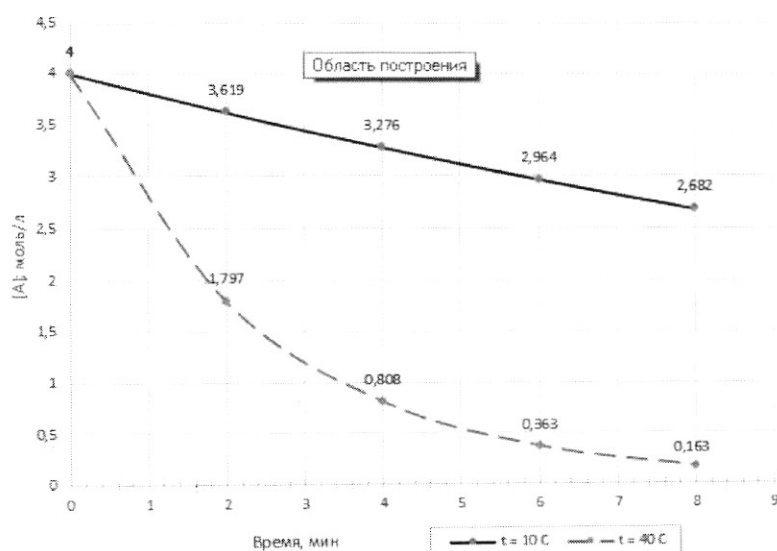
C_0 – исходная концентрация реагента, C_τ – концентрация реагента, оставшегося в реакции по истечении времени τ

Скорость реакций *второго порядка* пропорциональна произведению концентраций А и В. Выражение для константы скорости второго порядка: $k_2 = \frac{1}{\tau} \left(\frac{1}{C_\tau} - \frac{1}{C_0} \right)$; [$\frac{\text{л}}{\text{моль} \cdot \text{мин}}$].

Выражение константы скорости *третьего порядка* при равенстве начальных концентраций реагентов: $k_3 = \frac{1}{2\tau} \left(\frac{1}{C_\tau^2} - \frac{1}{C_0^2} \right)$; [$\frac{\text{л}^2}{\text{моль}^2 \cdot \text{мин}}$]

Время, за которое расходуется половина вещества А называют периодом полураспада (полупревращения) $\tau_{1/2}$.

Зависимость концентрации вещества А от времени

**Задание**

Реакцию целого порядка, описываемую уравнением $A \rightarrow B + D$, провели при двух температурах – при 10°C и 40°C – и получили следующие кинетические данные, представленные на графике.

Определите:

- а) порядок реакции;
- б) константы скорости реакции при 10°C и 40°C;
- в) температурный коэффициент реакции γ .
- г) период полупревращения А при заданной исходной концентрации 4 моль/л при двух температурах;
- д) как изменилась скорость реакции при 40°C через четыре минуты после начала реакции по сравнению с исходной скоростью реакции?

Задание 3

Циановодород или синильная кислота HCN – яд, вызывающий кислородное голодание тканевого типа. Однако, это вещество очень востребовано в химической промышленности: при взаимодействии с карбонильными соединениями образует циангидрины, используемые в производстве замещенных и непредельных карбоновых кислот, является сырьем для получения акрилонитрила, метилметакрилата, химических волокон и пр.

В настоящий момент одним из распространенных методов получения циановодорода является метод Андрусова: прямой синтез из метана и аммиака в присутствии воздуха на платиновом катализаторе. Также HCN можно получить из аммиака и угарного газа в присутствии диоксида тория в качестве катализатора.

Известно, что молекулы циановодорода существует в виде двух таутомеров. *Продолжение на обороте* →

Анион CN^- образует прочные координационные связи с металлами, и это его свойство используется в реакции Эльснера при добыче золота для его отделения от пустой породы: золотосодержащую породу перемешивают в растворе цианида натрия, пропуская через этот раствор воздух. Элементарное золото растворяется вследствие образования комплекса, в котором координационное число металла-комплексобразователя равно двум.

Задание

- 1) Составьте структурные формулы таутомеров циановодорода. Какая геометрическая форма характерна для молекул этих изомеров? Каков характер связей и механизм их образования в этих молекулах? Какова степень окисления и валентность атома углерода в этих молекулах? Какой из изомеров, на ваш взгляд, является более устойчивым?
- 2) Составьте уравнения обоих описанных способов получения HCN.
- 3) Составьте уравнение реакции Эльснера. Какие типы химических связей присутствуют в полученном комплексном соединении?
- 4) Составьте уравнение взаимодействия циановодорода с ацетоном. Какие кислоты можно получить из образовавшегося циангидрина? Составьте схему превращения (или уравнения реакций) и дайте названия кислотам по номенклатуре ИЮПАК.

Задание 4

К веществу А – бесцветной жидкости с характерным запахом массой 138 г прибавили 813 г бромид фосфора (III). Образовавшееся жидкое (н.у.), но легкокипящее органическое вещество Д отогнали из реакционной смеси и разделили на три равные части, второй продукт реакции (фосфористую кислоту) отбросили.

Первую часть вещества Д нагрели с избытком спиртового раствора щелочи, в результате чего образовалось газообразное (н.у.) органическое вещество Е. Весь газ Е пропустили через разогретую до 1200 °С трубчатую печь, в результате чего получили смесь двух газов (н.у.) – водорода и органического газа Г. Газ Г пропустили при интенсивном перемешивании через нагретый до 55 °С водный раствор смеси хлорида меди (I) с хлоридом аммония, в результате получили газообразное (н.у.) вещество Л, которое отделили и тщательно высушили.

Вторую часть вещества Д растворили в диэтиловом эфире и прибавили к полученному раствору 24 г магния (в виде стружки), по окончании растворения магния в реакционную смесь прибавили все количество вещества Л, которое полностью прореагировало, в результате чего образовался и улетучился (н.у.) горючий газ Q с плотностью по водороду равной 15, а в колбе осталось полученное вещество М.

К оставшемуся полученному веществу М прибавили третью часть вещества Д, в результате чего образовалось органическое вещество R. Вещество R при взаимодействии с бромом массой 160 г, растворенным в четыреххлористом углероде, привело к образованию органического вещества Т.

Известно, что при сжигании на воздухе всего количества полученного газа Е образуется 44,8 л (н.у.) углекислого газа и 36 мл воды.

Задание

1. Определите вещества Д, Е, Г, Л, Q и М, R, Т и напишите уравнения реакций их получения, используя структурные формулы веществ.
2. Определите массу полученного вещества Т. Приведите структурную формулу вещества Т и назовите его и вещество R по номенклатуре ИЮПАК.

Задание 5

Бесцветное кристаллическое органическое вещество А с брутто-формулой $C_{13}H_{10}O_2$ внесли в реакционную колбу, добавили избыток раствора гидроксида натрия и прокипятили, в результате вещество А растворилось. После охлаждения в реакционную колбу прибавили по каплям соляную кислоту до слабокислой реакции по универсальной индикаторной бумаге, после чего прибавляли раствор гидрокарбоната натрия до прекращения выделения газа. Далее в реакционную колбу поместили барботер паровика и провели перегонку с водяным паром, дистиллят собрали и упарили, получив кристаллическое органическое ароматическое вещество Б с характерным запахом.

Остаток в реакционной колбе вновь подкислили соляной кислотой и охладили до примерно 4 °С, в результате чего на дне колбы выпали бесцветные кристаллы вещества органического ароматического вещества Г, не имеющего запаха, которые отделили фильтрованием. При взаимодействии натриевого производного вещества Б с бромметаном в водной среде получается жидкое кислородсодержащее органическое вещество Д, с приятным запахом, плохо растворимое в воде, элементный анализ которого показал следующее содержание углерода и водорода: С - 77,78%; Н - 7,41%.

При нагревании вещества Г с оксидом фосфора (V) получают фосфорную кислоту и кристаллическое органическое вещество Е, имеющее молярную массу 226 г/моль.

Задание

1. Определите структурную формулу вещества А, назовите его по номенклатуре ИЮПАК.
2. Напишите уравнения всех описанных реакций, указав структурные формулы веществ Б, Г, Д, Е.
3. Предложите уравнение реакции синтеза вещества А из веществ Б и Е.



РЯД АКТИВНОСТИ МЕТАЛЛОВ / ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ РЯД НАПРЯЖЕНИЙ

Li Rb K Ba Sr Ca Na Mg Al Mn Zn Cr Fe Cd Co Ni Sn Pb (H) Sb Bi Cu Hg Ag Pt Au

↑
активность металлов уменьшается

РАСТВОРИМОСТЬ КИСЛОТ, СОЛЕЙ И ОСНОВАНИЙ В ВОДЕ

	H ⁺	Li ⁺	K ⁺	Na ⁺	NH ₄ ⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Sr ²⁺	Al ³⁺	Cr ³⁺	Fe ²⁺	Fe ³⁺	Ni ²⁺	Co ²⁺	Mn ²⁺	Zn ²⁺	Ag ⁺	Hg ²⁺	Pb ²⁺	Sn ²⁺	Cu ²⁺	
OH ⁻		P	P	P	P	P	M	H	M	H	H	H	H	H	H	H	H	H	—	—	H	H	H
F ⁻	P	M	P	P	P	M	H	H	H	M	H	H	H	P	P	P	P	P	P	—	H	P	P
Cl ⁻	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	H	P	M	P	P
Br ⁻	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	H	M	M	P	P
I ⁻	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	P	?	P	P	P	P	P	H	H	H	M	?
S ²⁻	P	P	P	P	P	—	—	—	H	—	—	H	—	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H
HS ⁻	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	?	?	?	H	?	?	?	?	?	?	?	?
SO ₃ ²⁻	P	P	P	P	P	H	H	M	H	?	—	H	?	H	H	?	M	H	H	H	H	?	?
HSO ₃ ⁻	P	?	P	P	P	P	P	P	P	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?
SO ₄ ²⁻	P	P	P	P	P	H	M	P	H	P	P	P	P	P	P	P	P	P	M	—	H	P	P
HSO ₄ ⁻	P	P	P	P	P	?	?	?	—	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	H	?	?
NO ₃ ⁻	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	—	P
NO ₂ ⁻	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	?	?	P	M	?	?	?	M	?	?	?	?
PO ₄ ³⁻	P	H	P	P	—	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H
HPO ₄ ²⁻	P	?	P	P	P	H	H	M	H	?	?	H	?	?	?	H	H	?	?	?	M	H	?
H ₂ PO ₄ ⁻	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	P	?	?	?	P	P	P	P	?	—	?	?
CO ₃ ²⁻	P	P	P	P	P	H	H	H	H	?	?	H	—	H	H	H	H	H	H	H	H	?	H
HCO ₃ ⁻	P	P	P	P	P	P	P	P	P	?	?	P	?	?	?	?	?	?	?	?	P	?	?
CH ₃ COO ⁻	P	P	P	P	P	P	P	P	P	—	P	P	—	P	P	P	P	P	?	?	P	—	P
SiO ₃ ²⁻	H	H	P	P	?	H	H	H	H	?	?	H	?	?	?	H	H	H	?	?	H	?	?

“P” – растворится (> 1 г на 100 г H₂O)

“M” – мало растворяется (от 0,1 г до 1 г на 100 г H₂O)

“H” – не растворяется (меньше 0,01 г на 1000 г воды)

“—” – в водной среде разлагается

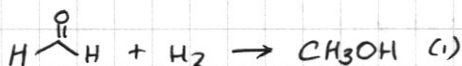
“?” – нет достоверных сведений о существовании соединений

Примечание: Электрохимический ряд напряжений металлов и таблица «Растворимость кислот, солей и оснований в воде» напечатаны из современного курса для поступающих в ВУЗы Н.Е. Кузьменко и др. «Начала химии» М., «Экзамен», 2000 (с. 241, форзац)



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

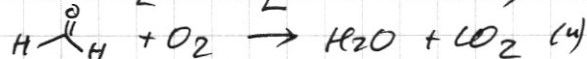
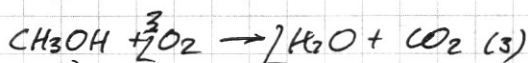
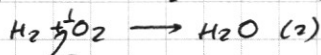
1)



$$Q = 131,9 \text{ кДж}$$

$$\Delta H_r = -Q$$

1)



$$\Delta H_r(1) = \underbrace{\Delta H_f(\text{CH}_3\text{OH})}_x - \underbrace{\Delta H_f(\text{H}_2\text{C}=\text{O})}_y = x - y = -131,9 \text{ кДж/моль}$$

$$\Delta H_r(2) = \Delta H_f(\text{H}_2\text{O}) = -286 \text{ кДж/моль}$$

$$\Delta H_r(3) = \underbrace{\Delta H_f(\text{CO}_2)}_z + 2 \Delta H_f(\text{H}_2\text{O}) - \Delta H_f(\text{CH}_3\text{OH}) = z + 2 \cdot (-286) - x$$

$$\Delta H_r(4) = \Delta H_f(\text{CO}_2) + \Delta H_f(\text{H}_2\text{O}) - \Delta H_f(\text{H}_2\text{C}=\text{O}) = z + (-286) - y$$

$$-286 - y > -572 - x \quad \Delta H_r(4) > \Delta H_r(3)$$

$$-286 + x - y > -572$$

$$-417,9 > -572$$

$$Q(4) < Q(3)$$

#

2)



$$\Delta H_r(5) = \Delta H_f(\text{CO}_2) = -Q_r = -394 \text{ кДж/моль}$$

$$\Delta H_r(6) = \Delta H_f(\text{H}_2\text{CO}) = -Q_r = -116 \text{ кДж/моль}$$

$$\Delta H_f(\text{CH}_3\text{OH}) = \Delta H_r(1) + \Delta H_f(\text{H}_2\text{CO}) = -131,9 - 116 = -247,9 \text{ кДж/моль}$$

$$\Delta H_r(3) = -394 + 2 \cdot (-286) - (-247,9) = -718,1 \text{ кДж/моль} \Rightarrow Q_3 = 718,1 \text{ кДж}$$

$$\Delta H_r(4) = -394 + (-286) - (-116) = -564 \text{ кДж/моль} \Rightarrow Q_4 = 564 \text{ кДж}$$

$$3) \quad Q = C_k \cdot \Delta t = 1784,3 \cdot 58 = 103489,4 \text{ Дж}$$

$$Q = C_p \cdot \Delta t$$

$$Q_1 = 4182 \cdot 4 \cdot 58 = 970224 \text{ Дж}$$

$$Q_2 = C_k \cdot \Delta t = 1784,3 \cdot 58 = 103489 \text{ Дж}$$

$$Q_{\text{обр}} = Q_1 - Q_2 = 866,735 \text{ кДж}$$

$$\text{т.к. } Q_3 = 718,1 \text{ кДж на 1 моль, то } n(\text{CH}_3\text{OH}) = 1,21 \text{ моль}$$

$$\text{т.к. } \text{CH}_3\text{OH} = (12+16+4) \cdot 1,21 = 38,722$$

Ответ: 2) $Q_3 = 718,1 \text{ кДж}$

$$Q_4 = 564 \text{ кДж}$$

$$3) \quad m_{\text{CH}_3\text{OH}} = 38,722$$

☐ черновик ☒ чистовик

(Поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 1

(Нумеровать только чистовики)

② а) сравнительно измерять φ -уши при более T_p , т.к. это более наглядно.

1) φ -уши не купевого порядка, т.к.

$$\varphi = c/t$$

$$1 \text{ точка} = \frac{1,797}{120} = 0,0149$$

$$2 \text{ точка} = \frac{0,802}{240} = 3,34 \cdot 10^{-3} \quad \text{не равны}$$

б) пусть φ -уши I порядка, тогда:

$$1 \text{ точка: } \frac{1}{120} \cdot \ln\left(\frac{4}{1,797}\right) = 6,67 \cdot 10^{-3} \text{ мин}^{-1} \text{ с}^{-1}$$

$$K = \begin{matrix} 40^\circ \\ 2: \end{matrix} \frac{1}{240} \cdot \ln\left(\frac{4}{0,808}\right) = 6,66 \cdot 10^{-3} \text{ с}^{-1} \quad \text{схожее,}$$

$$3: \frac{1}{120} \cdot \ln\left(\frac{0,363}{0,163}\right) = 6,67 \cdot 10^{-3} \text{ с}^{-1} \quad \text{р-уши I порядка}$$

$$K \text{ при } 10^\circ \text{C} = \frac{1}{120} \ln\left(\frac{4}{3,619}\right) = 8,34 \cdot 10^{-4} \text{ с}^{-1}$$

$$\frac{1}{120} \ln\left(\frac{3,619}{3,776}\right) = 8,30 \cdot 10^{-4} \quad \text{СРЕДНЯЯ } K = 10^\circ = 8,32 \cdot 10^{-4}$$

$$\frac{1}{120} \cdot \ln\left(\frac{2,964}{2,682}\right) = 8,33 \cdot 10^{-4}$$

$$в) K_1 = K_2 \cdot f^{\frac{T_1 - T_2}{10}}$$

$$\frac{6,67 \cdot 10^{-3}}{8,32 \cdot 10^{-4}} = f^{\frac{40-10}{10}}$$

$$f^3 = 8,017$$

$$f = 2,001$$

$$г) T_{1/2} = \frac{\ln 2}{K}$$

$$T_{1/2}^{40^\circ} = \frac{\ln 2}{6,67 \cdot 10^{-3}} = 103 \text{ с}$$

$$T_{1/2}^{10^\circ} = \frac{\ln 2}{8,32 \cdot 10^{-4}} = 833 \text{ с}$$

$$г) \varphi = K \cdot [A]$$

после 4 мин
при 40°C : $\varphi_1 = 6,67 \cdot 10^{-3} \cdot 0,808 = 5 \cdot 10^{-3} \text{ мин}^{-1} \text{ с}^{-1}$

при 10°C : $\varphi_2 = 8,32 \cdot 10^{-4} \cdot 3,276 = 2,725 \cdot 10^{-3}$

$$\varphi_1 = 1,83 \varphi_2$$

$$\varphi_0 = 4 \cdot 6,67 \cdot 10^{-3} = 0,02668$$

$$\frac{\varphi_0}{\varphi_1} = 5,336$$

Ответ: а) I порядок

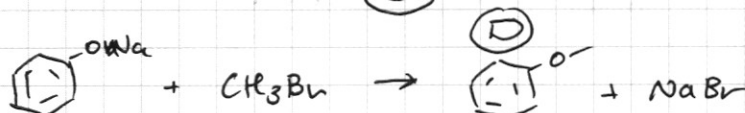
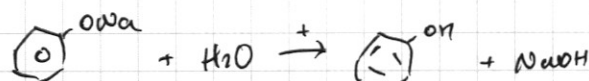
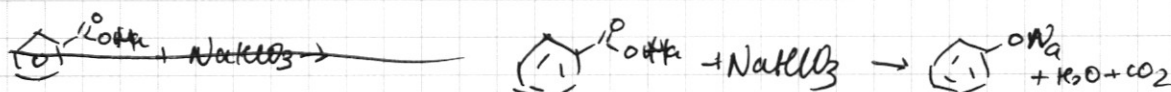
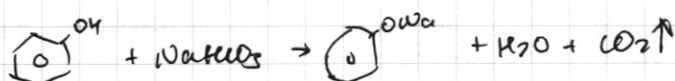
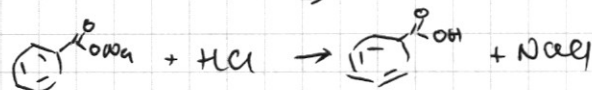
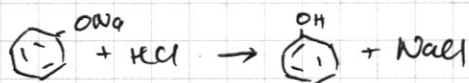
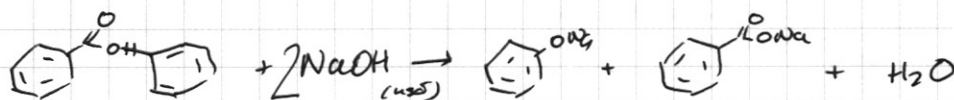
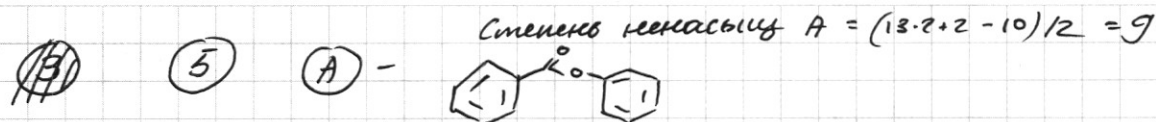
б) 40° : $6,67 \cdot 10^{-3} \text{ с}^{-1}$
 10° : $8,32 \cdot 10^{-4} \text{ с}^{-1}$

в) $2,001 = f$

г) 10° : $T_{1/2} = 833 \text{ с}$
 40° : $T_{1/2} = 103 \text{ с}$

д) зашифровано в 5,336

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



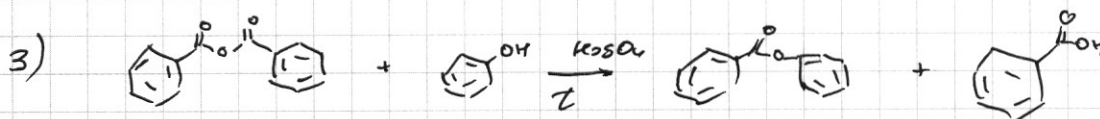
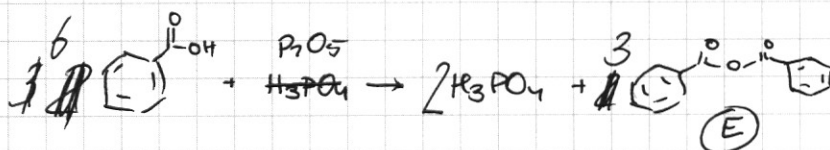
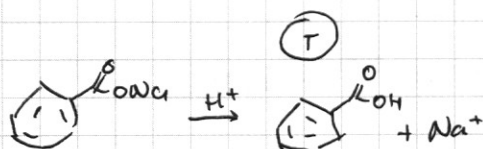
D: Пусть O-1, тогда $\text{C}_7\text{H}_8\text{O} = 108 : \left(\frac{100 - 77,78 - 7,41}{100} \right) = 108,04 \text{ г/моль}$

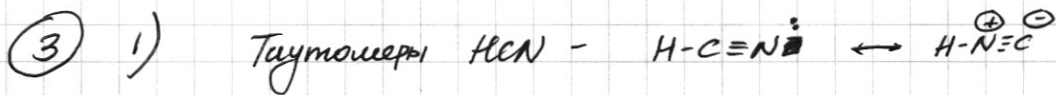
$$n_{\text{C}} = 108,04 \cdot 0,7778 = 84$$

$$n_{\text{H}} = 84 / 12 = 7$$

$$n_{\text{O}} = 108,04 \cdot 0,0741 = 8$$

$\text{C}_7\text{H}_8\text{O}$ - сходится



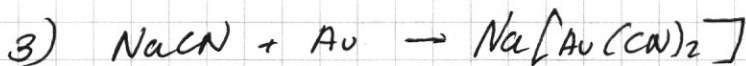
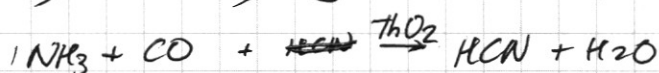
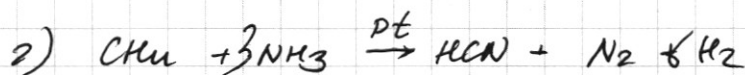
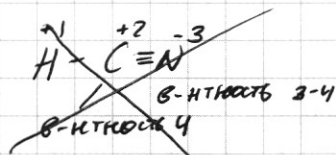


из-за тройной связи молекулы плоские

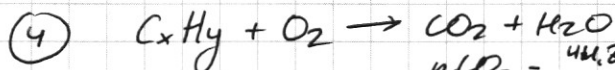
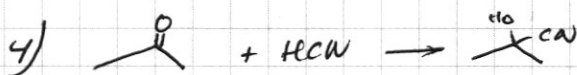


2 σ -связи и 1 π -связь, во втором таутомере

H-N донорно-акцепторное



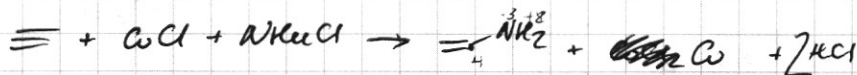
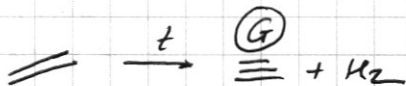
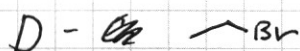
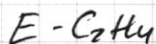
связи: ковалентная $\text{C}\equiv\text{N}$
ионные Au и CN
и Na и $[\text{Au}(\text{CN})_2]$



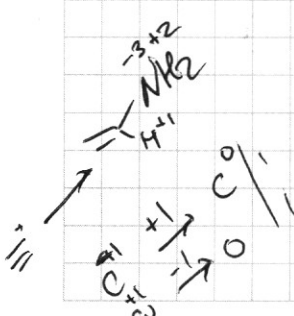
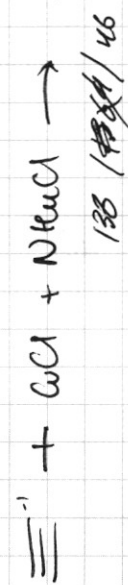
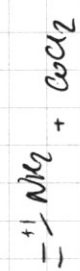
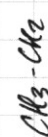
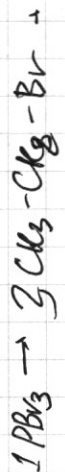
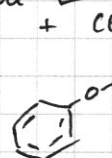
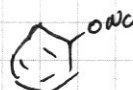
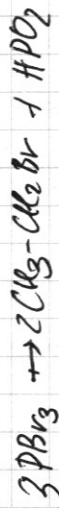
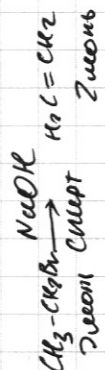
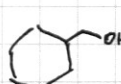
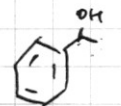
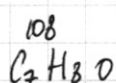
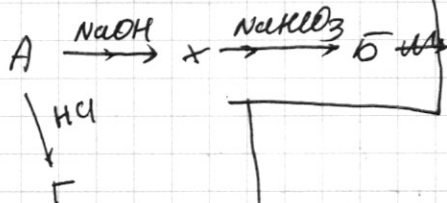
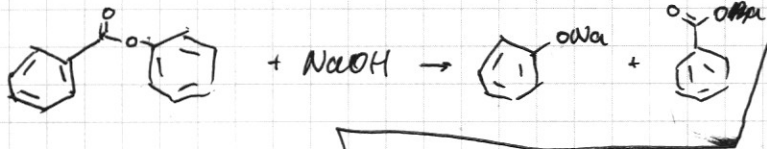
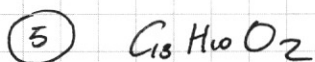
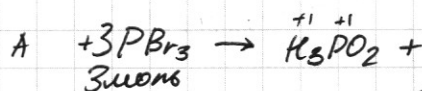
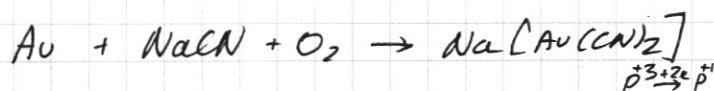
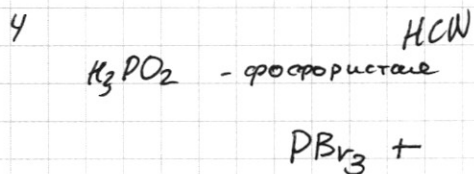
$n\text{CO}_2 = 44.84/22.4 = 2 \text{ моль}$

$n\text{H}_2\text{O} = 36/18 = 2 \text{ моль}$

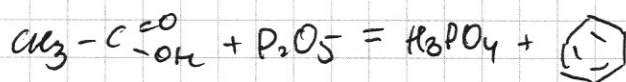
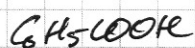
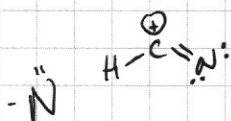
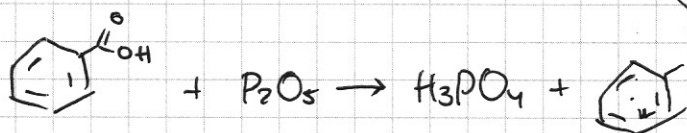
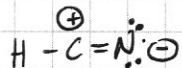
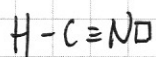
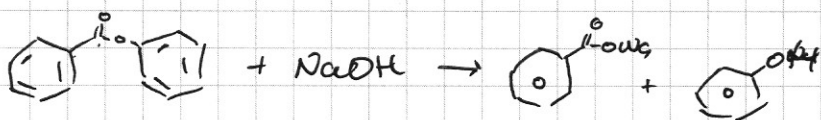
$\text{C}:\text{H} = 1:2$



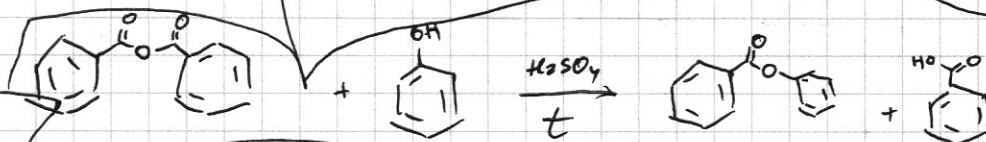
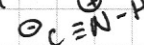
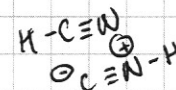
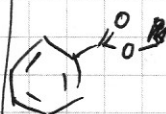
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



5 A



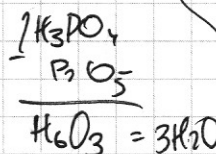
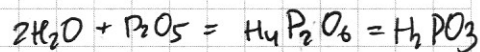
276 ? (уточнить)



182

3

HCN - таутомеры

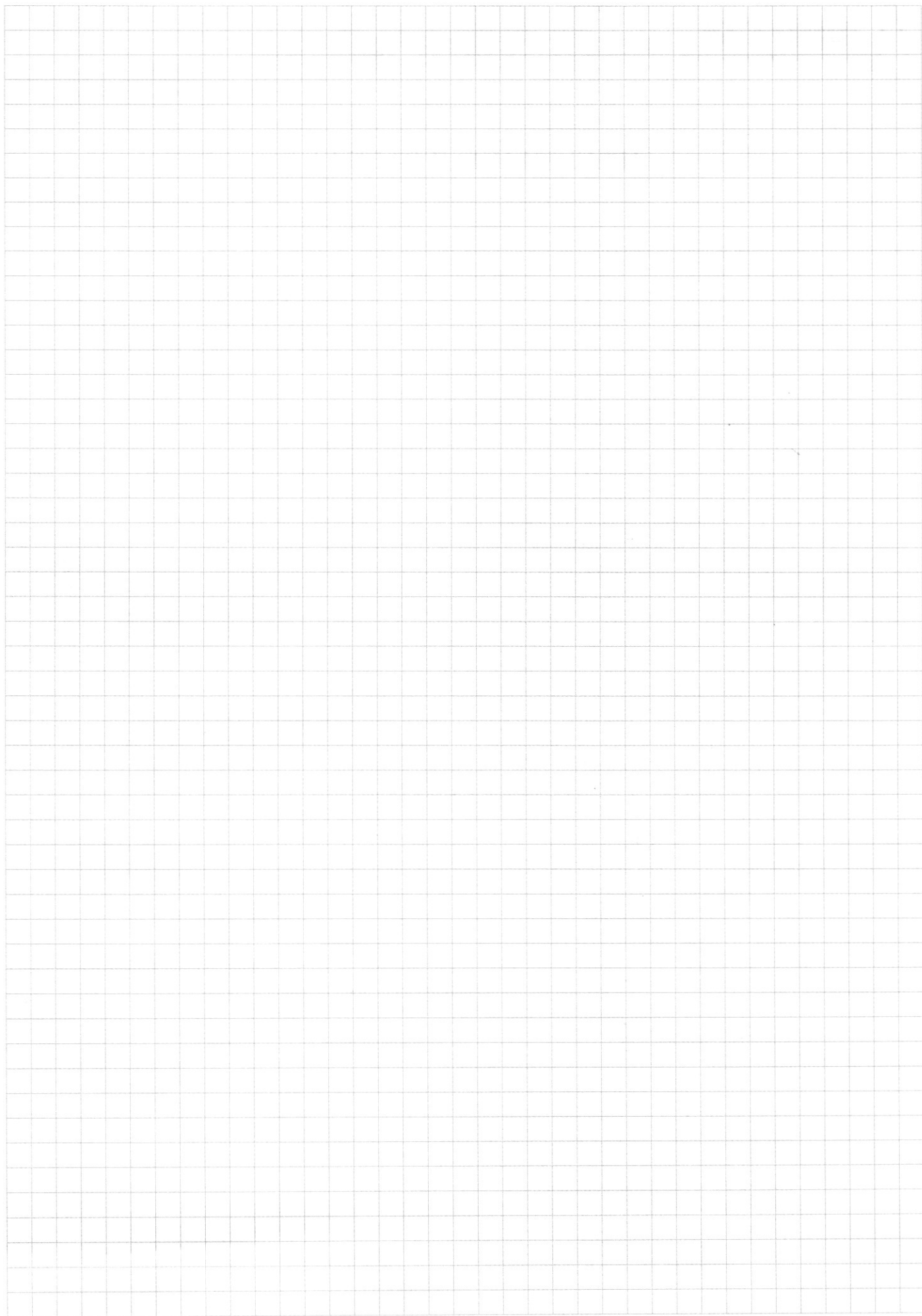




ШИФР

(заполняется секретарём)

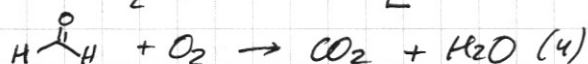
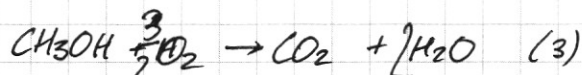
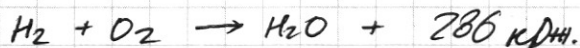
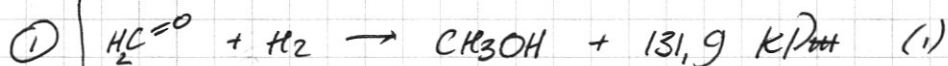
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



☒ черновик ☐ чистовик
(Поставьте галочку в нужном поле)

Страница №__
(Нумеровать только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

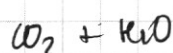
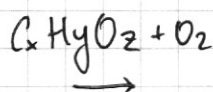


$\Delta H_{\text{r}} = \Delta H$

$Q_{\text{r}(1)} = Q_{\text{CH}_3\text{OH}} - Q_{\text{H}_2\text{CO}} = x - y = 131,9 \Rightarrow x > y$

$Q_{\text{r}(3)} = Q_{\text{CO}_2} + 2Q_{\text{H}_2\text{O}} - Q_{\text{CH}_3\text{OH}} = \cancel{286} z + 286 - x$

$Q_{\text{r}(4)} = Q_{\text{CO}_2} + Q_{\text{H}_2\text{O}} - Q_{\text{H}_2\text{CO}} = z + 286 - y$



моль $\text{CO}_2 = 2$ моль C
моль $\text{H} = 2$ моль H_2O

$z + 572 - x > z + 286 - y$

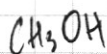
$572 > 286 + x - y$

$572 > 417,9$

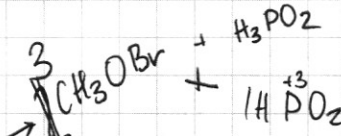
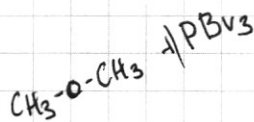
$Q = C_p \cdot m \cdot \Delta t$

$4 \cdot 58 \cdot 4182 = 970224 \text{ Дж}$ на нагрев воды

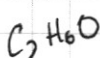
$Q_{\text{общ}} = 103439,4$



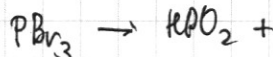
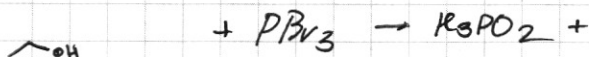
и

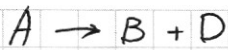


$t = \frac{\ln 2}{k}$



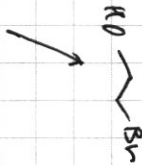
6



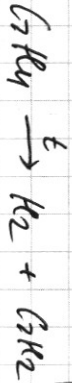
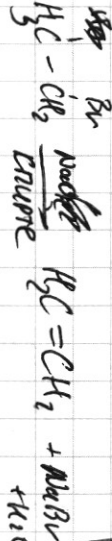
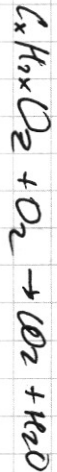
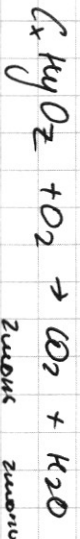


~~Уравнение~~

$t_{1/2}^{40^\circ} = 1,9$



$\alpha = \frac{100006}{n \cdot c} = 0,03$



не 0

$C_0 = C_0 \cdot e^{-kt} \quad (I)$

$k = \frac{1}{t_{1/2}} \ln 2$

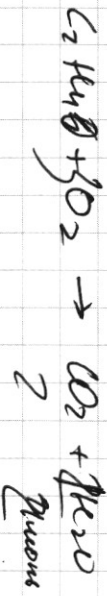
$k = \frac{1}{108} \cdot \ln 2$

структурная формула $k = 1/120 \cdot \ln 2 = 5,77 \cdot 10^{-3}$

$\frac{1}{240} \cdot \ln 2 = 5,77 \cdot 10^{-3}$

$\frac{1}{120} \cdot \ln 2 = 5,77 \cdot 10^{-3}$

РВЗ



$-C \cdot f \frac{T_1 - T_2}{10}$

1	2	3	4	5
---	---	---	---	---

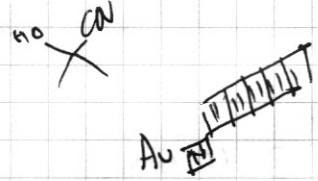
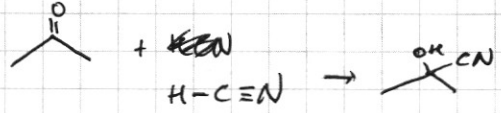
$k = k \cdot f \frac{T_1 - T_2}{10}$

$8,34 \cdot 10^{-4}$

$\frac{k_1}{k_2} = f \frac{T_1 - T_2}{10}$

$8,0168 = f \frac{40 - 10}{10}$

$f = 8,0168$



③

HCN

