

Задание 1

При гидрировании 1 моль пропена выделяется 124,5 кДж теплоты, а при сгорании 1 моль водорода выделяется 286 кДж.

- 1) Докажите, что при сгорании 1 моль пропана выделяется больше теплоты, чем при сгорании 1 моль пропена.
- 2) Рассчитайте тепловые эффекты сгорания пропена и пропана, учитывая, что при сгорании 1 моль графита выделяется 394 кДж, а при образовании 1 моль пропена из простых веществ поглощается 20,4 кДж.
- 3) Рассчитайте, какой минимальный объем пропана (н.у.) нужно сжечь, чтобы довести до кипения воду, исходная температура которой 0°C, масса 1 кг, находящуюся в алюминиевой кастрюле, масса которой 400 г.

Теплоемкость воды $C_p(H_2O) = 4182 \frac{\text{Дж}}{\text{кг} \cdot \text{K}}$, алюминия $C_p(Al) = 897 \frac{\text{Дж}}{\text{кг} \cdot \text{K}}$

Задание 2

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

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:

$$k_1 = \frac{1}{\tau} \ln \frac{C_0}{C_\tau}; [\text{мин}^{-1}] \quad \text{Где } \tau - \text{время превращения, } C_0 - \text{исходная концентрация реагента, } C_\tau -$$

концентрация реагента, оставшегося в реакции по истечении времени τ .

Скорость реакций *второго порядка* пропорциональна произведению концентраций A и B.

$$\text{Выражение для константы скорости второго порядка: } k_2 = \frac{1}{\tau} \left(\frac{1}{C_\tau} - \frac{1}{C_0} \right); \left[\frac{\text{л}}{\text{моль} \cdot \text{мин}} \right]$$

Выражение константы скорости *третьего порядка* при равенстве начальных концентраций реагентов:

$$k_3 = \frac{1}{2\tau} \left(\frac{1}{C_\tau^2} - \frac{1}{C_0^2} \right); \left[\frac{\text{л}^2}{\text{моль}^2 \cdot \text{мин}} \right]$$

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

Задание

Реакцию целого порядка, описываемую уравнением $2A \rightarrow B + D$, провели при двух температурах – при 30°C и 50°C – и получили следующие кинетические данные, представленные в таблице:

t °C	Время, мин	0	2	4	6	8
30 °C	[A]	5,000	2,500	1,667	1,250	1,000
50 °C	[A]	5,000	0,500	0,264	0,179	0,1351

Определите:

- а) порядок реакции;
- б) константы скорости реакции при 30°C и 50°C;
- в) температурный коэффициент реакции γ .
- г) период полупревращения A при заданной исходной концентрации 5 моль/л при двух температурах;
- д) как изменилась скорость реакции при 30°C через четыре минуты после начала реакции по сравнению с исходной скоростью реакции?

Задание 3

Безводный хлорид алюминия имеет важное значение при проведении многих органических реакций в качестве катализатора (кислота Льюиса). В промышленности его получают действием смеси CO и Cl₂ на обезвоженный каолин или боксит в шахтных печах.

В отличие от хлоридов других активных металлов, безводный AlCl₃ при нагревании и обычном давлении не плавится, а при достижении 183°C возгоняется, причем в газовой фазе его молярная масса возрастает в два раза.

В воде хорошо растворим: $S_{25^\circ\text{C}}(AlCl_3) = \frac{44,4\text{г}}{100 \text{ г}(H_2O)}$. При 25°C из водных растворов осаждается в форме

гексагидрата. Однако, при прокаливании кристаллов гексагидрата, в отличие от безводной формы соли, образуется твердый невозгоняющийся остаток.

Продолжение см на обороте →

Задание

- 1) Объясните причину способности б/в AlCl_3 возгоняться. Составьте структурную формулу этого соединения в газовой фазе и объясните характер химических связей.
- 2) Напишите уравнение описанного промышленного процесса получения б/в AlCl_3 . Возможно ли получение б/в AlCl_3 по реакции : $2\text{Al} + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$?
- 3) Рассчитайте, какую массу б/в AlCl_3 следует взять, чтобы приготовить 100г насыщенного при 25°C раствора?
- 4) Объясните, почему гексагидрат AlCl_3 при прокаливании не возгоняется подобно б/в AlCl_3 , а дает твердый остаток? Составьте общее уравнение процесса прокалывания гексагидрата AlCl_3 .
- 5) Объясните механизм действия AlCl_3 как катализатора при хлорировании бензола.
- 6) Возможно ли в органическом синтезе использование гексагидрата AlCl_3 в качестве катализатора? Почему?

Задание 4

Вещество А – газ с неприятным запахом массой 80 г разделили на две равные части. Первую часть пропустили с помощью барботёра через подкисленный серной кислотой водный раствор сульфата ртути. Образовавшееся при этом вещество D отогнали из водного раствора. Все вещество D, а также 22,4 л (н.у.) водорода поместили в автоклав, содержащий скелетный никель, нагрели до 77°C , по окончании реакции получили жидкое вещество Е, которое прибавили к нагретой до 180°C серной кислоте, получив газ (н.у.) G. Газ G смешали с 22,4 л (н.у.) хлора, и, нагрев до 500°C , получили после прохождения реакции и охлаждения жидкое вещество L, обладающее резким запахом и раздражающими свойствами.

Вторую часть вещества А пропустили через раствор, полученный прибавлением 24 г металлического магния (в виде стружки) к раствору 94 г бромметана в диэтиловом эфире. В результате реакции образовалось и улетучилось газообразное (н.у.) вещество Q с плотностью по водороду равной 8. После упаривания эфира получили твердое вещество M.

При взаимодействии всего вещества M и всего вещества L образовалось органическое вещество R, которое при взаимодействии с бромом массой 160 г, растворенным в четыреххлористом углероде привело к образованию органического вещества T. Известно, что при сжигании на воздухе всего количества полученного вещества G образуется 67,2 л (н.у.) углекислого газа и 54 мл воды.

Задание

1. Определите вещества D, E, G, L, Q и M, R, T и напишите уравнения реакций их получения, используя структурные формулы веществ.
2. Определите массу полученного вещества T. Приведите структурную формулу вещества T и назовите его и вещество R по номенклатуре ИЮПАК.

Задание 5

Кристаллическое органическое вещество А с брутто-формулой $\text{C}_{13}\text{H}_{11}\text{NO}$ внесли в реакционную колбу, добавили избыток разбавленной соляной кислоты и прокипятили, в результате вещество А растворилось. В колбу поместили барботер паровика и провели перегонку с водяным паром, после чего остаток в реакционной колбе упарили досуха, получив бесцветное кристаллическое органическое вещество Б, растворимое в воде. Дистиллят упарили, получив бесцветное кристаллическое ароматическое органическое вещество Г.

При кипячении с азеотропной отгонкой воды вещества Г с этанолом в присутствии каталитических количеств серной кислоты получили жидкое кислородсодержащее вещество Д с цветочно-фруктовым запахом, элементный анализ которого показал следующее содержание углерода, водорода и азота: С - 72,00 %; Н – 6,67 %, N – 0 %. Переведенное из соли в органическое основание вещество Б при взаимодействии с бромной водой получают белое азотсодержащее органическое кристаллическое вещество Е, не растворимое в воде и имеющее молярную массу 330 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 Д.



Периодическая система элементов Д.И. Менделеева

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII				2
1	1 H 1,00797 Водород											He 4,0026 Гелий
2	3 Li 6,939 Литий	4 Be 9,0122 Бериллий	5 B 10,811 Бор	6 C 12,01115 Углерод	7 N 14,0067 Азот	8 O 15,9994 Кислород	9 F 18,9984 Фтор					10 Ne 20,183 Неон
3	11 Na 22,9898 Натрий	12 Mg 24,312 Магний	13 Al 26,9815 Алюминий	14 Si 28,086 Кремний	15 P 30,9738 Фосфор	16 S 32,064 Сера	17 Cl 35,453 Хлор					18 Ar 39,948 Аргон
4	19 K 39,102 Калий	20 Ca 40,08 Кальций	21 Sc 44,956 Скандий	22 Ti 47,90 Титан	23 V 50,942 Ванадий	24 Cr 51,996 Хром	25 Mn 54,938 Марганец	26 Fe 55,847 Железо	27 Co 58,9332 Кобальт	28 Ni 58,71 Никель		
	29 Cu 63,546 Медь	30 Zn 65,37 Цинк	31 Ga 69,72 Галлий	32 Ge 72,59 Германий	33 As 74,9216 Мышьяк	34 Se 78,96 Селен	35 Br 79,904 Бром					36 Kr 83,80 Криптон
5	37 Rb 85,47 Рубидий	38 Sr 87,62 Стронций	39 Y 88,905 Иттрий	40 Zr 91,22 Цирконий	41 Nb 92,906 Ниобий	42 Mo 95,94 Молибден	43 Tc [99] Технеций	44 Ru 101,07 Рутений	45 Rh 102,905 Родий	46 Pd 106,4 Палладий		
	47 Ag 107,868 Серебро	48 Cd 112,40 Кадмий	49 In 114,82 Индий	50 Sn 118,69 Олово	51 Sb 121,75 Сурьма	52 Te 127,60 Теллур	53 I 126,9044 Иод					54 Xe 131,30 Ксенон
6	55 Cs 132,905 Цезий	56 Ba 137,34 Барий	57 La * 138,81 Лантан	72 Hf 178,49 Гафний	73 Ta 180,948 Тантал	74 W 183,85 Вольфрам	75 Re 186,2 Рений	76 Os 190,2 Осмий	77 Ir 192,2 Иридий	78 Pt 195,09 Платина		
	79 Au 196,967 Золото	80 Hg 200,59 Ртуть	81 Tl 204,37 Таллий	82 Pb 207,19 Свинец	83 Bi 208,980 Висмут	84 Po [210] Полоний	85 At 210 Астат					86 Rn [222] Радон
7	87 Fr [223] Франций	88 Ra [226] Радий	89 Ac ** [227] Актиний	104 Db [261] Дубний	105 Lr [262] Лоренций	106 Rf [263] Резерфордий	107 Bh [262] Бергий	108 Hn [265] Гангий	109 Mt [266] Мейтнерий			

*.ЛАНТАНОИДЫ

58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
Ce 140,12 Церий	Pr 140,907 Прозероидим	Nd 144,24 Неодим	Pm [145] Прометий	Sm 150,35 Самарий	Eu 151,96 Европий	Gd 157,25 Гадолиний	Tb 158,924 Тербий	Dy 162,50 Диспрозий	Ho 164,930 Гольмий	Er 167,26 Эрбий	Tm 168,934 Тулий	Yb 173,04 Иттербий	Lu 174,97 Лютеций

**.АКТИНОИДЫ

90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Th 232,038 Торий	Pa [231] Протактиний	U 238,03 Уран	Np [237] Нептуний	Pu [242] Плутоний	Am [243] Америций	Cm [247] Кюрий	Bk [247] Берклий	Cf [249] Калифорний	Es [254] Эйнштейний	Fm [253] Фермий	Md [256] Менделевий	No [255] Нобелий	Lr [257] Лоренций

Примечание: Образец таблицы напечатан из современного курса для поступающих в ВУЗы Н.Е. Кузьменко и др. «Начала химии» М., «Экзамен», 2000





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	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	?	?	?	?	?	?	?	?	M	H	?
H ₂ PO ₄ ⁻	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	P	-	P
SiO ₃ ²⁻	H	H	P	P	?	H	H	H	H	?	?	H	?	?	?	?	H	H	?	?	H	?	?

“P” – растворяется (> 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

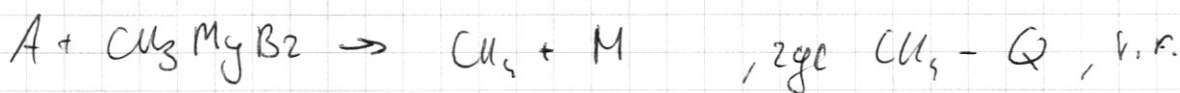
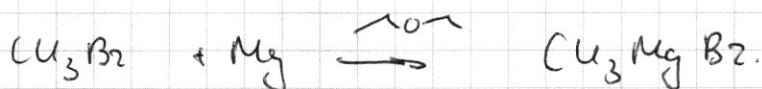
Примечание: Электрохимический ряд напряжений металлов и таблица «Растворимость кислот, солей и оснований в воде» напечатаны из современного курса для поступающих в ВУЗы Н.Е. Кузьменко и др. «Начала химии» М., «Экзамен», 2000 (с. 241, форзац)



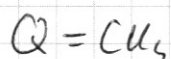
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

№4.

Запишем реакцию ионизации с бромидом в CH_2Cl_2

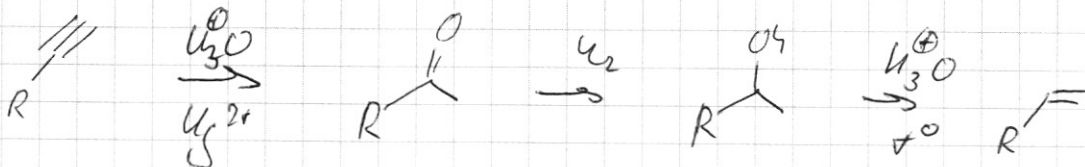


$M(\text{C}_4\text{H}_8) = 56 \rightarrow \text{Q}$ по формуле равна 8



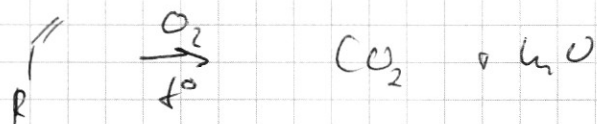
отсюда легко понять, что вещество А -
- циклич. или содержит тройную связь
и 4 атома.

Так же легко понять, что ~~это~~ вещество
А - содержит тройную связь можно по
характерному окислению в присутствии
солей меди Cu^+ .



Итак имея, что в-во G - $\text{R} \text{---} \text{C} \text{---} \text{C} \text{---} \text{R}$, т.е.
А - G $\text{R} \text{---} \text{C} \text{---} \text{C} \text{---} \text{R}$ (это подтверждает тот факт, что
то или и иначе), то R не имеет двойную
связную молекулярную массу, или это в-во

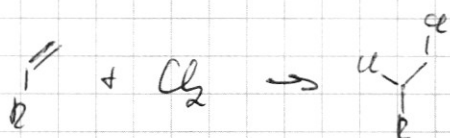
A и G были для стужки.



$$n(\text{CO}_2) = \frac{67,2 \text{ л}}{22,4 \text{ л/моль}} = 3 \text{ моль}$$

$$n(\text{H}_2\text{O}) = \frac{54 \text{ г}}{18 \text{ г/моль}} = 3 \text{ моль}$$

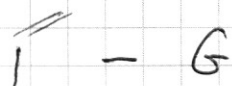
количество в-в R можно найти с помощью кол-ва Cl_2 в реакции $\text{G} \rightarrow \text{L}$



$$n(\text{Cl}_2) = \frac{22,4 \text{ л}}{22,4 \text{ л/моль}} = 1 \text{ моль} = n(\text{R})$$

$$n(\text{R}) = 1 \text{ моль} \rightarrow n(\text{CO}_2) = 3 \text{ моль} \quad n(\text{H}_2\text{O}) = 3 \text{ моль} \Rightarrow$$

структура R ~~равна~~ — C_3H_6



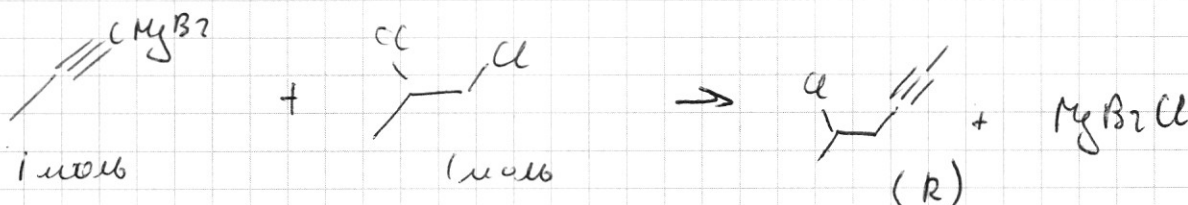
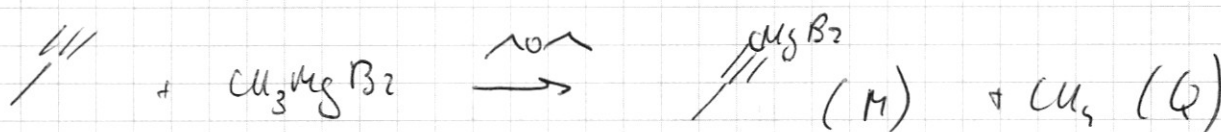
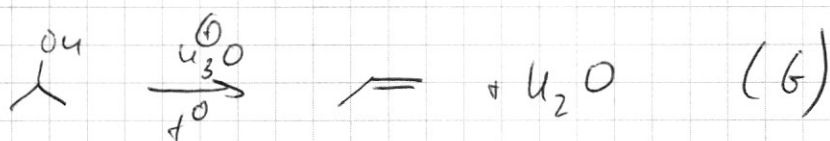
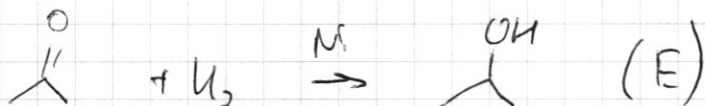
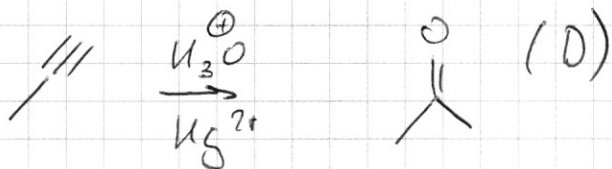
возьмем в-во А — C_3H_6 .

проверим $\frac{1}{2}$ моль $\cdot M(\text{A}) = 40 \text{ г}$

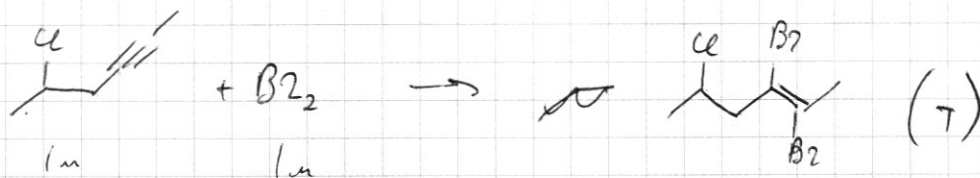
$$1 \text{ моль} \cdot 40 \text{ г/моль} = 40 \text{ г}$$

$$\text{CO}_2 = 40 \text{ г}$$

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



$$n(\text{Br}_2) = \frac{160\text{g}}{160\text{g/mol}} = 1 \text{ моль}$$



$$n(R) = n(\text{Br}_2) = 1 \text{ моль} = n(T)$$

$$m(T) = 276,5 \text{ г.} \quad (276,5 \text{ г.} \cdot 1 \text{ моль} = 1 \text{ моль} \cdot 276,5 \text{ г/моль})$$

R - 2-хлор-гексин-5

T - 2-хлор-4,5-дибром-гексен-5

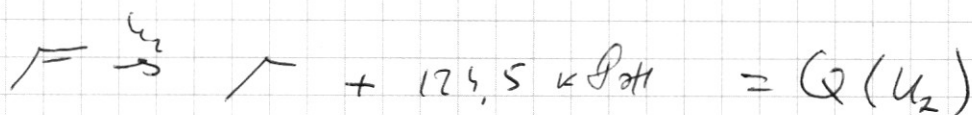
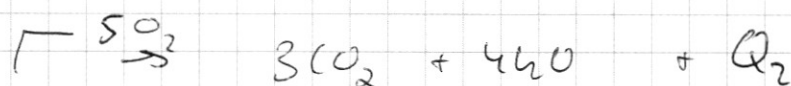
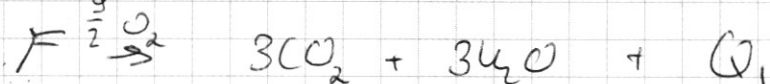
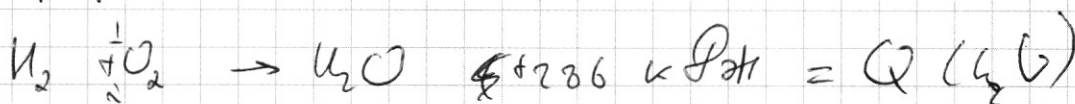
~~Обе~~ Ответ 286,82,

R - 2-хлор-бензол

T - 2-хлор-4,6-дифтор-бензол

(Пункт 1 указать в решении)

М1.

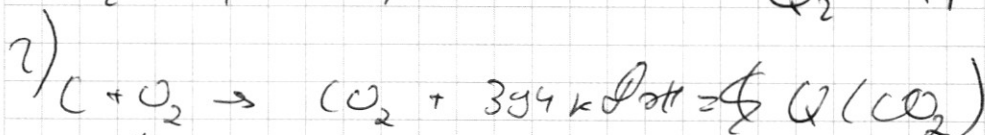


① (теплота сгорания топлива)
② (теплота сгорания пропана)
(1 моль)

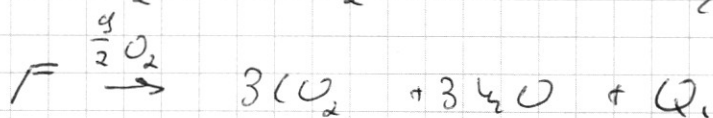
② - 10'.

$$Q_2 - Q_1 = Q(H_2O) - Q(H_2) = 286,8 \text{ кДж} - 124,5 \text{ кДж} = 162,3 \text{ кДж}$$

$$Q_2 - Q_1 = 161,8 \text{ кДж} \Rightarrow Q_2 > Q_1$$



в.г. (1 м)



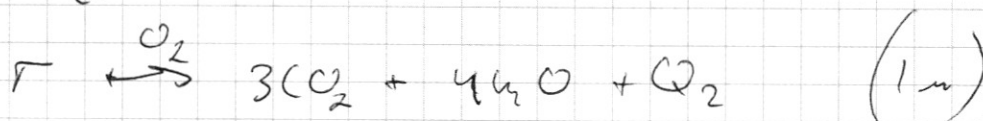
$$Q_{пр} = -20,4 \text{ кДж}$$

$$Q_1 = 3Q(CO_2) + 3Q(H_2O) - 1 \cdot Q_{пр} =$$

(1 м)

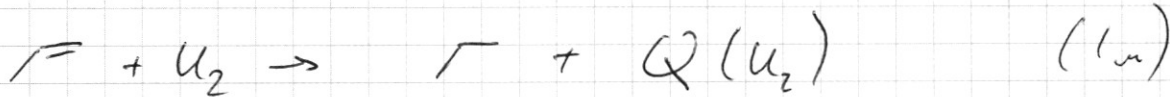
$$= 2060,4 \text{ кДж}$$

~~Обе~~



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Вычисляем теплоту $Q_{\text{пропана}}$ сгорания пропана из пробы в-в.



$$Q(\text{C}_3\text{H}_8) = Q_{\text{пр}} + Q(\text{H}_2\text{O}) = -70,9 + 124,5 \text{ кДж} = 244,9 \text{ кДж} \quad (1\text{ м})$$

$$Q_2 = 3 \cdot Q(\text{CO}_2) + 4 \cdot Q(\text{H}_2\text{O}) - Q_{\text{пропана}} =$$

$$= 244,9 \text{ кДж} \quad 2221,9 \text{ кДж} \quad (1\text{ м})$$

3/

$$Q_{\text{ог}} = Q_{\text{пер.}}$$

$$Q_{\text{ог}} = m_{\text{г}}(100^\circ - 0^\circ) + c \cdot m_{\text{г}}(100^\circ - 0^\circ) + (c_{\text{H}_2\text{O}} \cdot m_{\text{H}_2\text{O}}(100^\circ - 0^\circ) + (c_{\text{H}_2\text{O}} \cdot 0,9 \text{ кг} \cdot (100^\circ - 0^\circ)) = 418,2 \text{ кДж} + 38,88 \text{ кДж} = 457,08 \text{ кДж} = Q_{\text{пер}} = \gamma_{\text{пропана}} \cdot Q_2$$

$$\gamma_{\text{пропана}} = \frac{457,08 \text{ кДж}}{2221,9 \text{ кДж/моль}} \approx 0,2057 \text{ моль}$$

$$V_{\text{пропана}} \approx 4,5778 \text{ л (и.г.)}$$

$$\text{Условие 2) } Q_1 (\text{сг. пропана}) = 2060,9 \text{ кДж/моль}$$

$$Q_2 (\text{н. пропана}) = 2221,9 \text{ кДж/моль}$$

$$3) \approx 4,5778 \text{ л.}$$

N2

а) нуль реакции 1 порядок:

(Концентрация ~~из~~ не изменяется со временем)

$$k_{30^\circ} = \frac{1}{2} \ln \frac{5}{2,5} = \frac{1}{2} \ln 2$$

$$k_{30^\circ} = \frac{1}{2} \ln \frac{2,5}{1,667} = \frac{1}{2} \ln 1,5 \quad \left| \begin{array}{l} \Rightarrow \text{реакция не 1} \\ \text{порядка, т.к. } k_{30^\circ} \neq k_{50^\circ} \end{array} \right.$$

нуль реакции 2 порядок:

$$k_{30^\circ} = \frac{1}{2} \left(\frac{1}{2,5} - \frac{1}{5} \right) = 0,1$$

$$k_{50^\circ} = \frac{1}{2} \left(\frac{1}{1,667} - \frac{1}{2,5} \right) = 0,1 \quad \left| \begin{array}{l} \Rightarrow \text{р-ция 2} \\ \text{порядка} \end{array} \right.$$

т.к. порядок реакции не зависит от температуры, то и при 50° равен 2 (по G-G A)

Ответ 2

$$5) k_{30^\circ} = \frac{1}{2} \left(\frac{1}{2,5} - \frac{1}{5} \right) = 0,1$$

$$k_{50^\circ} = \frac{1}{2} \left(\frac{1}{0,5} - \frac{1}{5} \right) = 0,9$$

Ответ $k_{30^\circ} = 0,1$; $k_{50^\circ} = 0,9$

$$6) k_{50^\circ} = \gamma^{\frac{50^\circ - 30^\circ}{10^\circ}} \cdot k_{30^\circ}$$

$$k_{0,9} = \gamma^2 \cdot 0,1$$

$$\gamma = 3$$

Ответ 3

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

2) для 30° и 2 мин.

(можно посчитать по формуле, не используя табл.)

$$Q_1 = \frac{1}{T_{1/2}} \cdot \left(\frac{1}{2,5} - \frac{1}{5} \right)$$

$$0,1 = \frac{1}{T_{1/2}} \cdot 0,2$$

$$T_{1/2} = 2 \text{ (мин)}$$

для 50°

$$0,5 = \frac{1}{T_{1/2}} \left(\frac{1}{2,5} - \frac{1}{5} \right)$$

$$0,5 = \frac{1}{T_{1/2}} \cdot 0,2$$

$$\frac{1}{T_{1/2}} = 4,5$$

$$T_{1/2} = \frac{1}{4,5} \text{ мин} \approx 0,222 \text{ мин.}$$

Ответ для 300° и 2 мин.

для 50° и 0,222 мин или $\frac{1}{4,5}$ мин.

$$g) z = k \frac{[A]^2}{[B][D]} = k \frac{[A]^2}{[A]^2} = k [A]^2$$

$$\frac{z_2}{z_1} = \frac{[A]^2 (4 \text{ мин})}{[A]^2 (0 \text{ мин})} = \frac{\left(\frac{5}{3}\right)^2}{5^2} = \frac{1}{9}$$

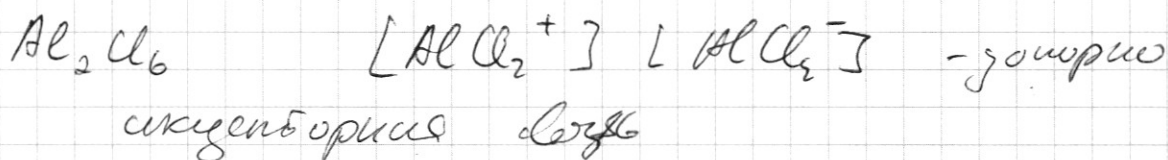
ω_2 - скорость тр-ции нал 4 мм
 ω_1 - исм. скорость р-ции (при 0 мм)

$$\frac{\omega_2}{\omega_1} = \frac{1}{5} \Rightarrow \text{уменьшилась в 5 раз}$$

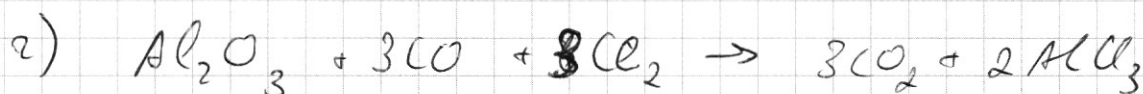
Ответ: уменьшилась в 5 раз

№3

1) ~~т.е.~~ за счет образования гидрокси



Ответ: $[AlCl_2^+]$ $[AlCl_4^-]$



~~нет, невоз~~ возможно, если соляная
 кислота будет безводной. (газ)

3) $x - 2$ вода

$$x + 0,44x = 100\%$$

0,44x - масса
 $AlCl_3$

$$0,44x = 30,56 = m(Al)$$

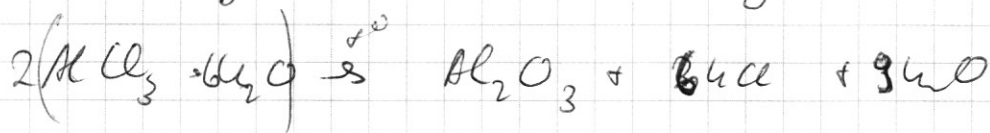
Ответ: $= 30,56\%$

4) т.е. гексагидрат в основном представлен
 в виде аква комплексов $Al[(H_2O)_6]Cl_3$

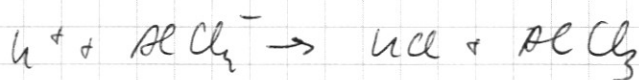
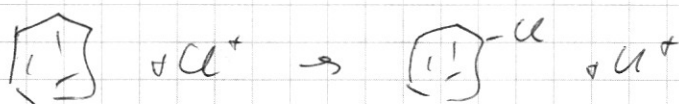
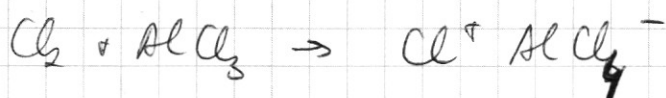
и ~~так~~ аква комплексы гексагидрат октациклические
 молекулы алюминия $\Rightarrow$ 04

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

не используется, а также гидролизное
механизм и не возмещает



Задание 5)

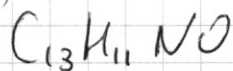


6) Нет, т.к. катализатор AlCl_3 используется,
как акцептор, а комплекс $[\text{Mg}(\text{C}_6\text{H}_5)_6\text{Cl}_2]$
не проявляет выраженных кислотных
свойств.

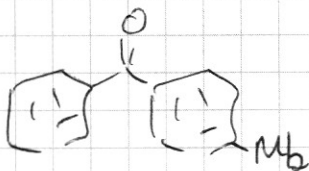
(обрат) - нет
(из-за ко-мб-комплекса)

N5

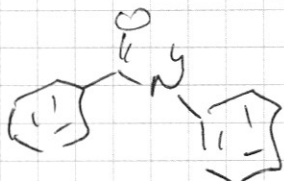
2) пермаген



возможные структурные формулы

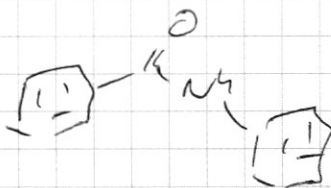


(и по ~~проб~~ изомерии
(перв, орто/
мет)



(неароматические соединения не содержа-
щие ароматиче- не содержащие, в.к. в
все реакции мы получим серию ароматических
соединений.

соединение



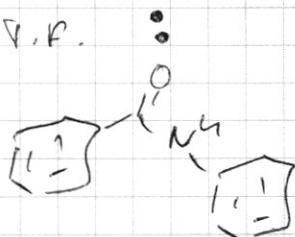
подходит и

соединение

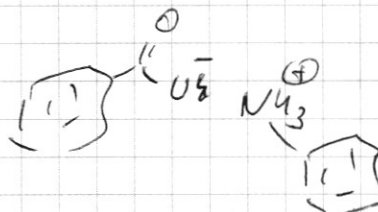
структурно

формула А,

в.к.



40
или

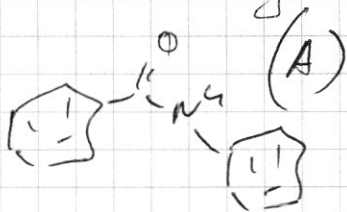


- реакция

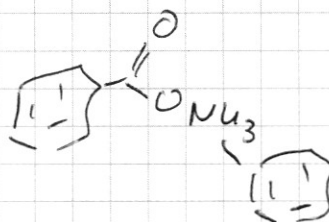
мы

соединение

в сильной кислоте.

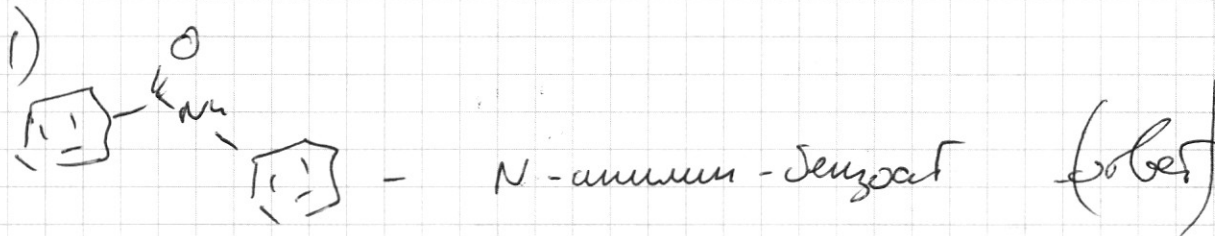
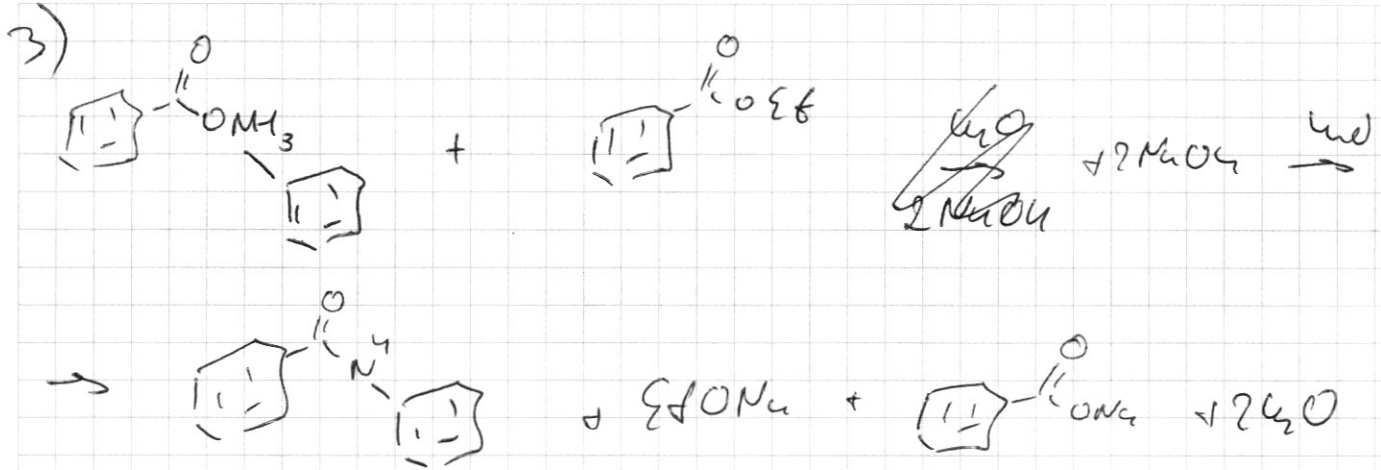


40
или



(б)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

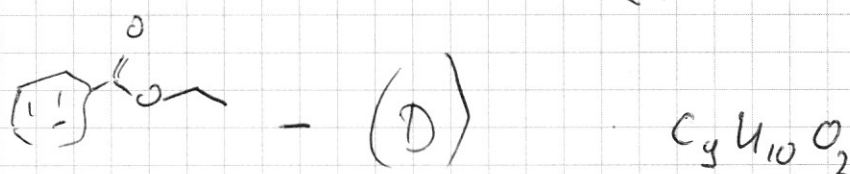
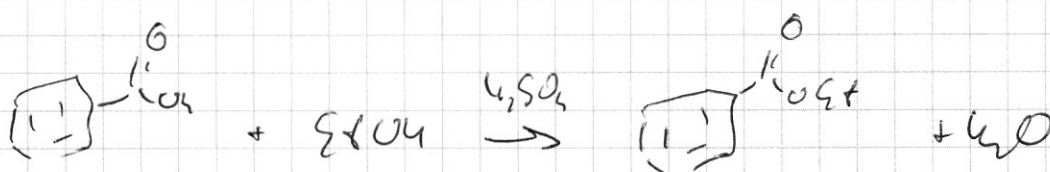


Обес на 2 4 3 представили в решении

2



из этого анализа мы получили два
 эрр. ароматических соединения, но
 в р-р. в реакции $\text{I} \rightarrow \text{F}$ получили
 соединение, не содержащее азота
 (по массовым данным)

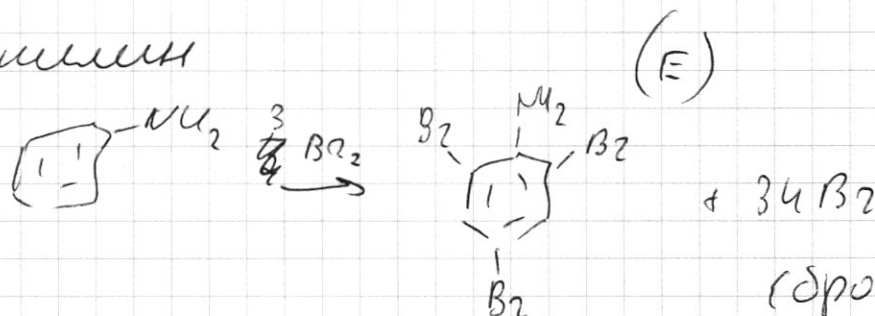


$$\omega(\text{C}) = 0,72$$

$$\omega(\text{H}) = 0,0667$$

$$\omega(\text{O}) = 0$$

органическое основание в с-ам б -
 амин



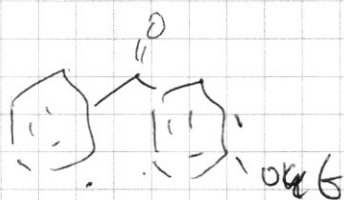
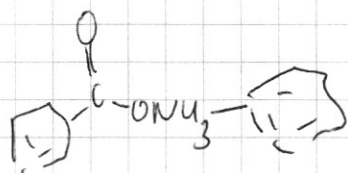
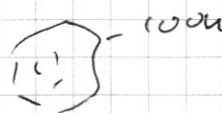
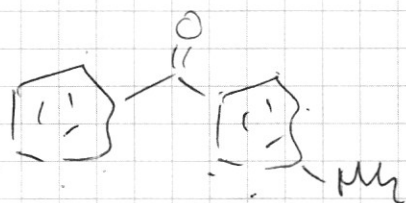
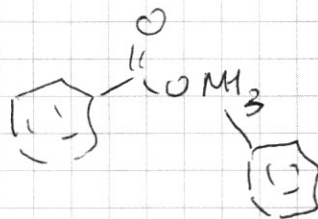
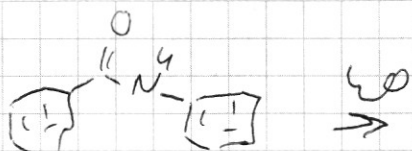
$$M(\text{Е}) = 330$$

(образуется 3 экв.
 из-за экв. бензило-
 ного кольца)

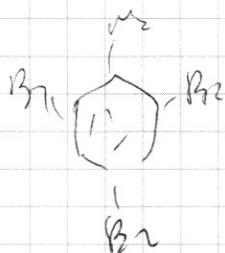
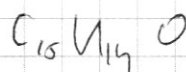
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



$$\frac{1}{2} \left(\frac{1}{2,8} - \frac{1}{5} \right)$$



100



9
C

