

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 А и В.

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

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 А 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 А 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 : $2Al + 6HCl \rightarrow 2AlCl_3 + 3H_2 \uparrow$?
- 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 $C_{13}H_{11}NO$ 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 Йод						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] Лавренций	106 Rf [263] Резерфордий	107 Bh [262] Бергий	108 Hn [265] Гангий	109 Mt [266] Мейтнерий				110 Pa [223] Радон	

*.ЛАНТАНОИДЫ

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

**.АКТИНОИДЫ

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

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	?	?	?	?	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

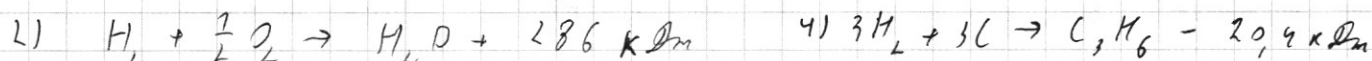
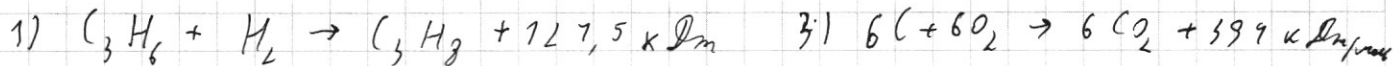
“?” – нет достоверных сведений о существовании соединений

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

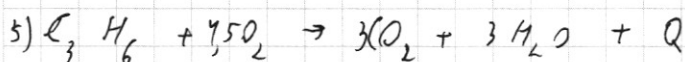
№1



1) $\Delta H_1 = \Delta H_{C_3H_8} - \Delta H_{C_3H_6} = -Q = -127,5$ Из данного равенства заметим, что т.к. $\Delta H_{C_3H_6} = 20,4 \text{ кДж/моль}$, то $\Delta H_{C_3H_8}$ отрицательнее у C_3H_6 , а следовательно $Q > 0$, а значит при сгорании выделяется больше энергии, докажем это

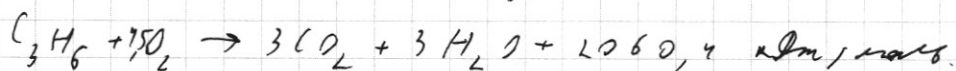
$$\Delta H_{CO_2} = -394 \text{ кДж/моль} \quad \Delta H_{H_2O} = -286 \text{ кДж/моль}$$

$$\Delta H_{C_3H_6} = 20,4 \text{ кДж/моль}, \text{ тогда } \Delta H_{C_3H_8} = -109,1 \text{ кДж/моль}$$

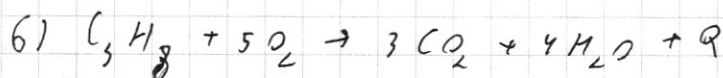


$$\Delta H_5 = 3\Delta H(CO_2) + 3\Delta H(H_2O) - \Delta H(C_3H_6) = -3 \cdot 394 - 3 \cdot 286 + 20,4 =$$

$$= -2060,4 \text{ кДж/моль} \quad Q_5 = -\Delta H_5 = 2060,4 \text{ кДж/моль}$$



$$\Delta H_1 = -127,5 \text{ кДж/моль}, \text{ тогда } \Delta H(C_3H_8) = -109,1 \text{ кДж/моль}$$



$$\Delta H_6 = 3\Delta H(CO_2) + 4\Delta H(H_2O) - \Delta H(C_3H_8) = -2227,9 \text{ кДж/моль}$$

$$Q_{сгор C_3H_8} = 2227,9 \text{ кДж/моль} \quad C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O + 2227,9 \text{ кДж/моль}$$

т.е. г. 3) $Q = \rho \cdot V \cdot \Delta t$

Для начала найдем массу керосина $Q_1 = 397 \cdot 0,4 \cdot 100 = 35,88 \text{ кДж}$

Потом вода $Q_2 = 4182 \cdot 1 \cdot 100 = 418,2 \text{ кДж}$; $Q_{отв} = 459,78 \text{ кДж}$

$$V_{C_3H_8} = \frac{459,78}{2227,9} = \frac{Q}{Q_{сгор}} = 0,2064 \text{ моль} \quad W = 4,58 \text{ л} \leq V \cdot \rho_m$$

Ответ: $0,2064 \text{ моль} = 4,58 \text{ л}$

N5

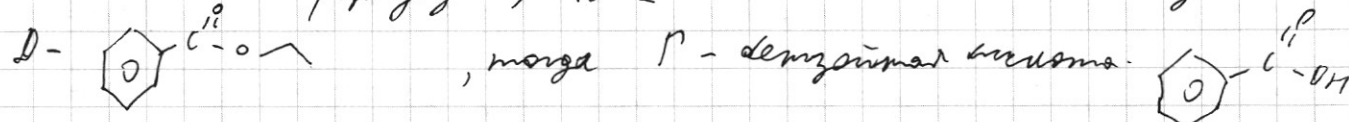
Бензаль D- в среде с его замещением все равно является карбонил, а скарбонил бензаль ^{карбонил} $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$, тогда $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$ $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}$

$$W_0 = 100 - 71 - 6,67 = 21,33$$

$$M_{\text{теор}} = \frac{26 \cdot n}{0,2133} = 75n \quad n - \text{количество O в молекуле}$$

Если $n=2$, то тогда $M_c = 150 \cdot 0,72 = 108 \quad n_c = 9 \quad n_H = 10$

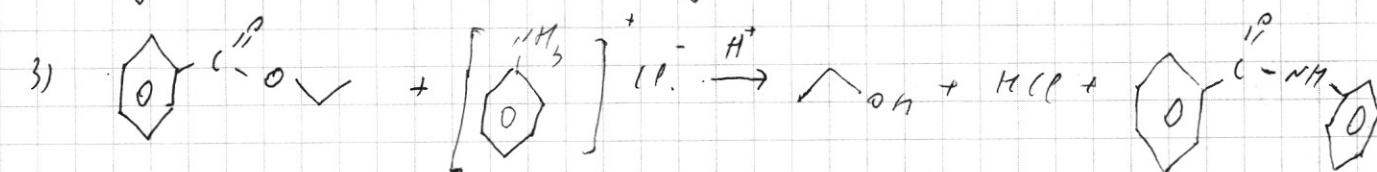
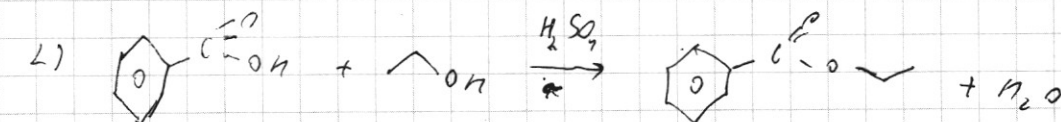
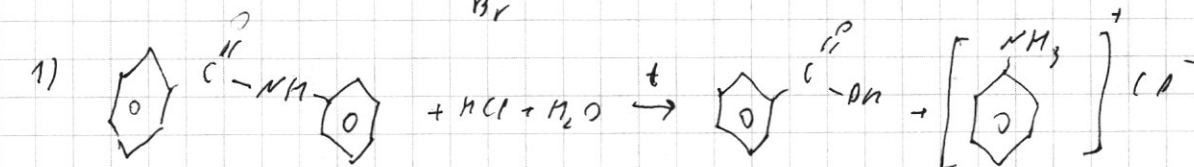
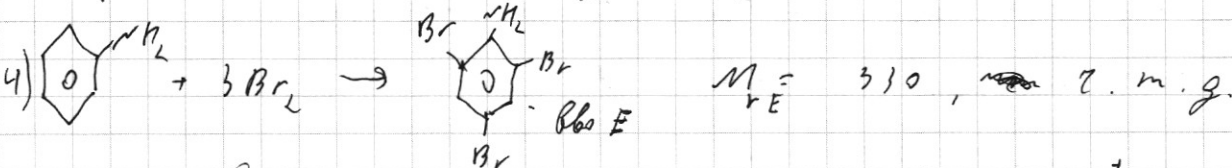
В D имеет формулу $(\text{C}_7\text{H}_{10}\text{O}_2)$ - это спирт бензаль



Предположим формулу в A - c1ccccc1C(=O)Nc2ccccc2 ($\text{C}_{15}\text{H}_{17}\text{NO}$)

удовлетворяет, тогда в B - аммиак в виде иона $\left[\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3 \right]^+$

Идеи в том по реакции с бромом



форму бензойной кислоты.

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

N2

а) Требуется, что это реакция не нулевого ~~в~~ ~~на~~ порядка. Проверим является ли она реакцией 1-го порядка.

$$k = \frac{1}{2} \ln \frac{5}{2,5} \neq k = \frac{1}{4} \ln \frac{2,5}{1,250} \quad \text{Эти выражения не равны, проверим для 2-го порядка}$$

$$k = \frac{1}{1} \left(\frac{1}{2,5} - \frac{1}{5} \right) = 0,1 = k = \frac{1}{4} \left(\frac{1}{1,25} - \frac{1}{2,5} \right) = 0,1, \text{ значит}$$

выражение, значит это действительно реакция второго порядка.

$$\text{б) } k_{30^\circ} = \frac{1}{2} \left(\frac{1}{2,5} - \frac{1}{5} \right) = 0,1 \quad k_{50^\circ} = \frac{1}{2} \left(\frac{1}{3,5} - \frac{1}{5} \right) = 0,9$$

$$\text{в) } \gamma = \sqrt{\frac{k_{50^\circ}}{k_{30^\circ}}} = \sqrt{9} = 3$$

$$\text{г) } \tau_{1/2, 30^\circ} = 2 \text{ мин по условию}$$

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

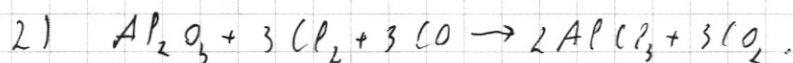
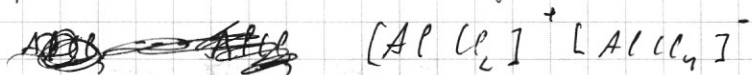
$$\tau_{1/2, 50^\circ} = \frac{2}{9} \text{ мин} \approx 13,33 \text{ с.}$$

д) Скорость реакции увеличивается в 1,5 раза ~~и т.д.~~

$$v_1 = \frac{5}{2,5} \quad v_2 = \frac{3,667}{1,25} \quad t_1 = t_2 \quad \frac{v_1}{v_2} = 1,5$$

N3

1) В отличие от других хлоридов алюминия $AlCl_3$ не имеет ионной связи, в связи с этим от возмущения, а именно $2AlCl_3 \rightarrow Al_2Cl_6$ характерен в газовой фазе - Al_2Cl_6 имеет димерно ассоциированный характер связи.

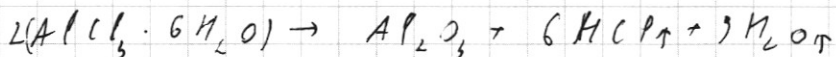


В реакцию $2Al + 6HCl \rightarrow 2AlCl_3 + 3H_2 \uparrow$ сразу образуется H_2 газ, поэтому с/в получить нельзя.

3) $44,7 : 144,4 \quad n = m_{AlCl_3, \text{ с/в}} = 30,752$
 $n : 100$

Для приготовления 100 г раствора необходимо 30,752 $AlCl_3$

4) $AlCl_3 \cdot 6H_2O$ не разлагается т.к. при нагревании происходит процесс образования Al_2O_3 - твердого остатка



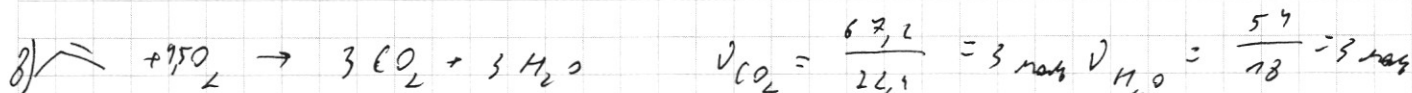
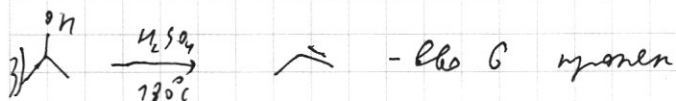
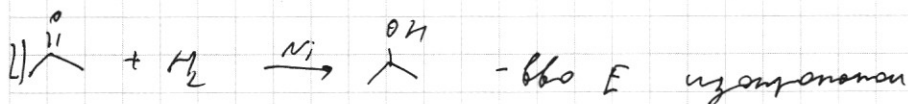
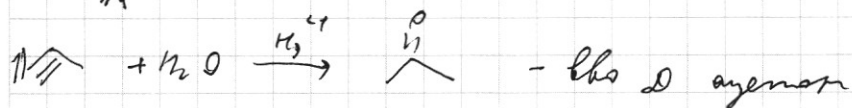
5) В качестве катализатора выступают частицы $[AlCl_4]^-$ ~~образующиеся~~ образующиеся частицы $AlCl_3$ как кислоты Льюиса.

6) Нет, т.к. ~~образующиеся~~ продуктами $AlCl_3$ уже заняты в газе.

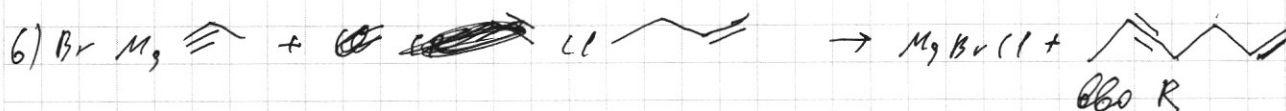
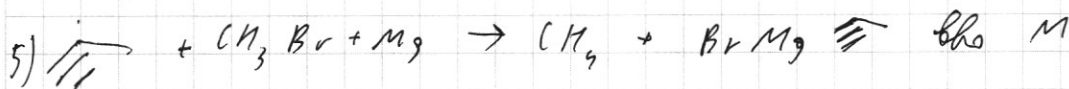
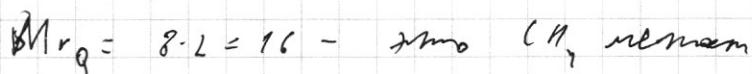
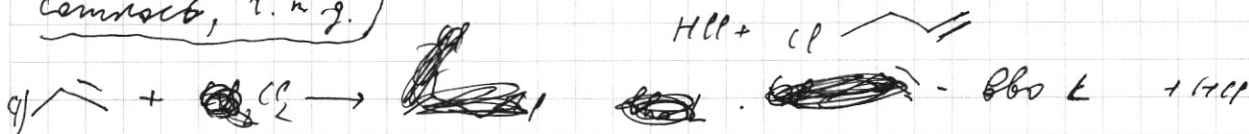
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Ny

Занемем, что все реакции идут в соотношении 1:1,
а зная V_A в молях получим $m_{\text{пол}} = 1 \text{ моль}$, зная
 $M_{rA} = 40$, по реакции можно определить, что пред-
положим A в D - реакцию Кучерова, то зная A - ~~бутен-2~~
 $M_{r_{\text{га}} = 40$, тогда - это C_3H_4 - газ $\equiv$

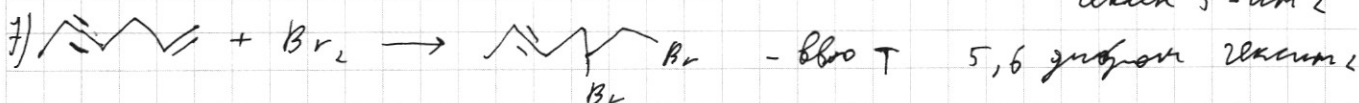


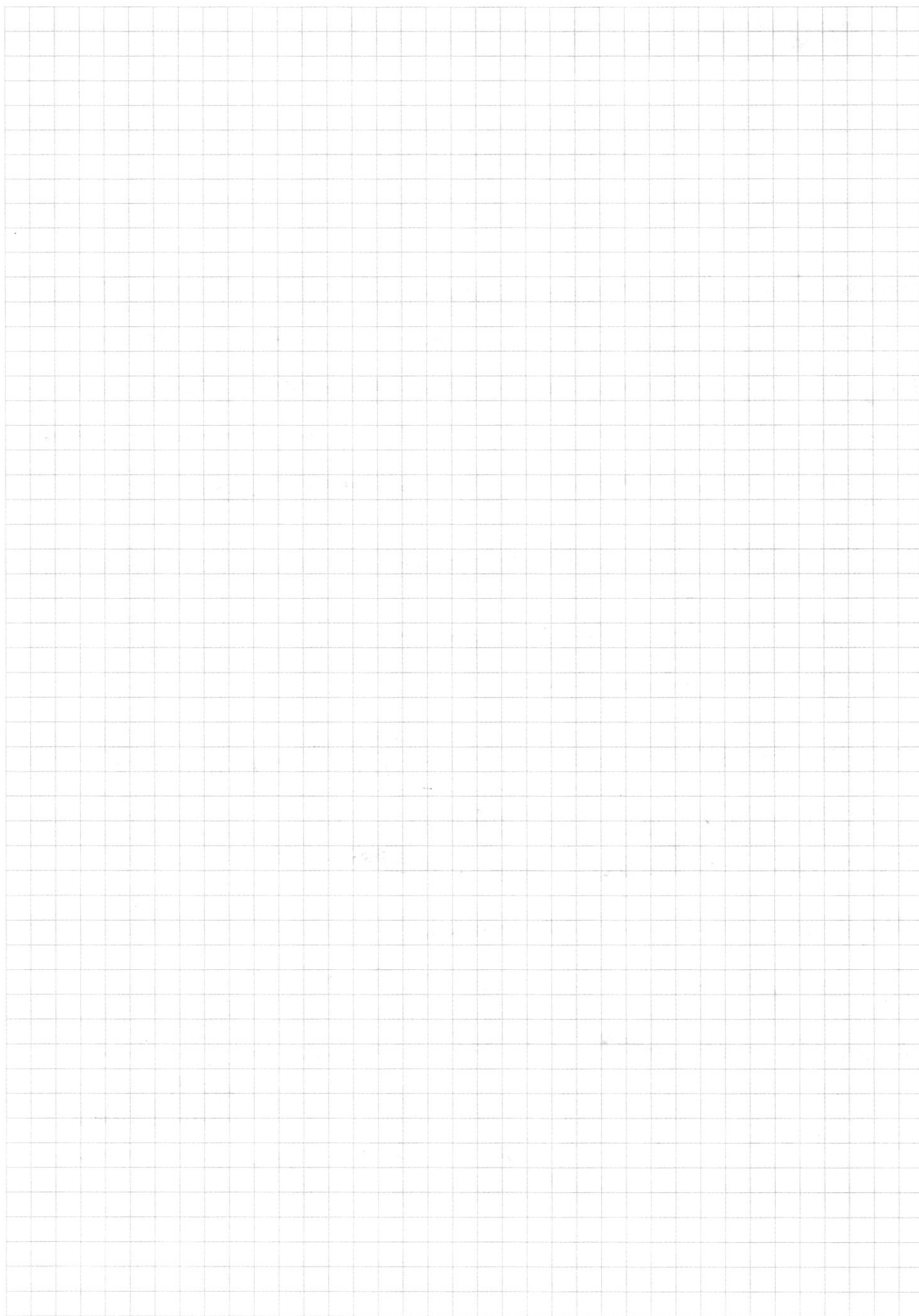
состав, т. н. г.



660 R

Verklein 5 - um $\angle$



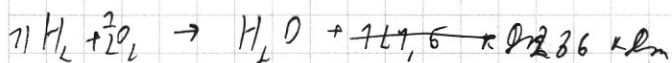


☐ черновик ☐ чистовик
(Поставьте галочку в нужном поле)

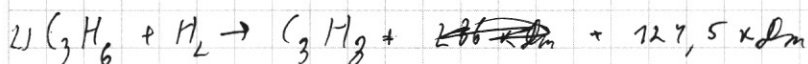
Страница №__
(Нумеровать только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

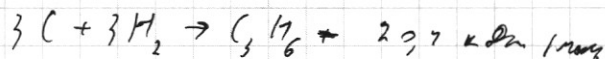
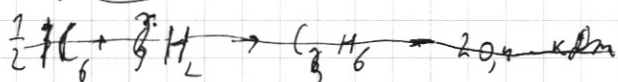
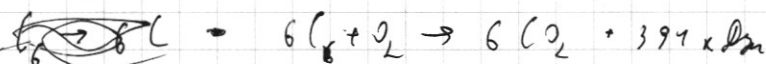
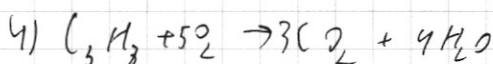
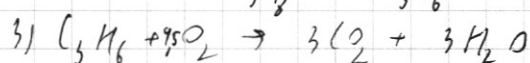
№1.



$\Delta H = -286 \text{ кДж/моль}$
 H_2O



$\Delta H_2 = \Delta H_{C_3H_8} - \Delta H_{C_3H_6} = -Q = -127,5$, а значит



$\Delta H_{H_2O} = -286 \text{ кДж/моль}$

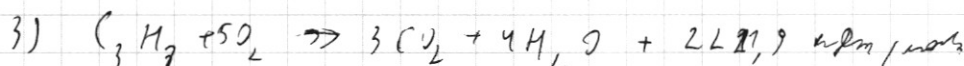
$\Delta H_{CO_2} = -394 \text{ кДж/моль}$

$\Delta H_{C_3H_6} = 20,7 \text{ кДж/моль}$

$\Delta H_{сгор C_3H_6} = -394 \cdot 3 - 3 \cdot 286 + 20,7 = -2060,9 \text{ кДж/моль}$

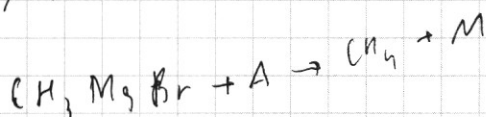
$\Delta H_{C_3H_8} = -109,1 \text{ кДж/моль}$

$\Delta H_{сгор C_3H_8} = -394 \cdot 3 - 4 \cdot 286 + 109,1 = -2221,9 \text{ кДж/моль}$



$Q = C m \Delta T = 1,4782 \cdot 100 + 394 \cdot 0,4 \cdot 100 = 457,08 \text{ кДж}$

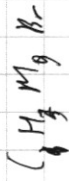
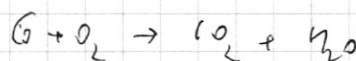
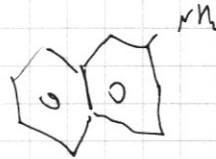
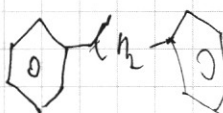
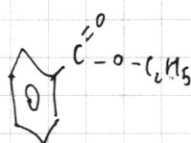
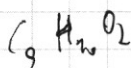
0,2 моль

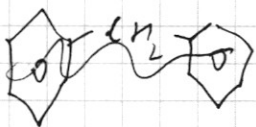


C_6H_5NO

мол

мол



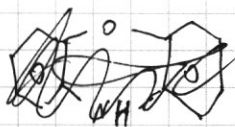


$$K = \frac{1}{2} \ln \frac{5}{2,5}$$

C_2H

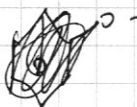
$$K = \frac{1}{24} \ln \frac{2,5}{1,350}$$

C_6H_3

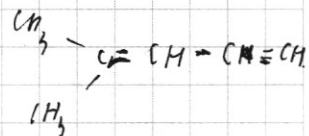


$\gamma =$

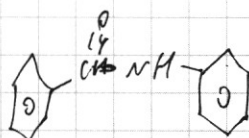
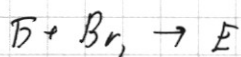
$C_9H_{10}O_2$



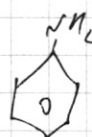
$C_{23}H_{22}NO$



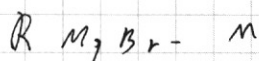
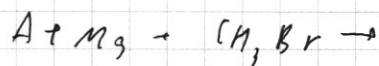
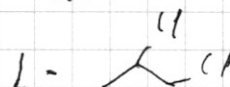
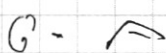
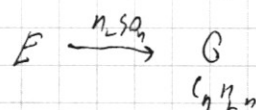
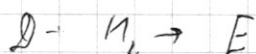
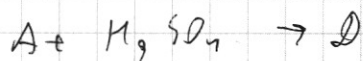
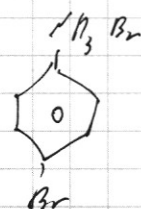
$C_{25}H_{20}O_2$



$G^1 + 2$



93



$= 0,1$

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

$$K = \frac{1}{4} \left(\frac{1}{2,5} - \frac{1}{1,25} \right)$$

$$5 \cdot K = 0,5$$

$$0,9 = \frac{1}{K} \left(\frac{1}{2,5} - \frac{1}{1,5} \right)$$

$$\frac{1}{K} = \frac{1}{0,9} = 1,11$$

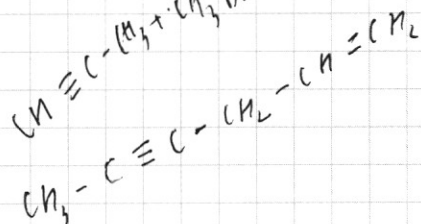
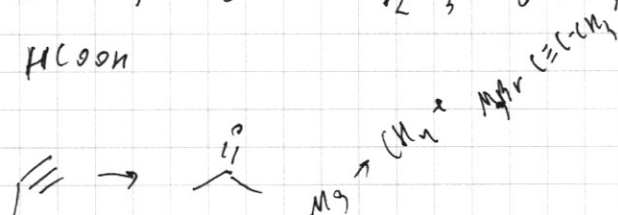
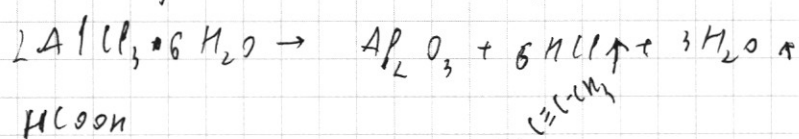
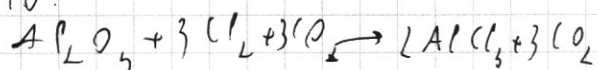
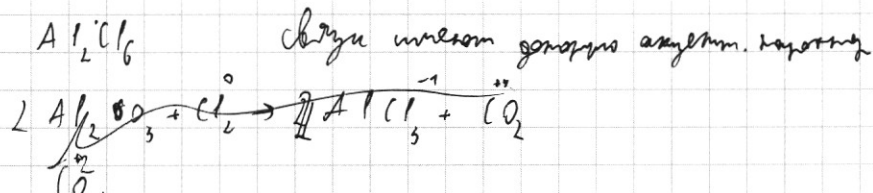
$$\frac{9}{20} = \frac{1}{1,5K}$$

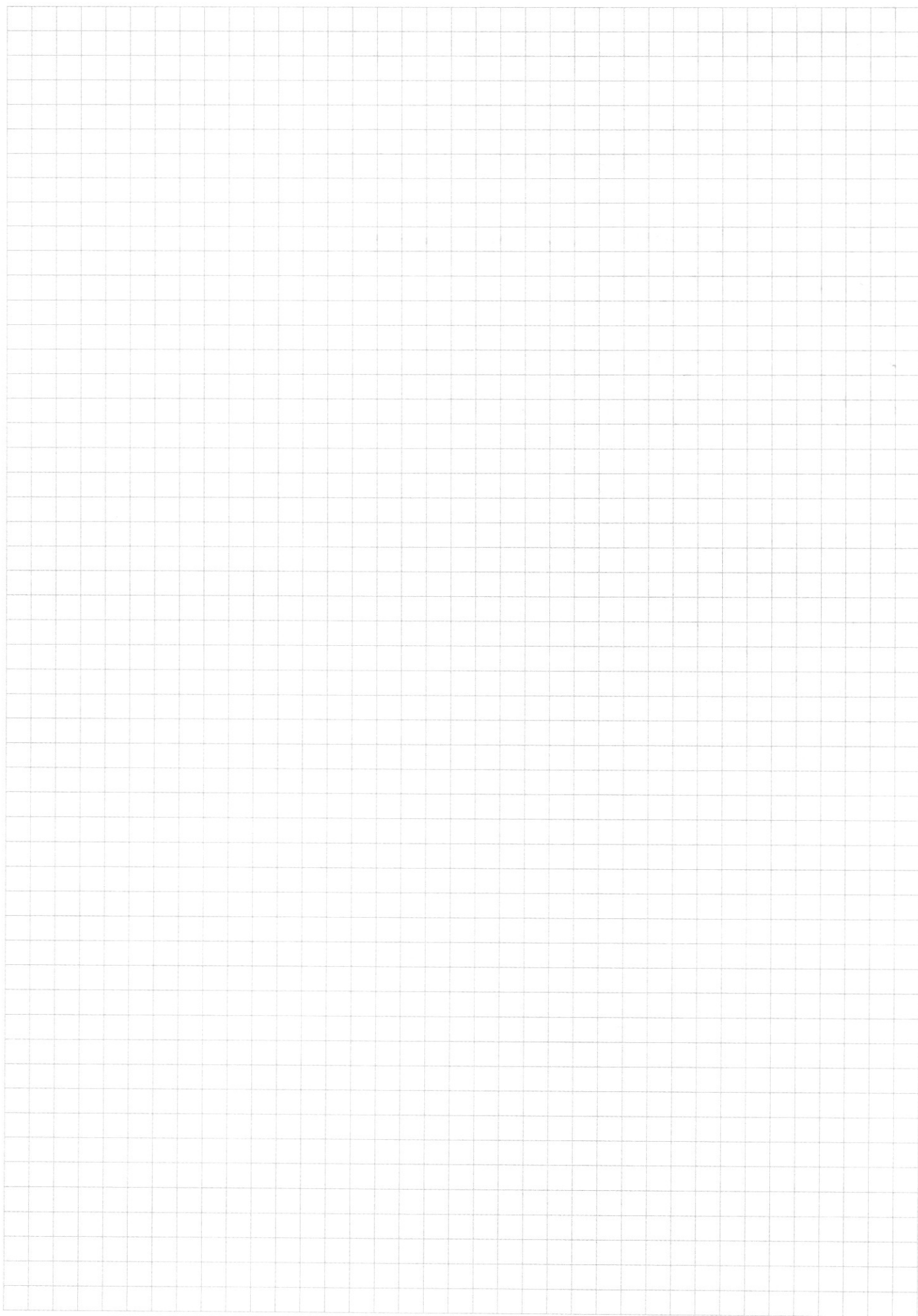
$$5 \cdot 9K = 20$$

$$5 \rightarrow 2,5$$

$$1,667 \rightarrow 1,25$$

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА





☐ черновик ☐ чистовик
(Поставьте галочку в нужном поле)

Страница №__
(Нумеровать только чистовики)