



Периодическая система элементов Д.И. Менделеева

		I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII			
1	1 1,00797 Водород	H 3														2 4,0026 He Гелий			
2	Li 6,939 Литий	Be 9,0122 Бериллий		4 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	Na 22,9898 Натрий	Mg 24,312 Магний		12 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	K 39,102 Калий	Ca 40,08 Кальций		20 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	
5	Rb 85,47 Рубидий	Cu 63,546 Медь		30 Zn 65,37 Цинк		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					
6	Ag 107,868 Серебро	Cd 112,40 Кадмий		38 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	
7	Cs 132,905 Цезий	Ba 137,34 Барий		56 La * 138,81 Лантан		72 Hf 178,49 Гафний		73 Ta 180,948 Тантал		74 Te 127,60 Теллур		75 I 126,9044 Йод		76 Os 190,2 Осмий		77 Ir 192,2 Иридий		78 Pt 195,09 Платина	
	Au 196,967 Золото	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 [262] Астат		86 Rn [222] Радон					
	Fr [223] Франций	Ra [226] Радий		87 Ac ** [227] Актиний		89 Db [261] Дубний		91 Jl [262] Жолиотия		92 Rf [263] Резерфордий		93 Bh [262] Борий		94 Hn [265] Гангий		95 Mt [266] Мейтнерий		96 Lv [293] Ливерморий	

*.ЛАНТАНОИДЫ

58 Ce 140,12 Церий	59 Pr 140,907 Празеодим	60 Nd 144,24 Неодим	61 Pm [145] Прометий	62 Sm 150,35 Самарий	63 Eu 151,96 Европий	64 Gd 157,25 Гадолиний	65 Tb 158,924 Тербий	66 Dy 162,50 Диспрозий	67 Ho 164,930 Гольмий	68 Er 167,26 Эрбий	69 Tm 168,934 Тулий	70 Yb 173,04 Иттербий	71 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] Менделевий	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⁺	Str 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
F ⁻	P	M	P	P	P	M	H	H	H	M	H	H	H	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	H	P	M	P	P
Br ⁻	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	H	H	M	M	?
S ²⁻	P	P	P	P	P	-	-	-	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	?	?
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	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
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
HPO ₄ ²⁻	P	?	P	P	P	H	H	M	H	?	?	H	?	?	?	H	?	?	?	?	M	?
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
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
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)



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,

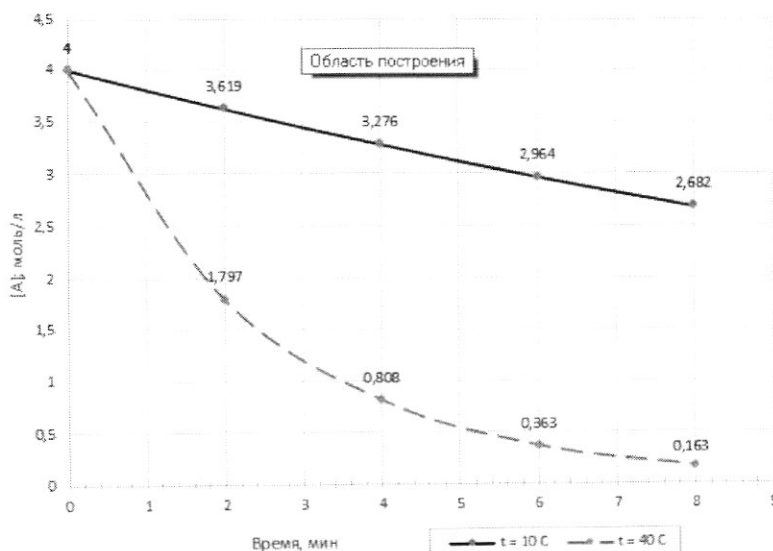
C_0 – исходная концентрация реагента, C_τ – концентрация реагента, оставшегося в реакции по истечении времени τ

Скорость реакций второго порядка пропорциональна произведению концентраций A и B. 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 A называют периодом полураспада (полупревращения) $\tau_{1/2}$.

Зависимость концентрации вещества A 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 A 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 бромида фосфора (III). Образовавшееся жидкое (н.у.), но легкокипящее органическое вещество D отогнали из реакционной смеси и разделили на три равные части, второй продукт реакции (фосфористую кислоту) отбросили.

Первую часть вещества D нагрели с избытком спиртового раствора щелочи, в результате чего образовалось газообразное (н.у.) органическое вещество E. Весь газ E пропустили через разогретую до 1200 °С трубчатую печь, в результате чего получили смесь двух газов (н.у.) – водорода и органического газа G. Газ G 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 L, которое отделили и тщательно высушили.

Вторую часть вещества D 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 L, 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 M.

К оставшемуся полученному веществу M прибавили третью часть вещества D, 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 T.

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

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%.

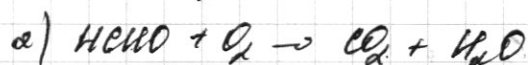
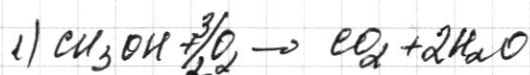
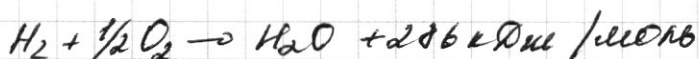
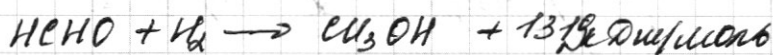
При нагревании вещества Г с оксидом фосфора (V) получают фосфорную кислоту и кристаллическое органическое вещество Е, имеющее молярную массу 226 г/моль.

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.

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача №3.



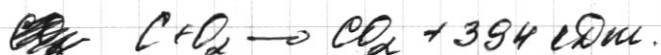
$$Q_1 = Q(\text{CO}_2) + 2 \cdot Q(\text{H}_2\text{O}) - Q(\text{CH}_3\text{OH}) = Q(\text{CO}_2) + 572 - 131,9 = 440,1 \text{ кДж/моль}$$

При сгорании метанола выделяется 440,1 кДж, =>

$$Q = Q(\text{CO}_2) + Q(\text{H}_2\text{O}) - Q(\text{HCHO}) = Q(\text{CO}_2) + 286 - 116 = 170 \text{ кДж/моль}$$

$$170 \text{ кДж} + Q(\text{CO}_2) < Q(\text{CO}_2) + 440,1 \text{ кДж}$$

метанола, => при сгорании 1 моль метанола выделяется больше энергии чем при сгорании формальдегида. 2-й т.р.



Отв:

$$Q_1 = Q(\text{CO}_2) + 2 \cdot Q(\text{H}_2\text{O}) - Q(\text{CH}_3\text{OH}) = 394 + 2 \cdot 286 - 131,9 = 834,1 \text{ кДж/моль}$$

$$Q_2 = Q(\text{CO}_2) + Q(\text{H}_2\text{O}) - Q(\text{HCHO}) = 394 + 286 - 116 = 564 \text{ кДж/моль}$$

$$3) Q = c m \Delta T \quad \Delta T = 38^\circ\text{C} = 58^\circ\text{K}$$

$$Q = 4182 \frac{\text{Дж}}{\text{кг} \cdot \text{K}} \cdot 58^\circ\text{K} \cdot 4 \text{ кг} = 940224 \text{ Дж} = 940,224 \text{ кДж.}$$

$$\Rightarrow n(\text{CH}_3\text{OH}) = \frac{Q}{Q(\text{CH}_3\text{OH})} = \frac{940,224}{834,1} = 1,163 \text{ моль}$$

$$m = 1,163 \cdot 32 = 37,22$$

Отв: 37,22.

Задача №2

$A \rightarrow B + D$, предположим, что реакция 1-го порядка, тогда $k_{T_1} = k_{T_2} = k_{T_3}$

$$k_{T_2} = \frac{1}{2} \ln \frac{4}{3,619} = 0,0500$$

$$k_{T_4} = \frac{1}{4} \ln \frac{4}{3,276} = 0,0499$$

$$k_{T_6} = \frac{1}{6} \ln \frac{4}{2,964} = 0,04996$$

⇒ реакция 1-го порядка

а) Отв: реакция 1-го порядка.

При 10°C $k = \frac{1}{2} \ln \frac{4}{3,619} = 0,05 \text{ мин}^{-1}$

При 40°C $k = \frac{1}{4} \ln \frac{4}{3,276} = 0,4 \text{ мин}^{-1}$

б) Отв: $k_{10^\circ} = 0,05 \text{ мин}^{-1}$ $k_{40^\circ} = 0,4 \text{ мин}^{-1}$

$$v = k[A]$$

$$\frac{v_2}{v_1} = \frac{k_2}{k_1} = f^{\frac{T_2 - T_1}{10}} \quad (\text{закон Вант-Гофа})$$

$$\Rightarrow \frac{0,4}{0,05} = f^{\frac{40-10}{10}}, \Rightarrow f = 2$$

в) Отв: 2.

т.к. реакция 1-го порядка, $\Rightarrow T_{1/2} = \frac{\ln 2}{k}$

$$T_{1/2} \text{ при } 10^\circ\text{C} = T_{1/2} = \frac{\ln 2}{0,05} = 13,86 \text{ мин}$$

$$T_{1/2} \text{ при } 40^\circ\text{C} = T_{1/2} = \frac{\ln 2}{0,4} = 1,733 \text{ мин}$$

2) Отв: 13,86 мин (10°C) ; 1,733 мин (40°C)

$$v_1 = k_1 \cdot [A] - 1 \text{ порядок}$$

$$v_0 = k \cdot [A] = 0,4 \cdot 4 = 1,6 \text{ моль/л}$$

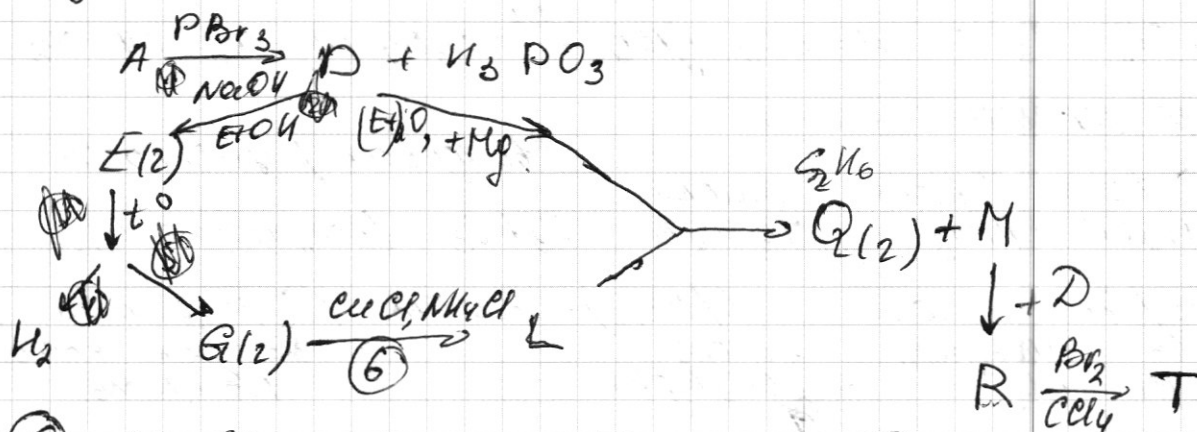
$$\frac{v_{\text{норм}}}{v_{\text{норм}}} = 9,95$$

$$v_{\text{норм}} = 0,4 \cdot 0,808 = 0,3232 \text{ моль/л.с.}$$

г) Отв: увеличилось почти в 5 раз

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

задача №4.

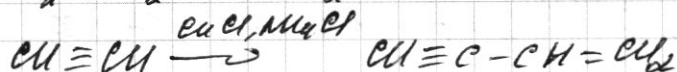
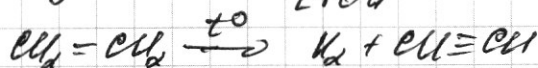
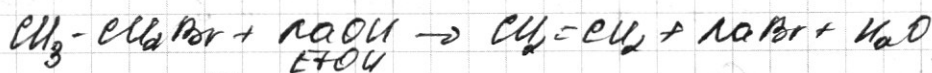


Г) $CH \equiv CH$ т.к. вступает в реакцию Г с $CuCl, NH_4Cl$

Д) $CH \equiv C - CH = CH_2$

Е) C_2H_4 ($\nu(CO_2) = 2$ моль, $\nu(H_2O) = 2$ моль, $\Rightarrow C_2H_4$)

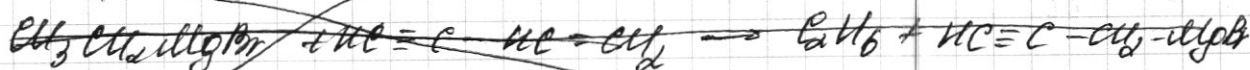
В) ~~CH₃-CH₂Br~~ CH_3-CH_2Br



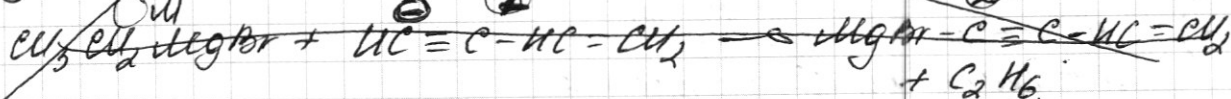
В) C_2H_6 ($M = 15 \cdot 2 = 30$ г/моль)

И) ~~CH₃-C≡C-CH₂Br~~ $CH_3-C \equiv C-CH_2Br$

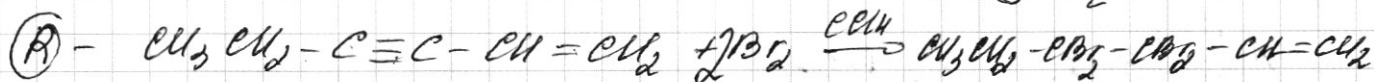
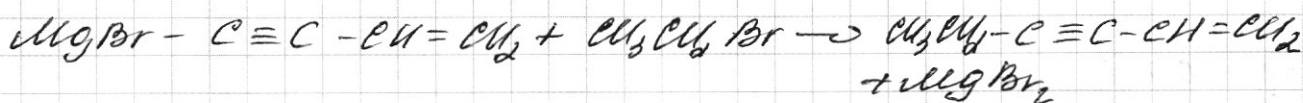
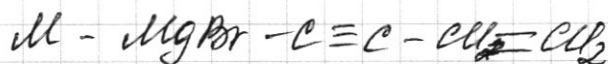
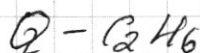
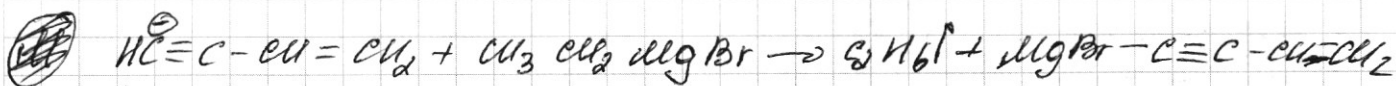
И) ~~CH₃, CH₂, CH₂Br~~ CH_3, CH_2, CH_2Br



А) ~~CH₃-C≡C-CH₂Br~~ $CH_3-C \equiv C-CH_2Br$

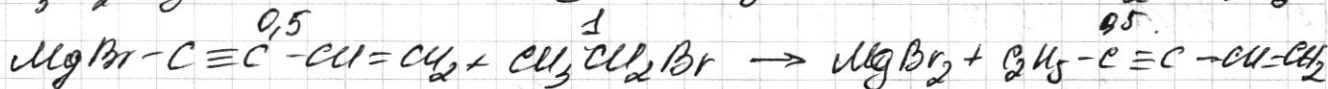
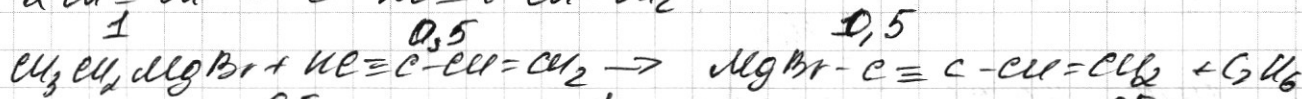
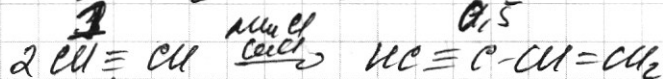
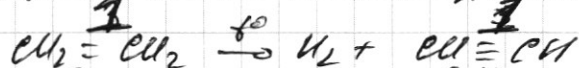
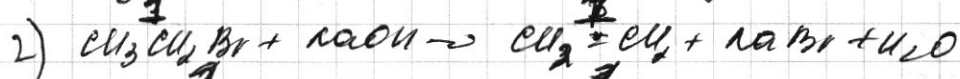
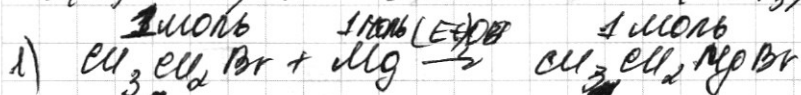
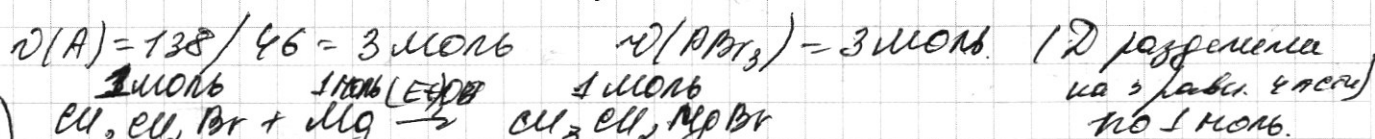
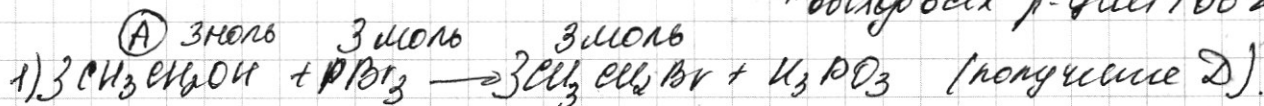


Т) ~~CH₃Br~~ CH_3Br

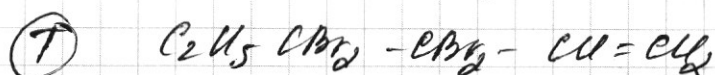
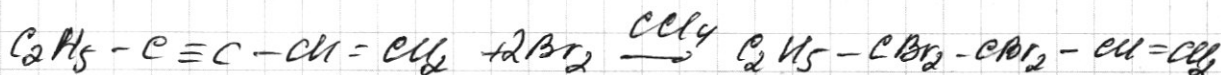


А - 2-хлор-3-пентен-3-ен - В

*выход всех р-ций 100%.



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

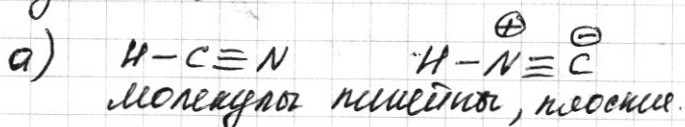


3,3,4,4-тетрабромпентен-1.

$m = 0,5 \cdot 400 = 200 \text{ г}$

Отв: 200 г.

Задача №3.



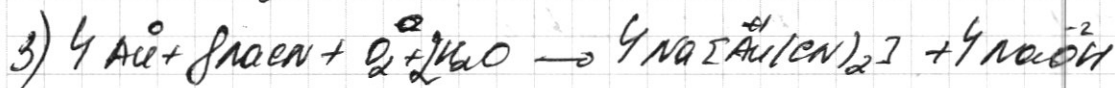
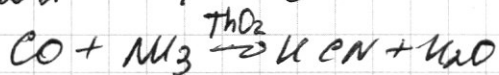
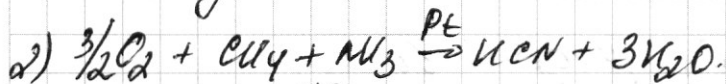
ковалентные связи в обеих молекулах

в молекуле $\text{H}-\text{N}\equiv\text{C}$ - донорно-акцепторная связь

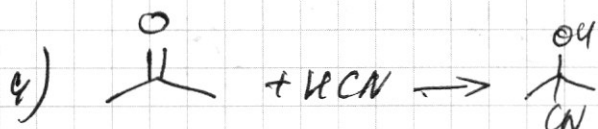
C^{+4} ст. ок (-4) валентность IV и III

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

более устойчив



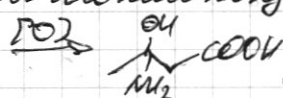
$\text{Na}[\text{Au}(\text{CN})_2]$ едкие — ковалентная полярная с-п
ионная $\text{Na}^+ [\text{Au}(\text{CN})_2]^-$
координационная связь $\text{Au}(\text{CN})^-$



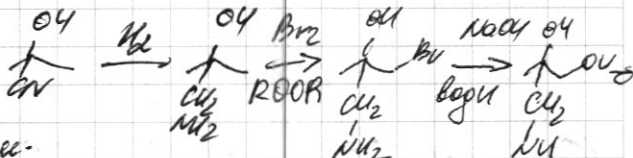
гидратация

аммонокарбонил ионнополярный

Задача №5.

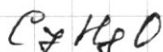


гидратация

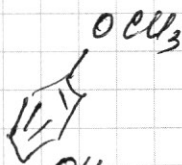


$$\omega(\text{O}) = 14,81$$

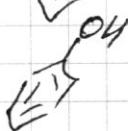
$$\text{C}_x\text{H}_y\text{O}_z = 6,4817 : 0,926 : 4,81 = 4 : 1 : 8$$



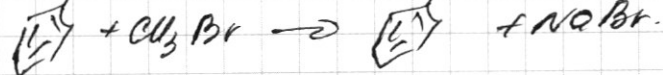
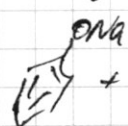
Д-



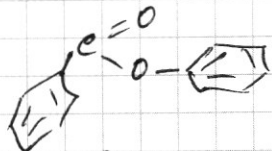
Б-



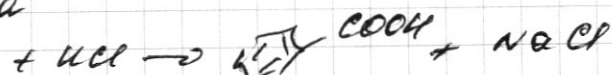
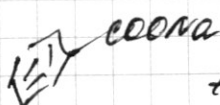
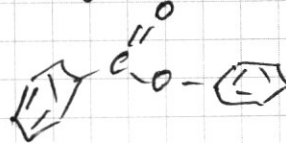
прецедентное

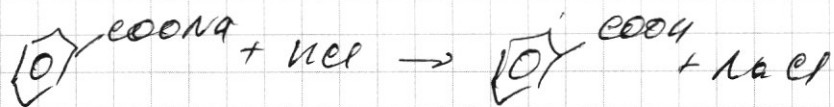
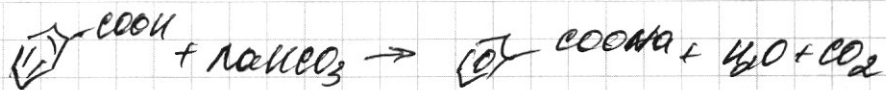


А-

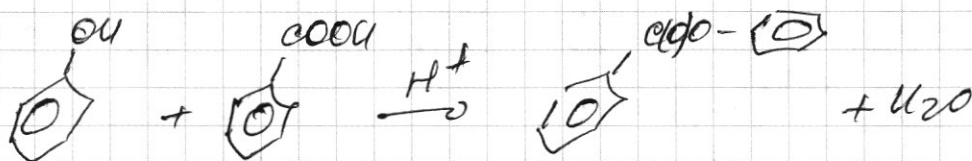
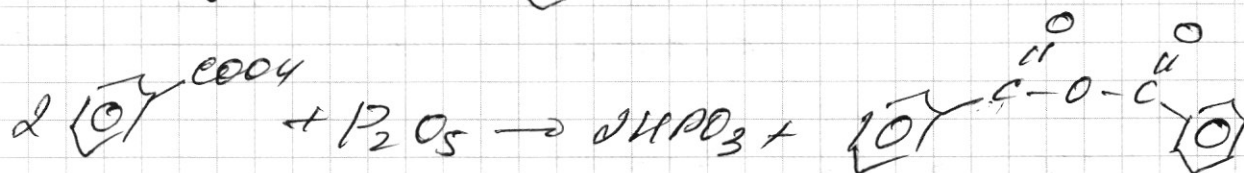
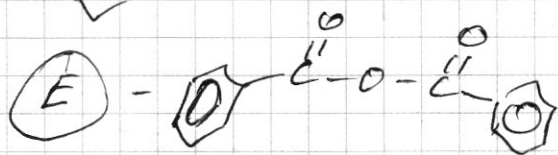
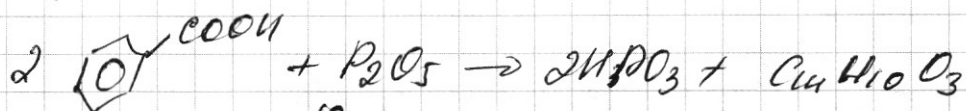


фенилбензоат

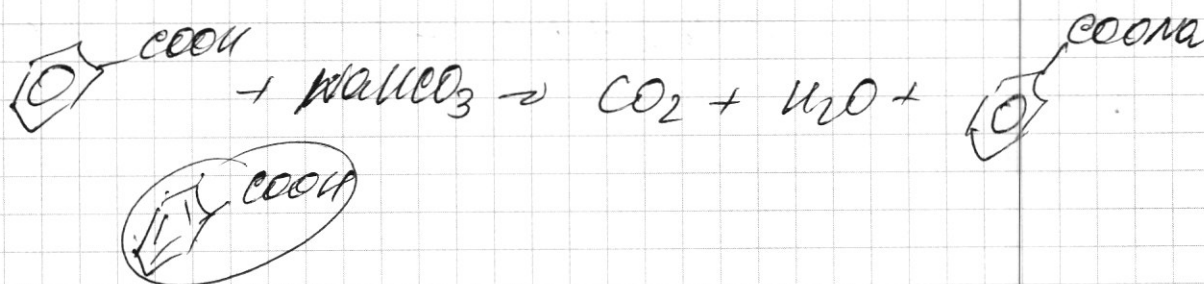
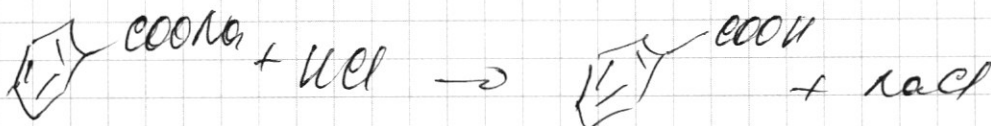
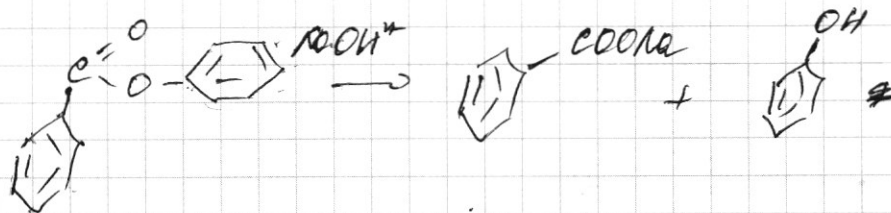




При нагревании с P_2O_5 улетит вода.



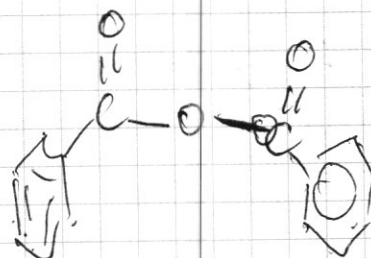
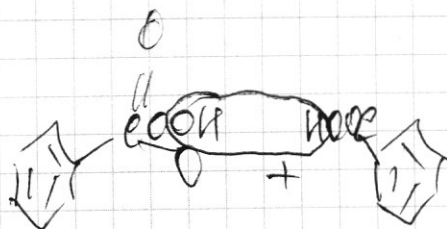
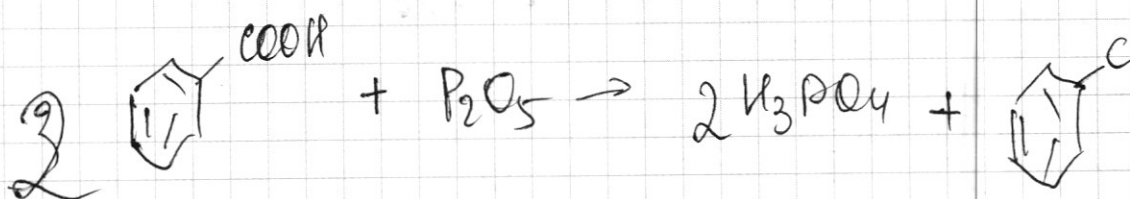
$C_{13}H_{10}O_2$



$M = 226$

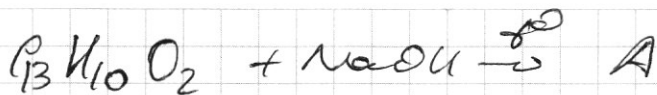
$C_{13}H_{10}O_2 \cdot 6H_2O$
 $M_{\text{теор}} \rightarrow C_{13}H_{10}O_2 \cdot 6H_2O$

$C_{13}H_{10}O_2$

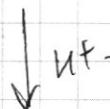
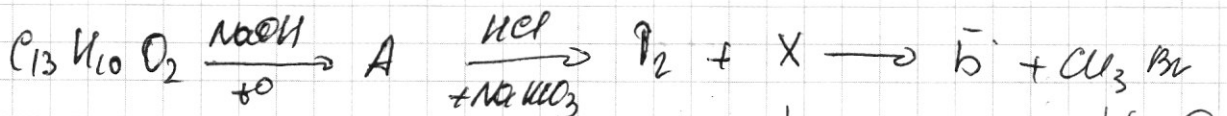
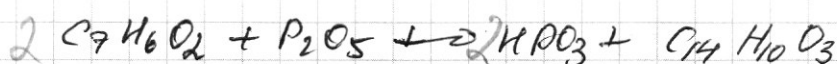
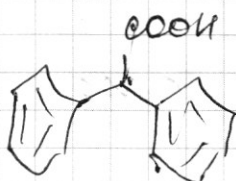
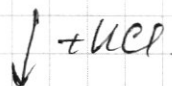


ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

N5

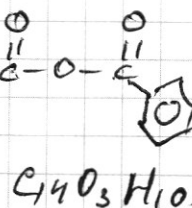
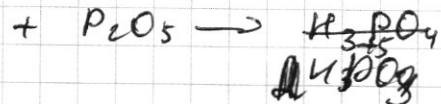
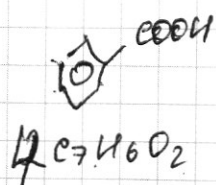
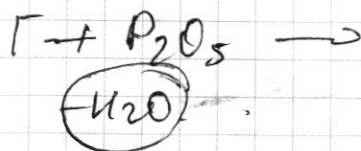
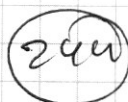
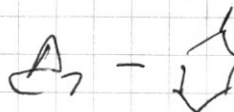
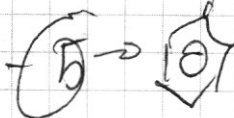
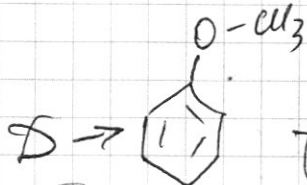
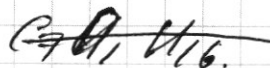
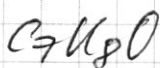


A



$$A \quad \omega(O) = 14,81$$

$$C : O : H = 6,4814 : 0,928 : 100 - 7,41 = 8 : 1 : 8$$



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



$$k_1 = \frac{1}{2} \ln \frac{4}{3,819} = 0,0500$$

$$k_1 = \frac{1}{4} \ln \frac{4}{3,046} = 0,0499$$

$$k_1 = \frac{1}{6} \ln \frac{4}{1,964} = 0,04996$$

$$k_2 = \frac{1}{2} \ln \frac{4}{3,819} = 0,4$$

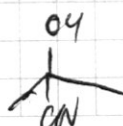
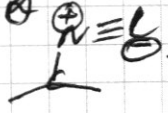
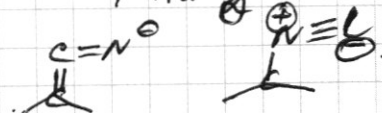
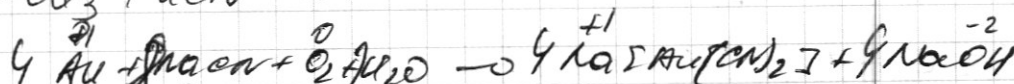
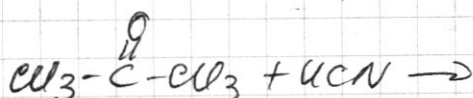
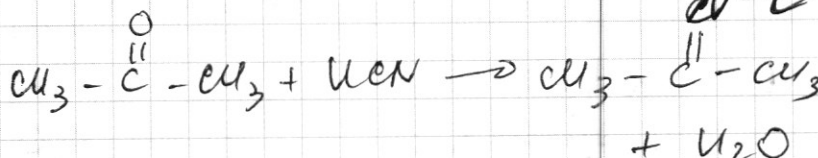
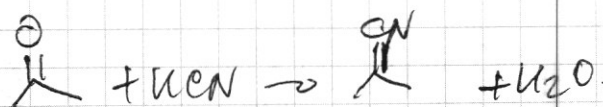
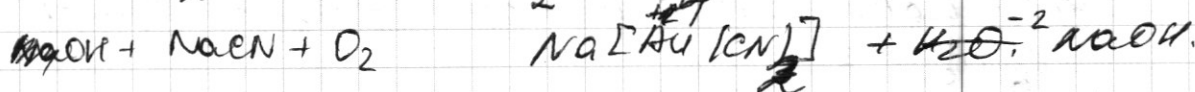
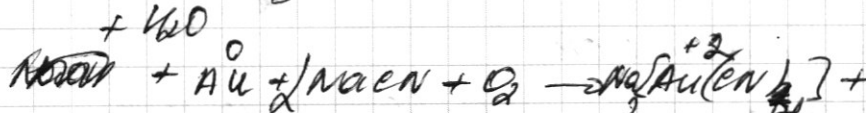
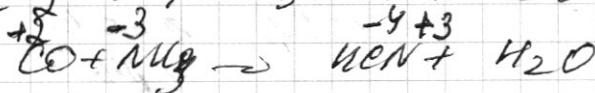
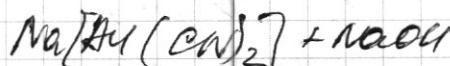
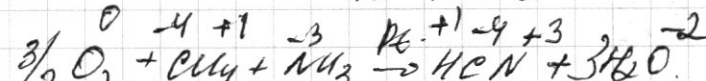
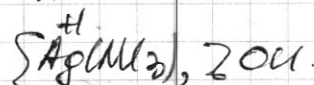
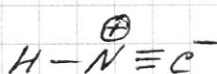
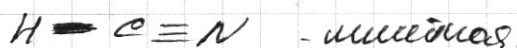
$$k_2 = \frac{1}{4} \ln \frac{e_0}{e_0} = 0,3998$$

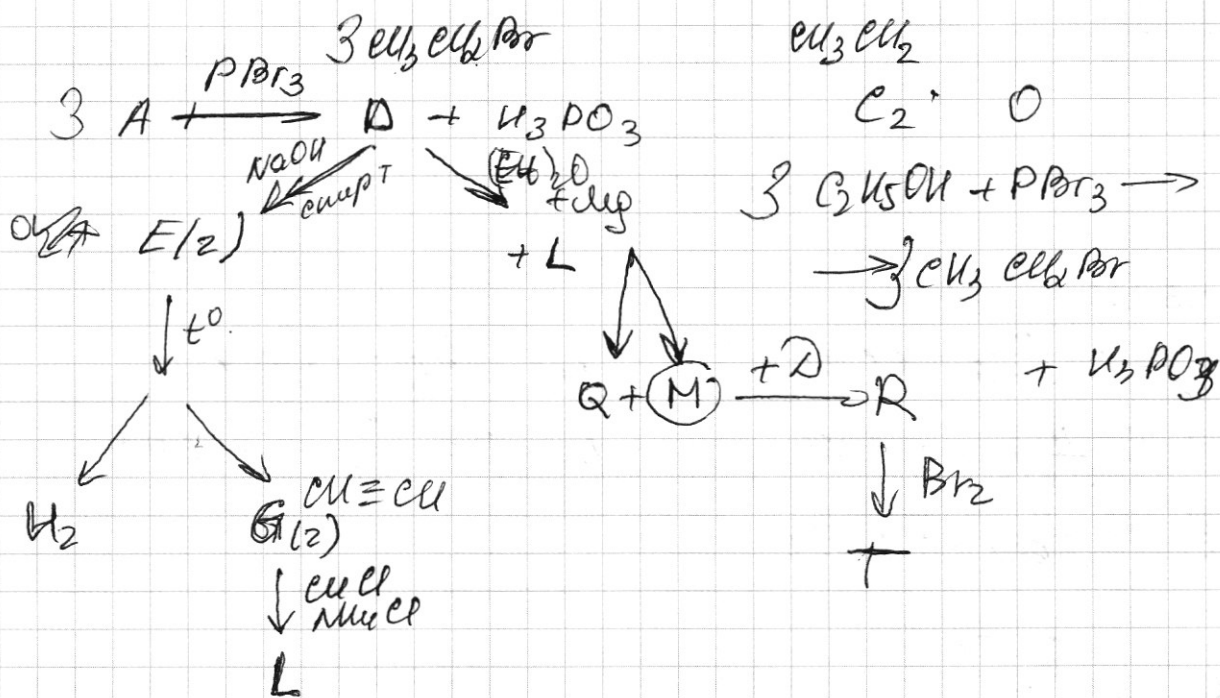
$$\frac{1}{T_2} = f \frac{T_2 - T_1}{10}$$

$$\frac{0,4}{0,05} = f \frac{40 - 10}{10}$$



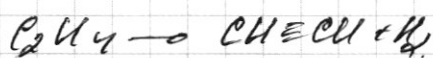
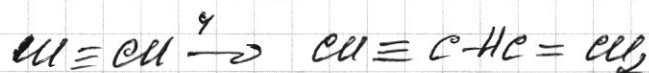
$$T_{1/2} = \frac{\ln 2}{k}$$





$n(CO_2) = 49,84 = 2 \text{ моль}$

$n(H_2O) = 36/18 = 2 \text{ моль}$



$Q \quad M(Q) = 30 \quad C_2H_6$

