

Задание №19 ЕГЭ по химии

[1] Из предложенного перечня выберите два набора таких реагентов, между которыми протекает окислительно-восстановительная реакция.

- 1) ZnO и H₂SO₄ (конц.)
- 2) CH₄ и Cl₂
- 3) Cu и HNO₃ (разб.)
- 4) HCOOH и CH₃OH
- 5) NaOH и HNO₃ (конц.)

--	--

[2] Из предложенного перечня выберите два вещества, которые вступают с бромоводородом в реакцию замещения.

- 1) пропен
- 2) хлор
- 3) гидроксид натрия
- 4) метанол
- 5) нитрат серебра

--	--

[3] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие алюминия и серы.

- 1) Гомогенная
- 2) Реакция соединения
- 3) Реакция замещения
- 4) Окислительно-восстановительная
- 5) Обратимая

--	--

[4] Из предложенного перечня выберите два типа реакции, к которым можно отнести взаимодействие кальция и воды.

- 1) реакция соединения
- 2) гетерогенная
- 3) реакция замещения
- 4) эндотермическая
- 5) каталитическая

--	--

[5] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие этилена и водорода.

- 1) замещение
- 2) присоединения
- 3) полимеризации
- 4) необратимая
- 5) каталитическая

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

[6] Из предложенного перечня выберите схемы двух эндотермических реакций..

- 1) $\text{Al}(\text{OH})_3 \xrightarrow{t^\circ}$
- 2) $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow$
- 3) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow$
- 4) $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 5) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

--	--

[7] Из предложенного перечня выберите схемы двух экзотермических реакций.

- 1) $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t^\circ}$
- 2) $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$
- 3) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow$
- 4) $\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{t^\circ}$
- 5) $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow$

--	--

[8] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие соляной кислоты и гидроксида натрия.

- 1) реакция замещения
- 2) реакция ионного обмена
- 3) обратимая
- 4) необратимая
- 5) окислительно-восстановительная

--	--

[9] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие бензола и хлора на свету.

- 1) реакция замещения
- 2) реакция присоединения
- 3) каталитическая
- 4) гидрогалогенирования
- 5) окислительно-восстановительная

--	--

[10] Из предложенного перечня выберите два типа реакции, к которым можно отнести взаимодействие азота и водорода.

- 1) необратимая
- 2) каталитическая
- 3) обратимая
- 4) реакция замещения
- 5) реакция обмена

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

[11] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие серы и кислорода.

- 1) эндотермическая
- 2) гетерогенная
- 3) реакция соединения
- 4) каталитическая
- 5) не окислительно-восстановительная

--	--

[12] Из предложенного перечня типов реакций выберите два, к которым можно отнести реакцию этилацетата с раствором гидроксида калия:

- 1) ионного обмена
- 2) нейтрализации
- 3) обратимая
- 4) необратимая
- 5) гидролиза

--	--

[13] Из предложенного перечня схем реакций выберите две реакции, протекающие по ионному механизму:

- 1) $C_2H_6 + Cl_2 \rightarrow$
- 2) $C_2H_4 + HCl \rightarrow$
- 3) $C_3H_6 + H_2O \rightarrow$
- 4) $C_6H_6 + O_2 \rightarrow$
- 5) $C_6H_5CH_3 + Cl_2 \xrightarrow{\text{свет}}$

--	--

[14] Выберите два вещества, термическое разложение которых относится к окислительно-восстановительным реакциям:

- 1) оксид ртути (II)
- 2) хлорид аммония
- 3) гидрокарбонат калия
- 4) нитрат цинка
- 5) гидроксид меди (II)

--	--

[15] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие этанола и муравьиной кислоты:

- 1) необратимая
- 2) присоединения
- 3) нейтрализации
- 4) каталитическая
- 5) этерификации

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

[16] Из предложенного перечня выберите две некаталитические реакции:

- 1) хлорирование метана
- 2) гидрирование бензола
- 3) гидратация бутена-1
- 4) синтез уксусной кислоты из бутана
- 5) гидролиз карбида кальция

--	--

[17] Из предложенного перечня выберите две обратимые реакции:

- 1) гидратация этена
- 2) гидролиз карбида кальция
- 3) гидрирование бензола
- 4) щелочной гидролиз жиров
- 5) горение ацетилена

--	--

[18] Из предложенного перечня выберите две обратимые реакции:

- 1) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{NaOH} + \text{NaHCO}_3$
- 2) $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{H}_2 + \text{ZnCl}_2$
- 3) $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + 2\text{HCl}$
- 4) $3\text{H}_2 + \text{N}_2 = 2\text{NH}_3$
- 5) $\text{Al}_2\text{S}_3 + 6\text{H}_2\text{O} = 2\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{S}$

--	--

[19] Из предложенного перечня выберите две каталитические реакции:

- 1) алкилирование бензола
- 2) горение серы в кислороде
- 3) полимеризация дивинила
- 4) разложение нитрата цинка
- 5) хлорирование пропана

--	--

[20] Из предложенного перечня выберите два вещества, которые вступают с бромоводородной кислотой в окислительно-восстановительную реакцию:

- 1) гидрокарбонат аммония
- 2) железо
- 3) гидроксид алюминия
- 4) аммиак
- 5) хлор

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

[21] Из предложенного перечня выберите две реакции нейтрализации:

- 1) $\text{KOH} + \text{HNO}_3 = \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 2) $\text{CH}_3\text{OH} + \text{HCl} = \text{CH}_3\text{Cl} + \text{H}_2\text{O}$
- 3) $\text{NaHS} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NaOH} + \text{H}_2\text{S}$
- 4) $\text{HCOOCH}_3 + \text{NaOH} = \text{HCOONa} + \text{CH}_3\text{OH}$
- 5) $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{KOH} = \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

--	--

[22] Из предложенного перечня выберите два вещества, термическое разложение которых относится к окислительно-восстановительным реакциям:

- 1) гидрокарбонат калия
- 2) перманганат калия
- 3) карбонат магния
- 4) нитрит аммония
- 5) гидроксид алюминия

--	--

[23] Из предложенного перечня выберите две схемы, которые соответствуют реакциям соединения (или присоединения):

- 1) $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- 2) $\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow$
- 3) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- 4) $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow$
- 5) $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{Br}_2 \rightarrow$

--	--

[24] Из предложенного перечня выберите две схемы, которые соответствуют реакциям замещения:

- 1) $\text{CH}_3\text{OH} + \text{HBr} \rightarrow$
- 2) $\text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow$
- 3) $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- 4) $\text{CuBr}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow$
- 5) $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{Br}_2 (\text{водн.}) \rightarrow$

--	--

[25] Из предложенного перечня выберите два типа реакции, к которым можно отнести взаимодействие этилена и бромной воды.

- 1) не окислительно-восстановительная
- 2) замещения
- 3) гетерогенная
- 4) гидрогалогенирования
- 5) галогенирования

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

[26] Из предложенного перечня выберите схемы двух гетерогенных реакций.

- 1) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{C} \rightarrow$
- 2) $\text{CaO} + \text{HCl}_{(p-p)} \rightarrow$
- 3) $\text{HCOOH} + \text{CH}_3\text{OH} \rightarrow$
- 4) $\text{AgNO}_3_{(p-p)} + \text{HCl}_{(p-p)} \rightarrow$
- 5) $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{Cl}_2 \rightarrow$

--	--

[27] Из предложенного перечня выберите две схемы, соответствующие экзотермическим реакциям.

- 1) $\text{I}_2_{(тв.)} + \text{H}_2_{(г)} = 2\text{HI}_{(г)}$
- 2) $2\text{SO}_3_{(г)} = 2\text{SO}_2_{(г)} + \text{O}_2_{(г)}$
- 3) $\text{C}_3\text{H}_8_{(г)} + 5\text{O}_2_{(г)} = 3\text{CO}_2_{(г)} + 4\text{H}_2\text{O}_{(г)}$
- 4) $\text{CH}_4_{(г)} + \text{Cl}_2_{(г)} = \text{CH}_3\text{Cl}_{(г)} + \text{HCl}_{(г)}$
- 5) $\text{Cu}(\text{OH})_2_{(тв.)} = \text{CuO}_{(г)} + \text{H}_2\text{O}_{(г)}$

--	--

[28] Из предложенного перечня выберите две схемы, соответствующие реакциям гидролиза.

- 1) $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{KOH} = \text{C}_2\text{H}_4 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
- 2) $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- 3) $\text{NaHCO}_3 + \text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 4) $\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{C}_2\text{H}_2$
- 5) $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH}$

--	--

[29] Из предложенного перечня выберите две реакции разложения.

- 1) деполимеризация стирола
- 2) изомеризация пентана
- 3) дегалогенирование 1,4-дибромбутана цинком
- 4) крекинг октана
- 5) конверсия метана

--	--

[30] Из предложенного перечня выберите две реакции, которые **не являются** окислительно-восстановительными:

- 1) бромирование этана
- 2) гидролиз карбида алюминия
- 3) разложение нитрата серебра
- 4) синтез аммиака из простых веществ
- 5) межмолекулярная дегидратация этанола

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

[31] Из предложенного перечня выберите две некаталитические реакции:

- 1) синтез аммиака из простых веществ
- 2) горение железа в хлоре
- 3) нитрование бензола
- 4) дегидроциклизация гептана
- 5) пиролиз ацетата кальция

--	--

[32] Из предложенного перечня выберите две реакции, которые являются одновременно экзотермическими и реакциями соединения:

- 1) $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow$
- 2) $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- 3) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow$
- 4) $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$
- 5) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

--	--

[33] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие метана и хлора.

- 1) эндотермическая
- 2) гомогенная
- 3) замещения
- 4) каталитическая
- 5) присоединения

--	--

[34] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие фенола и бромной воды.

- 1) присоединения
- 2) гидрогалогенирования
- 3) замещения
- 4) нейтрализации
- 5) окислительно-восстановительная

--	--

[35] Из предложенного перечня веществ выберите два типа реакций, к которым можно отнести реакцию термического разложения гидроксида меди (II).

- 1) необратимая
- 2) окислительно-восстановительная
- 3) каталитическая
- 4) эндотермическая
- 5) экзотермическая

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

[36] Из предложенного реакций выберите две реакции присоединения:

- 1) нитрование бензола
- 2) гидрирование ацетилена
- 3) гидролиз карбида алюминия
- 4) гидратация пропена
- 5) хлорирование этана

--	--

[37] Выберите два вещества, термическое разложение которых относится к окислительно-восстановительным реакциям:

- 1) оксид серебра
- 2) карбонат кальция
- 3) гидрокарбонат метиламмония
- 4) метан
- 5) гидроксид меди (II)

--	--

[38] Из предложенного перечня выберите схемы двух реакций ионного обмена:

- 1) $\text{Cr}(\text{OH})_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
- 2) $\text{CH}_3\text{Cl} + \text{KOH} \rightarrow$
- 3) $\text{Zn} + \text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow$
- 4) $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- 5) $\text{HCOOH} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow$

--	--

[39] Из предложенного перечня выберите две реакции замещения

- 1) нитрование бензола
- 2) взаимодействие хлорэтана со спиртовым раствором щелочи
- 3) растворение оксида лития в воде
- 4) взаимодействие сероводорода с бромной водой
- 5) реакция фенола с гидроксидом калия

--	--

[40] Из предложенного перечня выберите два вещества, которые вступают в реакцию гидролиза

- 1) натрий
- 2) этилформиат
- 3) этилен
- 4) полистирол
- 5) сульфид алюминия

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

[41] Из предложенного перечня выберите две каталитические реакции замещения.

- 1) алкилирование толуола
- 2) гидратация пропина
- 3) нитрование бензола
- 4) гидрирование этилена
- 5) хлорирование бутана

--	--

[42] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие толуола и водорода.

- 1) гидратации
- 2) гидрирования
- 3) необратимая
- 4) каталитическая
- 5) гидролиза

--	--

[43] Из предложенного перечня выберите два вещества, взаимодействие которых с оксидом меди (II) **не является** окислительно-восстановительной реакцией.

- 1) соляная кислота
- 2) азотная кислота
- 3) водород
- 4) алюминий
- 5) аммиак

--	--

[44] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести реакцию нейтрализации.

- 1) замещения
- 2) каталитическая
- 3) ионного обмена
- 4) экзотермическая
- 5) соединения

--	--

[45] Из предложенного перечня выберите два вещества, которые вступают с водным раствором гидроксида калия в реакцию замещения.

- 1) хлорэтан
- 2) фенол
- 3) хлорид метиламмония
- 4) хлор
- 5) 2-бромпропан

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

[46] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие натрия и метанола.

- 1) дегидрирования
- 2) замещения
- 3) каталитическая
- 4) обратимая
- 5) окислительно-восстановительная

--	--

[47] Из предложенного перечня выберите два набора реагентов, между веществами в которых протекает реакция обмена.

- 1) хлорэтан и гидроксид натрия (водн. р-р)
- 2) фенол и гидроксид калия
- 3) хлорид этиламмония и нитрат серебра
- 4) этилен и хлороводород
- 5) уксусная кислота и натрий

--	--

[48] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие оксида азота (IV) с водным раствором гидроксида калия.

- 1) соединения
- 2) необратимая
- 3) диспропорционирования
- 4) не окислительно-восстановительная
- 5) каталитическая

--	--

[49] Из предложенного перечня выберите два вещества, которые вступают с оксидом цинка в реакцию соединения.

- 1) CaO
- 2) HCl
- 3) HNO₃
- 4) SO₃
- 5) C

--	--

[50] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие раствора сульфата меди (II) и алюминия.

- 1) обратимая
- 2) гетерогенная
- 3) обмена
- 4) замещения
- 5) сопропорционирования

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

[51] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие уксусной кислоты и раствора гидроксида калия.

- 1) окислительно-восстановительная
- 2) гетерогенная
- 3) этерификации
- 4) гомогенная
- 5) нейтрализации

--	--

[52] Из предложенного перечня выберите два вещества, термическое разложение которых относится к окислительно-восстановительным реакциям.

- 1) хлорат калия
- 2) аммиак
- 3) гидроксид кальция
- 4) гидрокарбонат лития
- 5) кремниевая кислота

--	--

[53] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым относится реакция этанола с подкисленным раствором дихромата калия.

- 1) замещения
- 2) ионного обмена
- 3) окислительно-восстановительная
- 4) гомогенная
- 5) обратимая

--	--

[54] Из предложенного перечня выберите схемы двух реакций поликонденсации.

- 1) фенол → фенолформальдегидная смола
- 2) акриловая кислота → полиакриловая кислота
- 3) этен → полиэтилен
- 4) полипептид → аминокислота
- 5) глюкоза → крахмал

--	--

[55] Из предложенного перечня выберите две схемы, которые соответствуют реакциям гидратации.

- 1) $C_2H_2 + H_2 \rightarrow$
- 2) $HCOOCH_3 + H_2O \rightarrow$
- 3) $CH_3CHO + H_2 \rightarrow$
- 4) $C_3H_4 + H_2O \rightarrow$
- 5) $C_2H_2 + H_2O \rightarrow$

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

[56] Из предложенного перечня выберите две схемы, которые соответствуют эндотермическим реакциям.

- 1) $\text{BaCO}_3 \xrightarrow{t^\circ}$
- 2) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- 3) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow$
- 4) $\text{Al} + \text{Br}_2 \rightarrow$
- 5) $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow$

--	--

[57] Из предложенного перечня выберите два набора веществ, взаимодействие которых относится к реакциям галогенирования.

- 1) анилин и бромная вода
- 2) хлорид метиламмония и нитрат серебра
- 3) стирол и бромоводород
- 4) этан и хлор
- 5) хлорэтан и ацетат натрия

--	--

[58] Из предложенного перечня выберите два вещества, взаимодействие которых с бромоводородной кислотой относится к окислительно-восстановительным реакциям.

- 1) цинк
- 2) оксид меди (II)
- 3) аммиак
- 4) гидроксид натрия
- 5) дихромат калия

--	--

[59] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести реакцию уксусной кислоты с известковой водой.

- 1) гидратации
- 2) этерификации
- 3) обмена
- 4) гетерогенная
- 5) некаталитическая

--	--

[60] Из предложенного перечня выберите две гетерогенные реакции.

- 1) растворение оксида бария в соляной кислоте
- 2) взаимодействие хлора и водорода
- 3) этерификация метанола пропионовой кислотой
- 4) горение метана в кислороде
- 5) горение железа в хлоре

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

[61] Из предложенного перечня выберите две обратимые реакции.

- 1) термоллиз пропионата бария
- 2) кислотный гидролиз этилацетата
- 3) гидролиз сульфида алюминия
- 4) окисление сернистого ангидрида кислородом
- 5) растворение оксида кальция в уксусной кислоте

--	--

[62] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести реакцию пропанона с водородом.

- 1) гидратации
- 2) гидрирования
- 3) каталитическая
- 4) замещения
- 5) изомеризации

--	--

[63] Из предложенного перечня выберите два вещества, которые вступают с раствором гидроксида калия в реакцию диспропорционирования.

- 1) хлор
- 2) соляная кислота
- 3) сера
- 4) оксид серы (IV)
- 5) цинк

--	--

[64] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, в которые может вступить бром.

- 1) замещения
- 2) гидрогалогенирования
- 3) изомеризации
- 4) присоединения
- 5) этерификации

--	--

[65] Из предложенного перечня выберите две реакции соединения.

- 1) $\text{HCl} + \text{NH}_3$
- 2) $\text{Li} + \text{H}_2\text{O}$
- 3) $\text{Al}_4\text{C}_3 + \text{O}_2$
- 4) $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 5) $\text{HBr} + \text{Cl}_2$

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

[66] Из предложенного перечня выберите две каталитические реакции.

- 1) нейтрализация уксусной кислоты
- 2) изомеризация бутана
- 3) горение фосфора в кислороде
- 4) гидрогенизация жиров
- 5) растворение лития в метаноле

--	--

[67] Из предложенного перечня выберите два вещества, которые вступают с бромидом железа (III) в реакцию замещения.

- 1) азотная кислота
- 2) гидроксид натрия
- 3) хлор
- 4) алюминий
- 5) сероводород

--	--

[68] Из предложенного перечня выберите две гомогенные реакции.

- 1) восстановление железной окалины водородом
- 2) горение фосфина в кислороде
- 3) гидрогенизация жиров
- 4) этерификация этиленгликоля уксусной кислотой
- 5) взаимодействие гидроксида цинка с серной кислотой

--	--

[69] Из предложенного перечня выберите два вещества, которые вступают с сероводородом в окислительно-восстановительную реакцию.

- 1) гидроксид калия
- 2) бром
- 3) сульфат меди (II)
- 4) оксид лития
- 5) кислород

--	--

[70] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести процесс получения диэтилового эфира из этилового спирта.

- 1) полимеризации
- 2) изомеризации
- 3) каталитическая
- 4) дегидратации
- 5) дегидрирования

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

[71] Из предложенного перечня выберите две реакции присоединения.

- 1) бромирование циклогексана
- 2) гидратация бутина-2
- 3) взаимодействие анилина с бромной водой
- 4) взаимодействие стирола с бромной водой
- 5) дегидратация этанола

--	--

[72] Из предложенного перечня выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие угарного газа с железной окалиной.

- 1) соединения
- 2) гомогенная
- 3) окислительно-восстановительная
- 4) обмена
- 5) гетерогенная

--	--

[73] Из предложенного перечня выберите две реакции отщепления.

- 1) дегидрирование этана
- 2) этерификация метанола
- 3) пиролиз метана
- 4) изомеризация пентана
- 5) внутримолекулярная дегидратация пропанола-1

--	--

[74] Из предложенного перечня выберите две обратимые реакции.

- 1) горение серы в кислороде
- 2) щелочной гидролиз полипептидов
- 3) получение метанола из синтез-газа
- 4) термолиз гидроксида алюминия
- 5) гидролиз карбоната натрия

--	--

[75] Из предложенного перечня выберите две пары веществ, взаимодействие которых относится к реакциям замещения.

- 1) аланин и хлороводород
- 2) этиленгликоль и хлороводород
- 3) уксусная кислота и аммиак
- 4) толуол и азотная кислота
- 5) бензол и хлор (на свету)

--	--

Задание №19 ЕГЭ по химии

Ответы:

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
23	24	24	23	25	13	25	24	25	23
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
23	45	23	14	45	15	13	14	13	25
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
15	24	12	14	35	12	34	24	14	25
31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
25	45	23	35	14	24	14	15	14	25
41	42	43	44	45	46	47	48	49	50
13	24	12	34	15	25	23	23	14	24
51	52	53	54	55	56	57	58	59	60
45	12	34	15	45	13	14	15	35	15
61	62	63	64	65	66	67	68	69	70
24	23	13	14	14	24	34	24	25	34
71	72	73	74	75					
24	35	15	35	24					