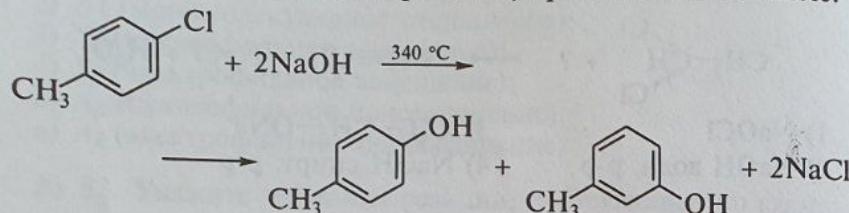


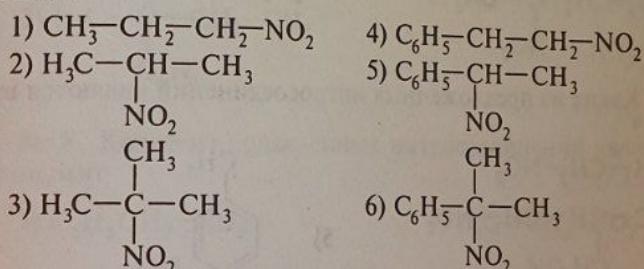
№ 60. Укажите механизм реакции, протекающей по схеме:



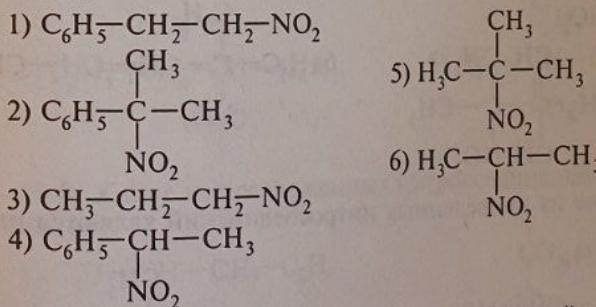
- 1) E2 (бимолекулярное отщепление);
- 2) E1 (мономолекулярное отщепление);
- 3) S<sub>N</sub> (нуклеофильное замещение);
- 4) S<sub>E</sub> (электрофильное замещение);
- 5) A<sub>N</sub> (нуклеофильное присоединение);
- 6) A<sub>E</sub> (электрофильное присоединение).

## НИТРОСОЕДИНЕНИЯ. АМИНЫ. ДИАЗО- И АЗОСОЕДИНЕНИЯ

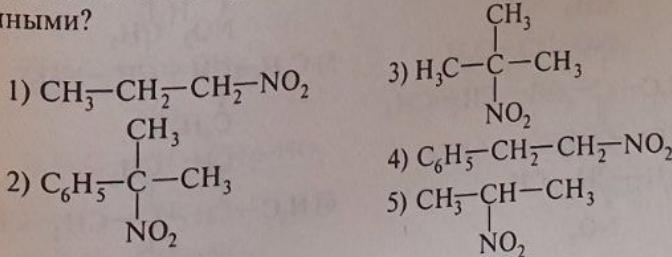
№ 1. Какие из приведенных нитросоединений являются первичными?



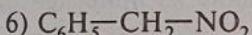
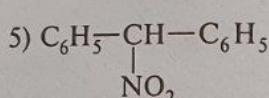
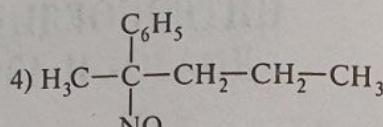
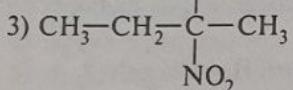
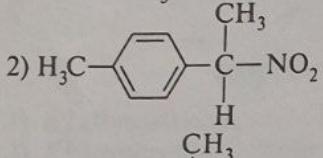
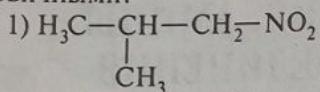
№ 2. Какие из предложенных нитросоединений являются вторичными?



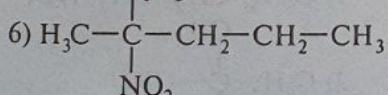
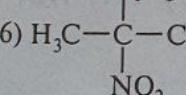
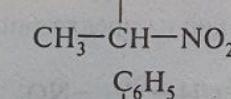
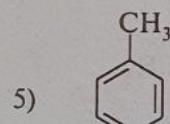
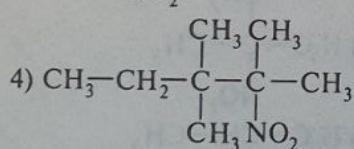
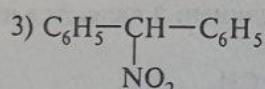
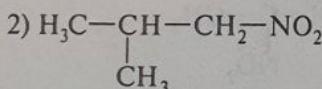
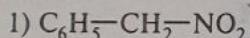
№ 3. Какие из приведенных нитросоединений являются третичными?



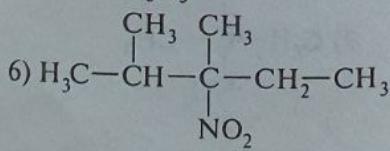
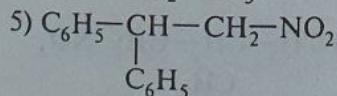
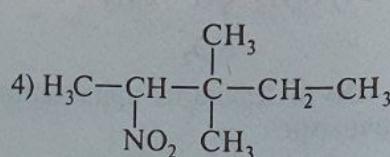
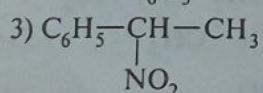
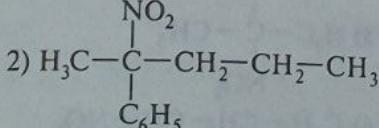
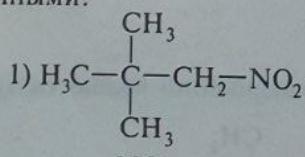
№ 4. Какие среди представленных нитросоединений являются первичными?



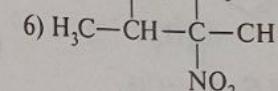
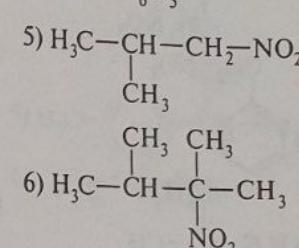
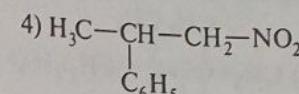
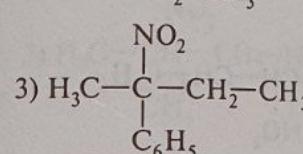
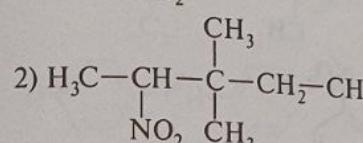
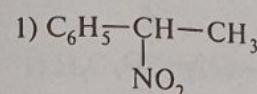
№ 5. Какие из предложенных нитросоединений являются вторичными?



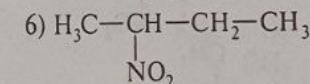
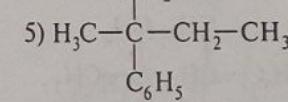
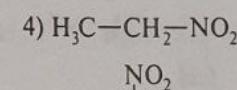
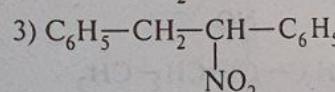
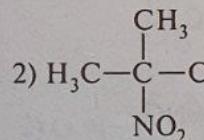
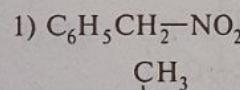
№ 6. Какие из приведенных нитросоединений являются первичными?



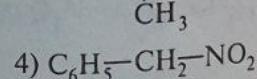
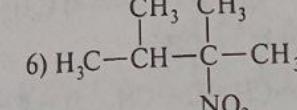
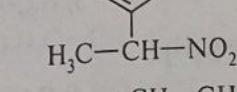
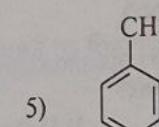
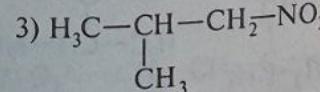
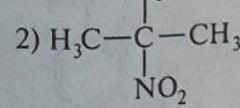
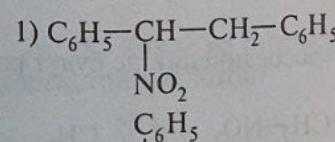
№ 7. Какие среди представленных нитросоединений являются первичными?



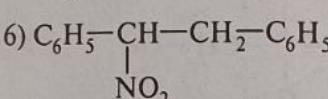
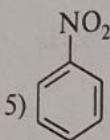
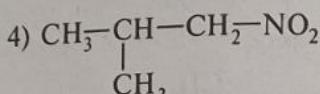
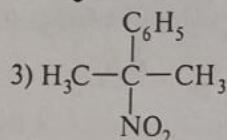
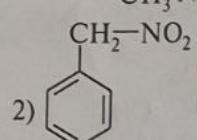
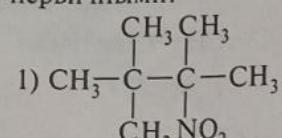
№ 8. Какие из приведенных нитросоединений являются вторичными?



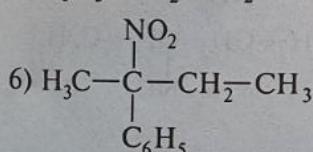
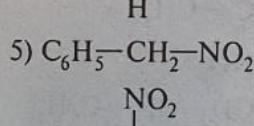
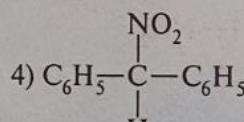
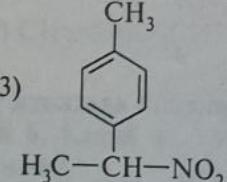
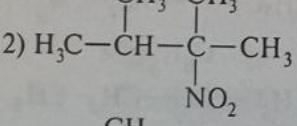
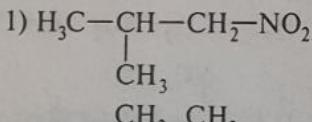
№ 9. Какие из предложенных нитросоединений являются третичными?



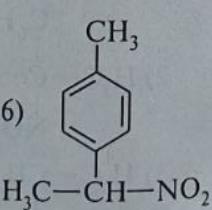
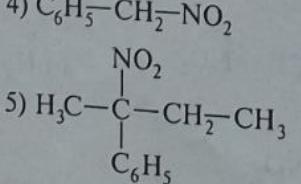
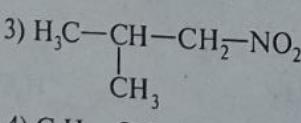
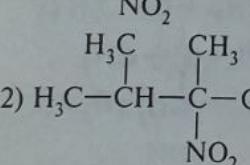
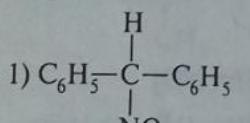
**№ 10.** Какие среди представленных нитросоединений являются первичными?



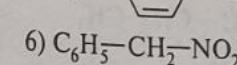
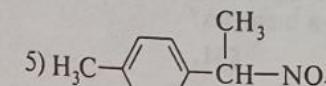
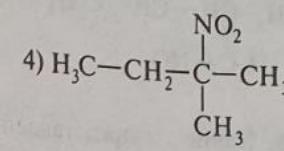
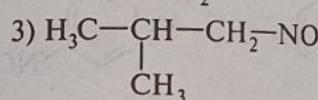
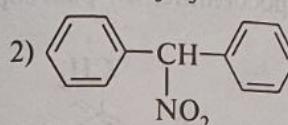
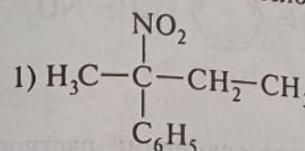
**№ 11.** Какие из приведенных нитросоединений при действии щелочи способны образовывать нитроновые кислоты?



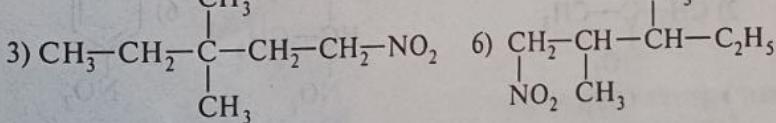
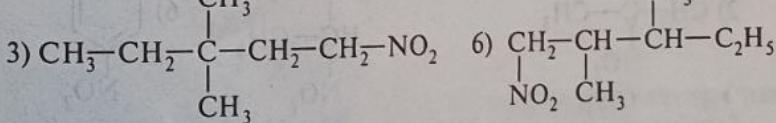
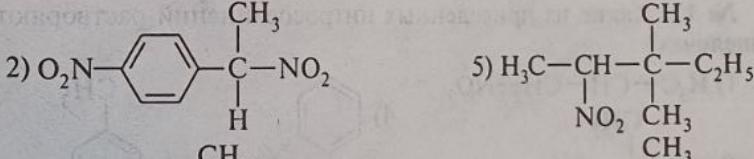
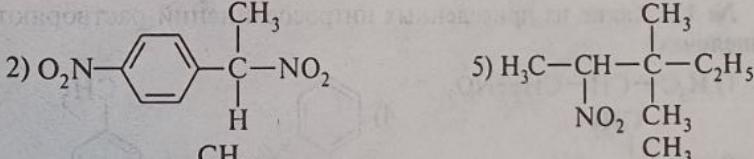
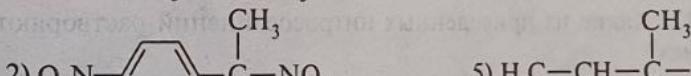
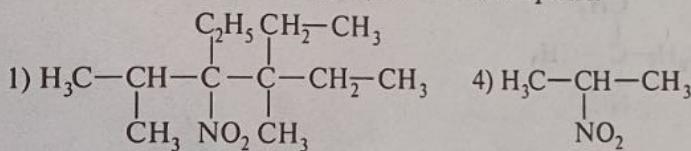
**№ 12.** Какие из предложенных нитросоединений не будут растворяться в щелочах?



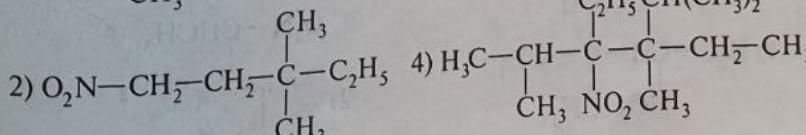
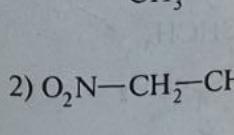
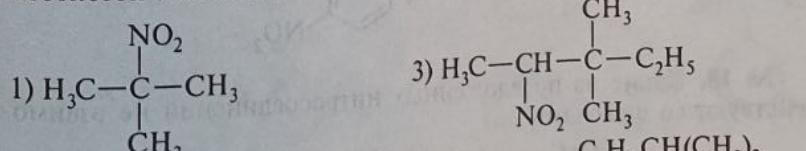
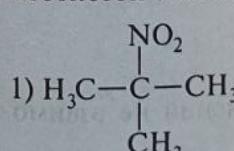
**№ 13.** Какие из приведенных нитросоединений будут взаимодействовать с азотистой кислотой с образованием нитроловых кислот?

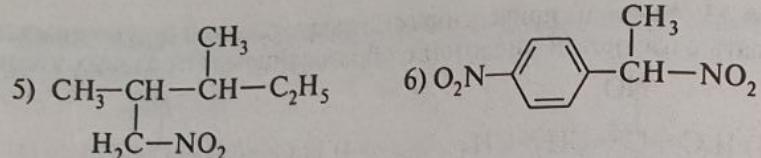


**№ 14.** Какие из представленных нитросоединений при действии азотистой кислоты образуют псевдонитролы?

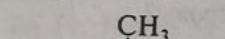
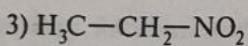
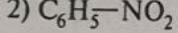
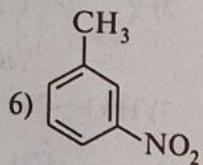
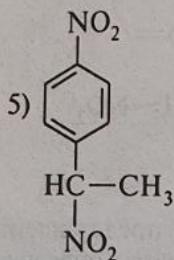
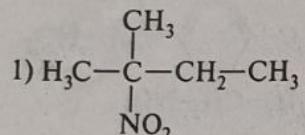


**№ 15.** Какие из нитросоединений не будут взаимодействовать с азотистой кислотой?

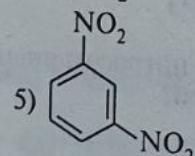
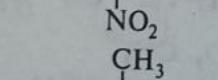
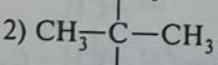
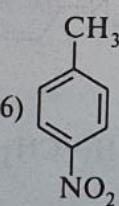
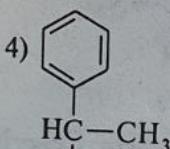
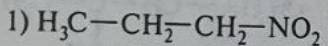




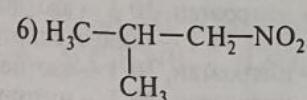
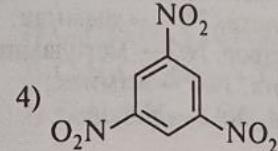
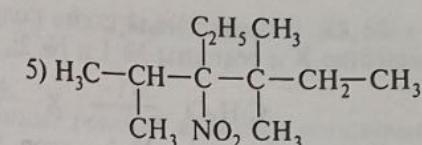
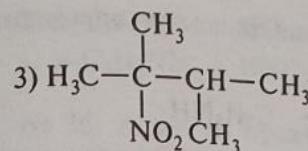
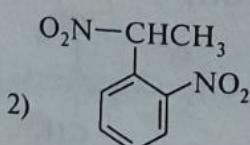
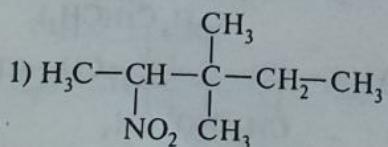
№ 16. Какие из представленных нитросоединений растворяются в щелочах?



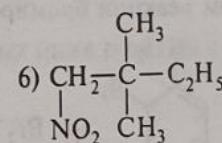
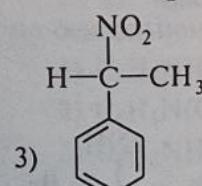
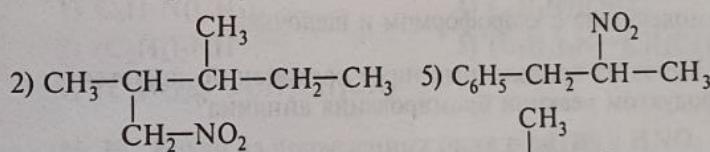
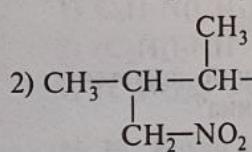
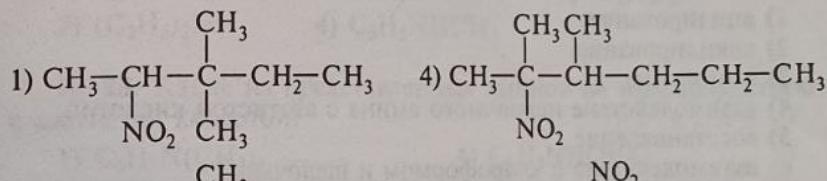
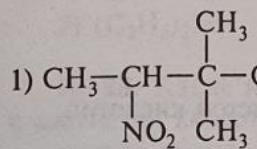
№ 17. Какие из приведенных нитросоединений растворяются в щелочах?



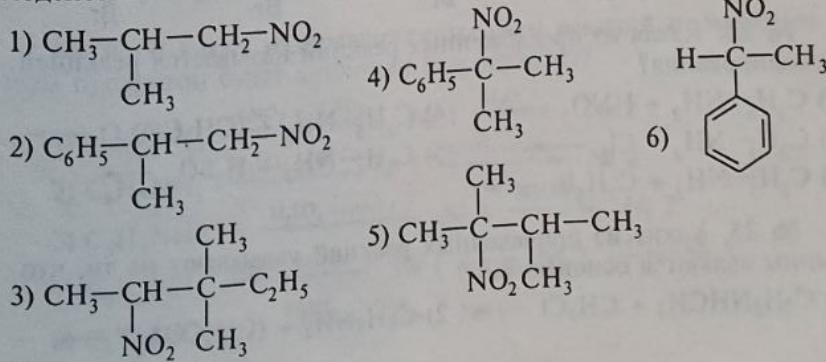
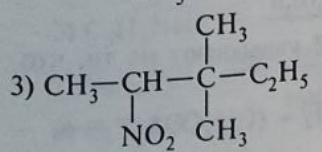
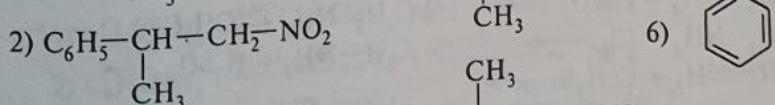
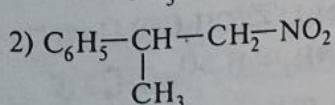
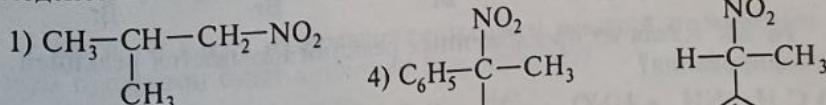
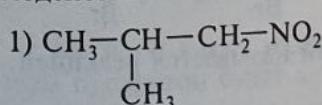
№ 18. Какие из предложенных нитросоединений не взаимодействуют со щелочами?



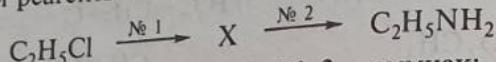
№ 19. Какие из приведенных нитросоединений при взаимодействии с азотистой кислотой образуют нитроловые кислоты?



№ 20. Какие из представленных нитросоединений при взаимодействии с азотистой кислотой образуют псевдонитролы?



№ 21. В приведенной схеме получения этанамина определите вещество X и реагенты № 1 и № 2:



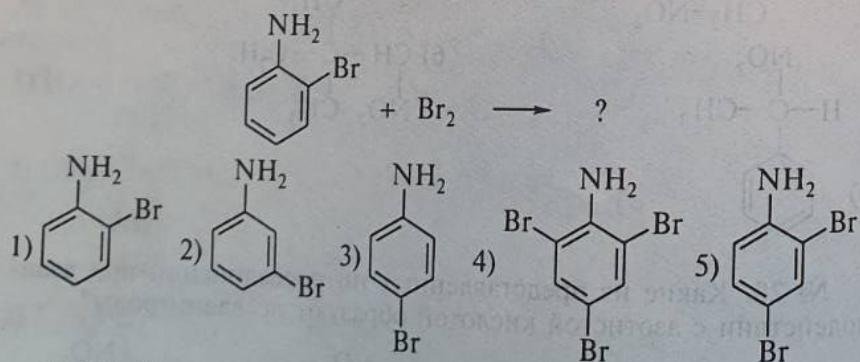
- 1) X — дихлорэтан, № 1 — хлор, № 2 — аммиак;
- 2) X — нитроэтан, № 1 — азотистая кислота, № 2 — аммиак;
- 3) X — этен, № 1 — щелочи спиртовой раствор, № 2 — метиламин;
- 4) X — нитроэтан, № 1 — азотная кислота, № 2 — аммиак;
- 5) X — нитроэтан, № 1 — нитрит натрия, № 2 — водород.

№ 22. Какая из перечисленных ниже реакций приводит к образованию вторичного амина?



- 1) ацилирование;
- 2) алкилирование;
- 3) аммонолиз;
- 4) взаимодействие первичного амина с азотистой кислотой;
- 5) восстановление;
- 6) взаимодействие с хлороформом и щелочью.

№ 23. Какое из приведенных ниже соединений является конечным продуктом реакции бромирования анилина?



№ 24. Какая из предложенных реакций называется реакцией алкилирования?

- 1)  $\text{C}_2\text{H}_5-\text{NH}_2 + \text{HNO}_2 \longrightarrow$
- 2)  $\text{C}_2\text{H}_5-\text{NH}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow$
- 3)  $\text{C}_2\text{H}_5-\text{NH}_2 + \text{C}_2\text{H}_5\text{Br} \longrightarrow$
- 4)  $\text{C}_2\text{H}_5-\text{NH}_2 + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} \longrightarrow$
- 5)  $\text{C}_2\text{H}_5-\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$

№ 25. Какие из приведенных ниже реакций указывают на то, что амины являются основаниями?

- 1)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{NHCH}_3 + \text{CH}_3\text{Cl} \longrightarrow$
- 2)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} \longrightarrow$

- 3)  $\text{n-C}_3\text{H}_7\text{NH}_2 + \text{HCl} \longrightarrow$
- 4)  $\text{n-C}_4\text{H}_9\text{NH}_2 + \text{HNO}_2 \longrightarrow$
- 5)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$

№ 26. Какие из предложенных реакций являются реакциями ацилирования?

- 1)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} \longrightarrow$
- 2)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH}_2 + \text{CH}_3\text{Cl} \longrightarrow$
- 3)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{CH}_3\text{COCl} \longrightarrow$
- 4)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}-\text{CH}_3 + \text{HNO}_2 \longrightarrow$
- 5)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{к}) \longrightarrow$

№ 27. Какие из приведенных аминов при взаимодействии с азотистой кислотой образуют N-нитрозоамины?

- 1)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$
- 2)  $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NH}$
- 3)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH}_2$
- 4)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCH}_3$
- 5)  $(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{N}$

№ 28. Какие из представленных аминов не взаимодействуют с азотистой кислотой?

- 1)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2$
- 2)  $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NH}$
- 3)  $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
- 4)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCH}_3$
- 5)  $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$

№ 29. Какая из приведенных ниже реакций с  $\text{HNO}_2$  протекает по бензольному ядру?

- 1)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCH}_3 + \text{HONO} \longrightarrow$
- 2)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 + \text{HONO} \longrightarrow$
- 3)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{HONO} \longrightarrow$
- 4)  $\text{H}_3\text{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH}_2 + \text{HONO} \longrightarrow$
- 5)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3^+ + \text{Cl}^- + \text{HONO} \longrightarrow$

№ 30. В каких из предложенных схем реакций промежуточным продуктом будет анилиния гидросульфат?

- 1)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 \xrightarrow{\text{KNO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4} \text{№ 1} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}; t} \text{№ 2}$
- 2)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ разб.}} \text{№ 1} \xrightarrow{\text{HNO}_3 \text{ конц.}} \text{№ 2}$
- 3)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCH}_3 \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ конц.}; t} \text{№ 1} \xrightarrow{\text{NaOH}} \text{№ 2}$
- 4)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ конц.}} \text{№ 1} \xrightarrow{t} \text{№ 2} \xrightarrow{t} \text{№ 3}$
- 5)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2 \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ конц.}; t} \text{№ 1}$

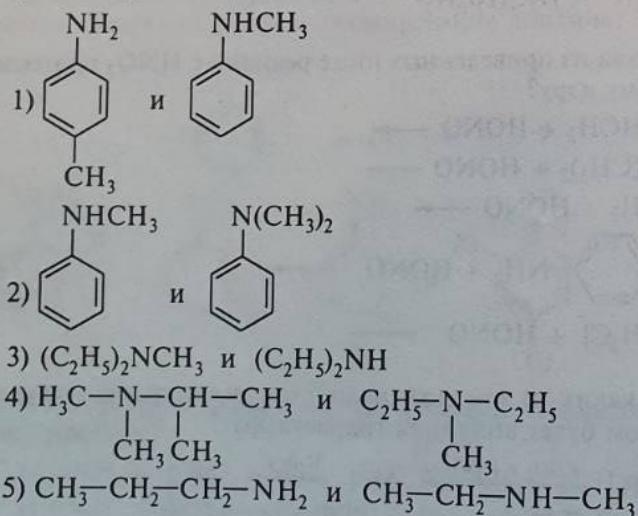
№ 31. Какие из приведенных аминов при взаимодействии с азотистой кислотой образуют спирты?

- 1)  $C_6H_5NH_2$
- 2)  $C_6H_5CH_2NH_2$
- 3)  $C_6H_5N(CH_3)_2$
- 4)  $H_3C-\overset{|}{CH}-CH_3$
- 5)  $CH_3-CH_2-NH-CH_3$
- 6)  $(C_2H_5)_3N$

№ 32. Какая из представленных реакций является качественной на первичную аминогруппу независимо от природы углеводородного радикала?

- 1)  $R-NH_2 + CH_3Cl \longrightarrow$
- 2)  $R-NH_2 + CH_3COCl \longrightarrow$
- 3)  $R-NH_2 + CHCl_3 + KOH \xrightarrow{\text{спирт. р-р}}$
- 4)  $R-NH_2 + NaNO_2 + HCl \longrightarrow$
- 5)  $R-NH_2 + HCl \longrightarrow$
- 6)  $R-NH_2 + Cl_2 \longrightarrow$

№ 33. Какие амины в приведенных парах можно отличить изонитрильной реакцией?



№ 34. Какие из перечисленных аминов при взаимодействии с азотистой кислотой образуют устойчивые соли диазония?

- 1) этанамин;
- 2) N-метиланилин;
- 3) анилин;
- 4) n-толуидин;
- 5) бензиламин.

№ 35. Какие амины в приведенных парах можно различить действием раствора натрия нитрита в соляной кислоте с последующим азосочетанием?

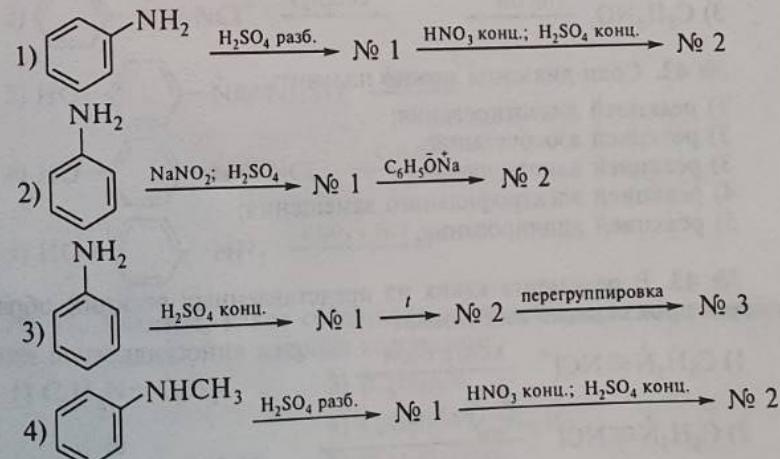
- 1) N,N-диметиланилин и N-метил-N-этиланилин;
- 2) анилин и бензиламин;
- 3) N,N-диметилэтанамин и триэтиламин;
- 4) N-метиланилин и N-метилэтанамин;
- 5) n-толуидин и N-метиланилин.

№ 36. Какой из перечисленных реакций можно различить амины в следующих парах?

- a) trimetilamin и n-propilamin;
- b) etilamin и N-metiletilamin;
- c) n-toluvidin и N-metilanilin.

- 1) реакция алкилирования;
- 2) реакция ацилирования;
- 3) реакция взаимодействия с HCl;
- 4) изонитрильная реакция;
- 5) реакция взаимодействия с  $H_2SO_4$  разб.

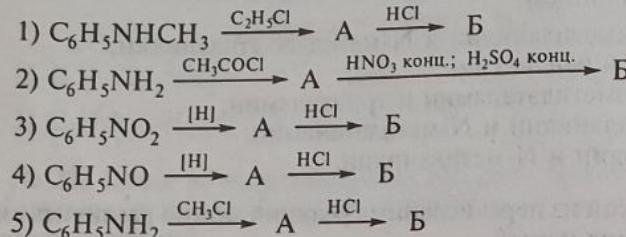
№ 37. В какой среди предложенных схем реакций конечным продуктом является сульфаниловая кислота?



№ 38. Какая из перечисленных реакций является качественной на первичную ароматическую аминогруппу?

- 1) реакция диазотирования с последующим азосочетанием;
- 2) реакция диазотирования;
- 3) реакция алкилирования;
- 4) изонитрильная реакция;
- 5) реакция ацилирования.

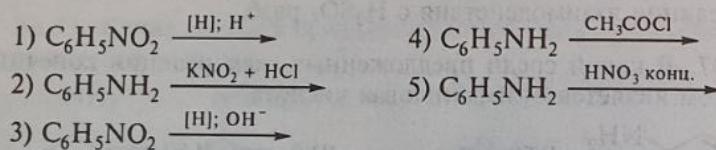
**№ 39.** В каких из приведенных схем конечным продуктом реакций (вещество Б) будет фениламмония хлорид?



**№ 40.** Какой из предложенных реагентов позволяет отличить первичные амины от вторичных и третичных?

- |                  |                    |              |
|------------------|--------------------|--------------|
| 1) $C_2H_5Cl$    | 3) $CHCl_3 + NaOH$ | 5) $H_2SO_4$ |
| 2) $(CH_3CO)_2O$ | 4) $CH_3COCl$      |              |

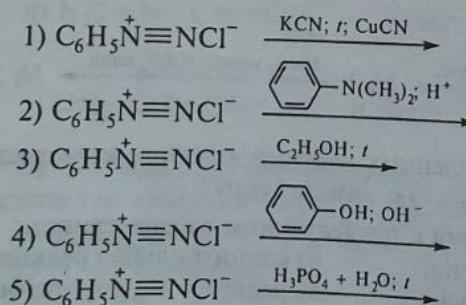
**№ 41.** Какая из приведенных реакций может служить для получения азобензола?



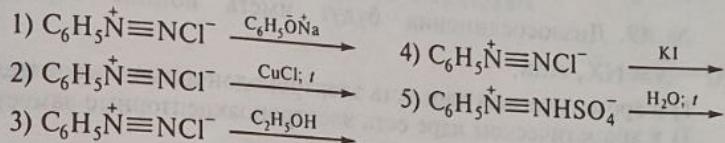
**№ 42.** Соли диазония можно получить:

- 1) реакцией diazотирования;
- 2) реакцией азосочетания;
- 3) реакцией алкилирования;
- 4) реакцией электрофильного замещения;
- 5) реакцией ацилирования.

**№ 43.** В результате каких из представленных реакций образуются производные азобензола?



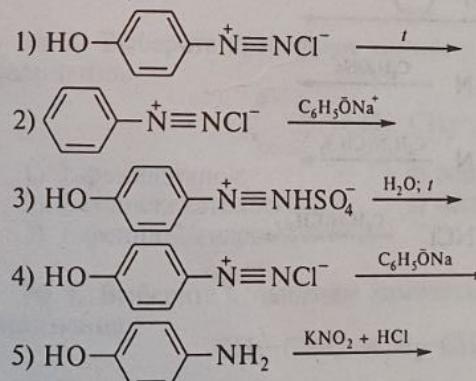
**№ 44.** Какая из приведенных реакций солей диазония приводит к образованию фенола?



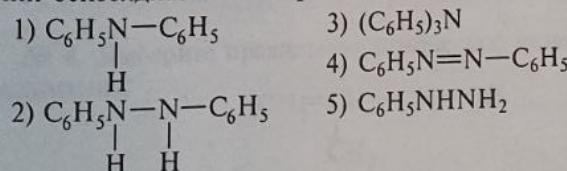
**№ 45.** Азосоединения получают:

- 1) реакцией diaзотирования;
- 2) реакцией азосочетания;
- 3) реакцией разложения солей диазония;
- 4) реакцией Зандмейера;
- 5) реакцией восстановления нитроаренов в щелочной среде;
- 6) реакцией восстановления нитроаренов в кислой среде.

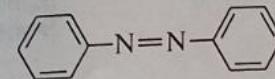
**№ 46.** Продуктом какой из приведенных реакций будет 4-гидроксиазобензол?



**№ 47.** Укажите, какое соединение образуется при восстановлении бензодиазония хлорида водородом:



**№ 48.** С какими из указанных реагентов будет взаимодействовать азобензол?

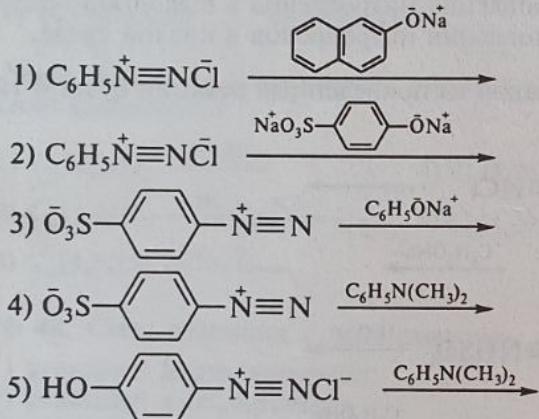


- 1)  $\text{CH}_3\text{COOOH}$  2)  $\text{NaOH}$  3)  $\text{HCl}$  4)  $\text{Zn} + \text{NaOH}$  5)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$

**№ 49.** Диазосоединения будут иметь ионное строение  $\text{Ar}-\overset{+}{\text{N}}=\overset{-}{\text{N}}\text{X}$ , если:

- 1) в ароматическом ядре есть электронодонорные заместители;
- 2) в ароматическом ядре есть электроноакцепторные заместители;
- 3)  $\text{X}$  — остаток слабой кислоты;
- 4)  $\text{X}$  — остаток сильной кислоты;
- 5) в ароматическом ядре отсутствуют заместители.

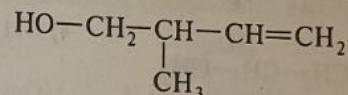
**№ 50.** Какая из приведенных реакций азосочетания приводит к образованию метилового оранжевого?



## ГЛАВА 11

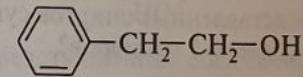
### СПИРТЫ. ФЕНОЛЫ

**№ 1.** Выберите правильное химическое название для данного соединения:



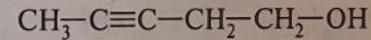
- 1) 3-метилбутен-2-ол-4;
- 2) 2-метилбутен-3-ол-1;
- 3) 2-метилбутанол;
- 4) 3-метилбутенон;
- 5) 3-метилбутен-1-ол-4.

**№ 2.** Выберите правильное химическое название для данного соединения:



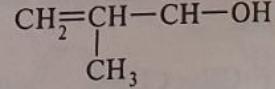
- 1) 2-фенилэтанол;
- 2) 2-гидроксиэтилбензол;
- 3) 1-фенил-2-гидроксиэтен;
- 4) бензилметанол;
- 5) бензолэтанол.

**№ 3.** Выберите правильное химическое название для данного соединения:



- 1) 2-пропинилэтанол;
- 2) пентин-2-ол-5;
- 3) 5-гидроксипентин-2;
- 4) пентин-3-ол-1;
- 5) пентин-3-ол-5.

**№ 4.** Выберите правильное химическое название для данного соединения:



- 1) бутен-3-ол-2;
- 2) 1-метилпропенол;
- 3) 3-метилпропенол;
- 4) бутен-1-ол-3;
- 5) 1-метилпропен-2-ол-2.