

1.	$\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CH} \xrightarrow{\text{C(акт.)}, 600^\circ\text{C}}$	1.	$\text{C}_2\text{H}_2 \xrightarrow{\text{Cu}_2\text{Cl}_2, \text{NH}_4\text{Cl}}$
2.	толуол+ $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4$	2.	$\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_2\text{-CH}_3 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4$
3.	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	3.	пропаналь+ Cu(OH)_2
4.	спирт→ бутадиен	4.	Бутин-2+ реактив Толленса
5.	пропин → ацетон	5.	сложный эфир+ H_2O
6.	Пропанол-2→алкен	6.	Пропен → пропандиол
7.	сложный эфир+ NaOH	7.	Дигалогеналкан → кетон
8.	Дигалогеналкан → альдегид	8.	этилбензол+ KMnO_4 (или $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$)+ H_2SO_4
9.	Соль карбоновой кислоты→ кетон	9.	спирт→ простой эфир
10.	Дигалогеналкан → циклоалкан	10.	Соль карбоновой кислоты→ алкан
11.	Нитробензол (хлорирование по кольцу)	11.	$\text{C}_2\text{H}_5\text{-CCl}_3 + \text{NaOH}$
12.	Галогеналкан→ вторичный спирт	12.	Карбоновая кислота→хлорангидрид кислоты
13.	Хлорпропан→ алкан		Спирт+ NaOH
14.	Алкен→ 2кислоты		Алкен→ кислота+ кетон
15.	Задача 155. К 1,17 г смеси пропанола-1 и неизвестного альдегида добавили аммиачный раствор 5,80 г оксида серебра и слегка нагрели. Выпавший при этом осадок отфильтровали, а непрореагировавший оксид серебра перевели в хлорид серебра, масса которого оказалась равной 2,87 г. Определите строение взятого альдегида, если молярное отношение альдегида к спирту в исходной смеси равно 3:1.		Задача 149. При действии избытка натрия на смесь этилового спирта и фенола выделилось 6,72 л водорода (н.у.). Для полной нейтрализации этой же смеси потребовалось 25 мл 40%-ного раствора гидроксида калия (плотность 1,4 г/мл). Определите массовые доли веществ в исходной смеси.
16.	$\begin{array}{ccccccc} & & \text{C}_8\text{H}_9\text{Br} & & & & \\ & & \uparrow 1 & & 3 & & 4 \\ \text{C}_8\text{H}_{10}\text{O} & \leftarrow & \text{C}_8\text{H}_8 & \leftarrow & \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH} & \rightarrow & \text{C}_8\text{H}_8\text{O} \rightarrow \text{C}_8\text{H}_{11}\text{O}_2\text{N} \\ & & \downarrow 2 & & & & \\ & & \text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2 & & & & \end{array}$		$\begin{array}{ccccccc} & & \text{C}_3\text{H}_4\text{O}_2 & & & & \\ & & \uparrow 1 & & 3 & & 4 \\ \text{C}_3\text{H}_8\text{O}_2 & \leftarrow & \text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2 & \leftarrow & \text{CH}_2=\text{CH-CHO} & \rightarrow & \text{C}_3\text{H}_7\text{O}_2\text{N} \rightarrow \text{C}_3\text{H}_5\text{O}_2\text{Cl} \\ & & & & \downarrow 2 & & \\ & & & & \text{C}_3\text{H}_5\text{OBr} & & \end{array}$

