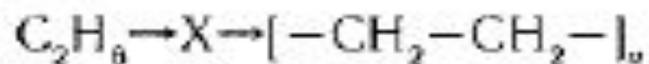


**Хочу  
хорошо  
сдать ЕГЭ!**

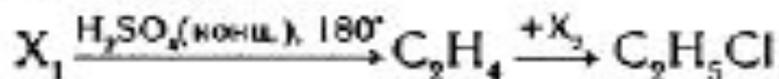
38. В схеме превращений



веществом X является

- 1)  $\text{CH}_4$                       2)  $\text{C}_2\text{H}_2$                       3)  $\text{C}_2\text{H}_4$                       4)  $\text{C}_4\text{H}_8$

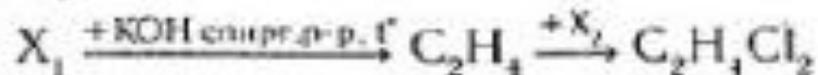
39. В схеме превращений



веществами  $\text{X}_1$  и  $\text{X}_2$  соответственно являются

- 1)  $\text{CH}_3\text{Cl}$  и  $\text{Cl}_2$                       3)  $\text{CH}_3\text{Cl}$  и  $\text{HCl}$   
 2)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  и  $\text{HCl}$                       4)  $\text{C}_2\text{H}_6$  и  $\text{Cl}_2$

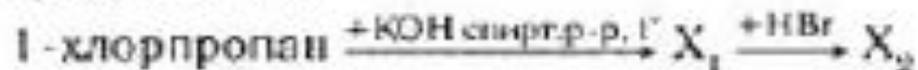
40. В схеме превращений



веществами  $\text{X}_1$  и  $\text{X}_2$  соответственно являются

- 1)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$  и  $\text{Cl}_2$                       3)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$  и  $\text{HCl}$   
 2)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  и  $\text{Cl}_2$                       4)  $\text{C}_2\text{H}_6$  и  $\text{Cl}_2$

41. В схеме превращений



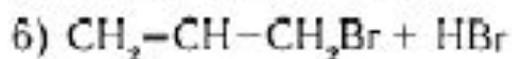
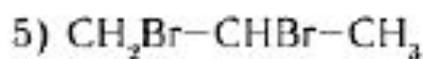
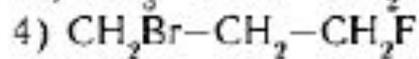
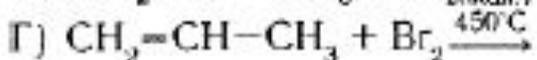
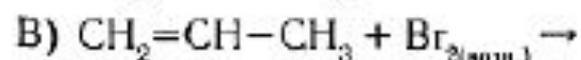
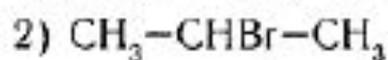
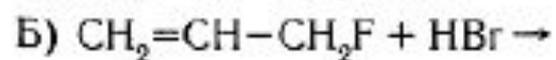
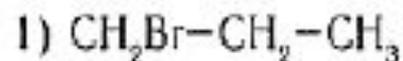
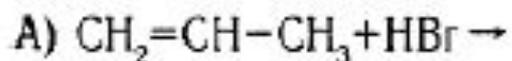
веществами  $\text{X}_1$  и  $\text{X}_2$  соответственно являются

- 1) пропан и 2-бромпропан  
 2) пропан и 1-бромпропан  
 3) пропилен и 1-бромпропан  
 4) пропилен и 2-бромпропан

62. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами, преимущественно образующимися в результате их взаимодействия.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

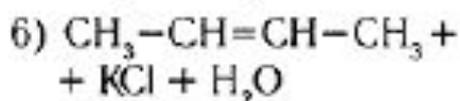
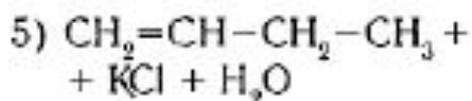
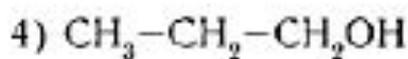
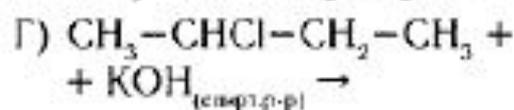
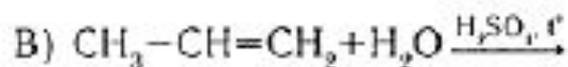
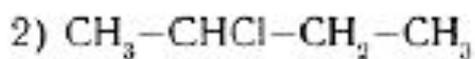
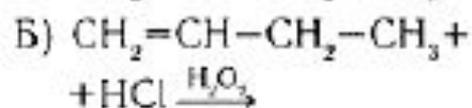
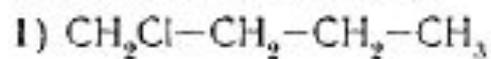
ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ



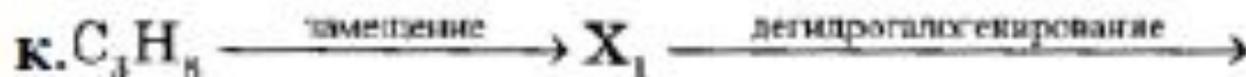
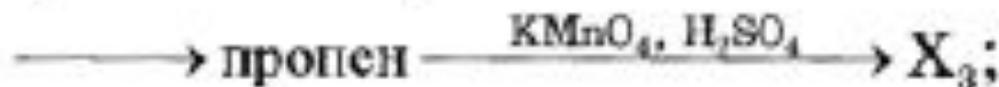
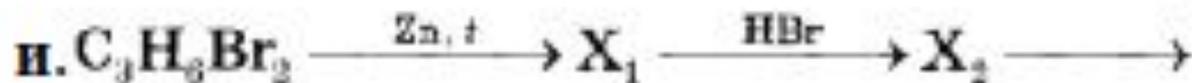
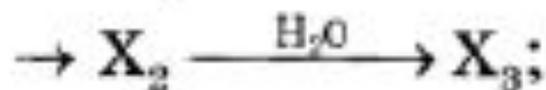
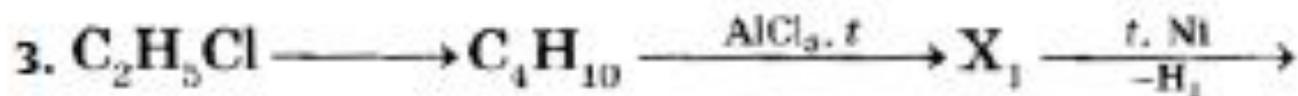
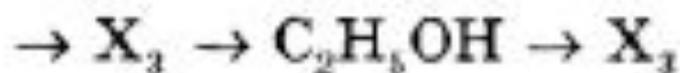
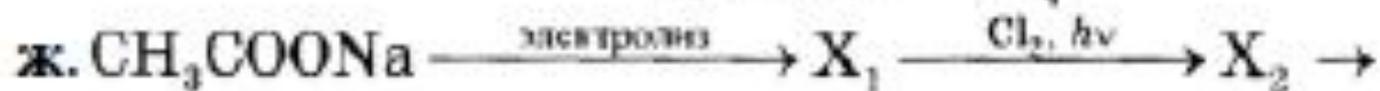
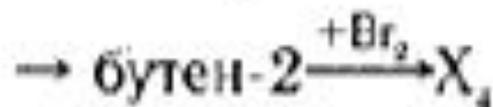
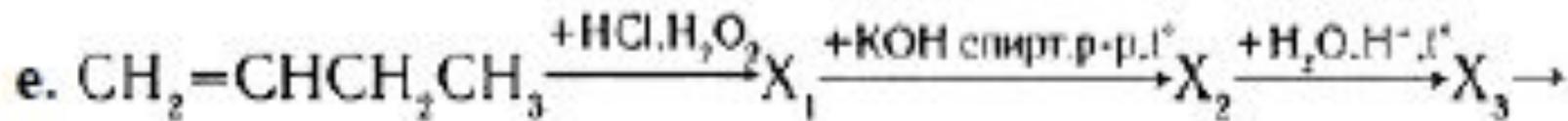
63. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами, преимущественно образующимися в результате их взаимодействия.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ



# Формат ЕГЭ 33 вопрос



## Формат ЕГЭ 35 вопрос

74. (С5) Алкен массой 12,6 г может присоединить 6,72 л (н.у.) водорода. Установите молекулярную формулу алкена.

**Все  
сделано?  
Отлично!**

