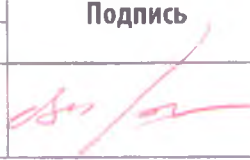
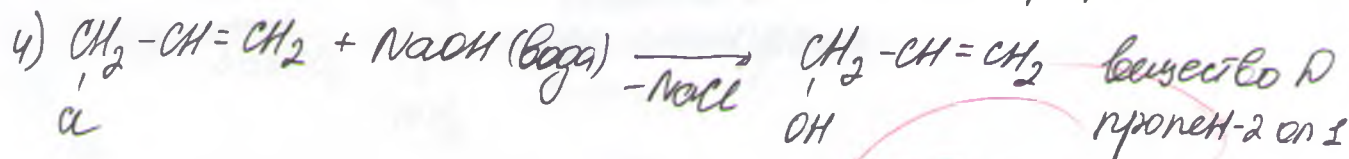
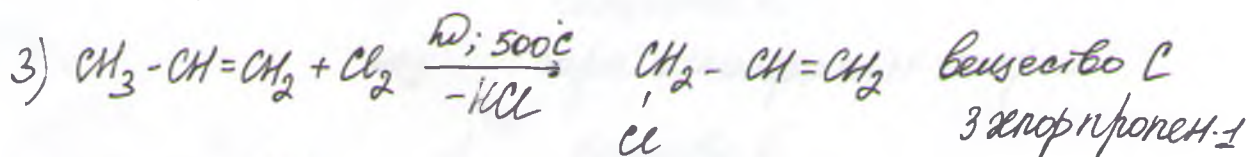
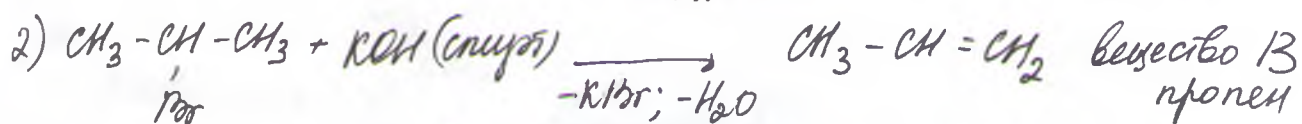
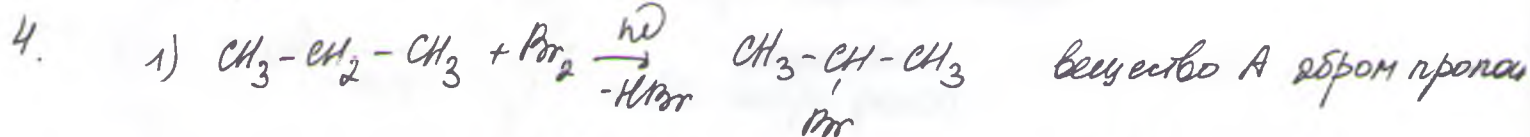
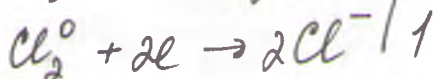
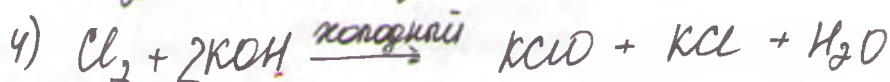
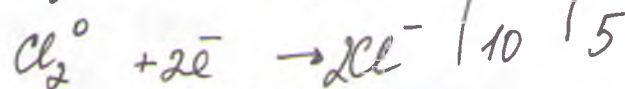
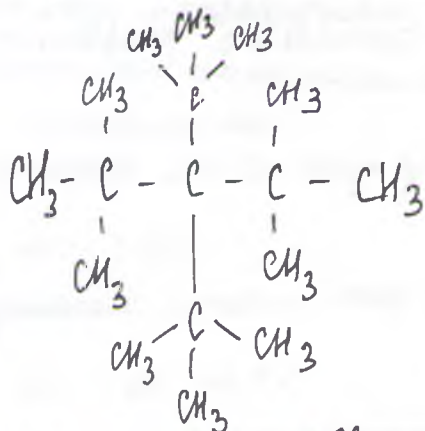
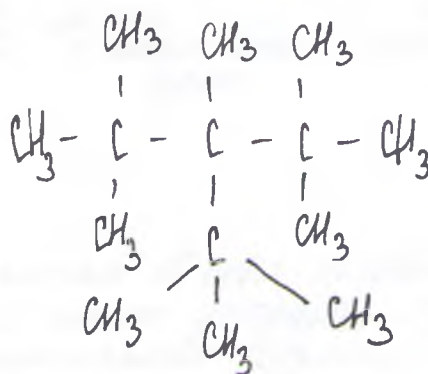
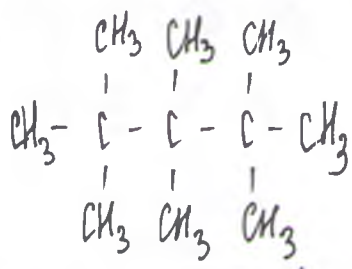
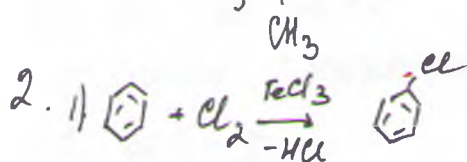


Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	28.5	двадцать восемь с половиной	

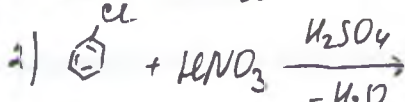




5.0

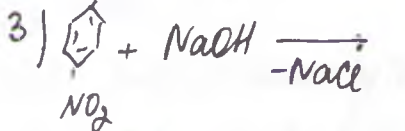


вещество А
хлорбензол

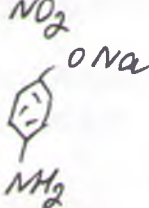
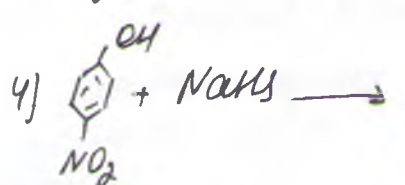


вещество В

пара-хлорнитробензол

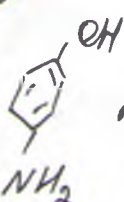
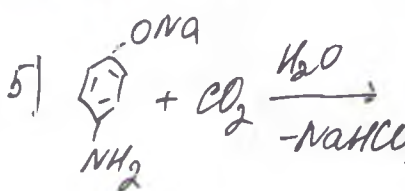


вещество С
пара-нитрофенол

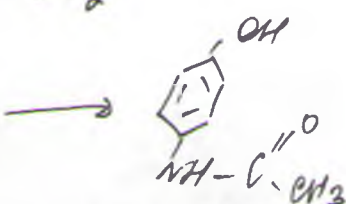
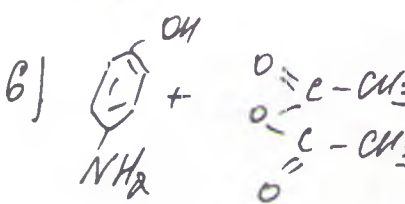


вещество D

пара-аминофенолят натрия



вещество E
пара-аминофенол



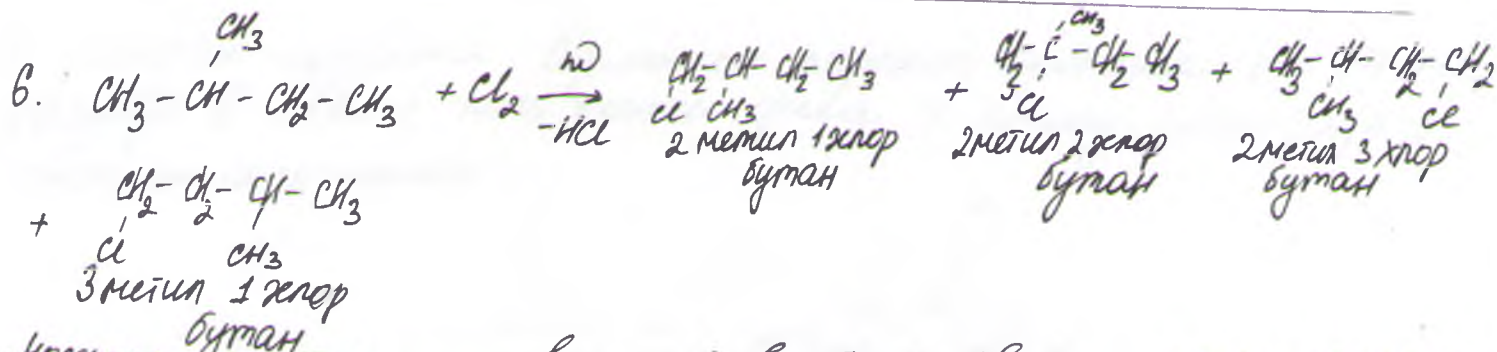
парацетамол

N-(4-гидроксифенил) ацетамид

5.0



ШИФР 23653



Молекула 2 метил бутана включает в себя 3 первичных атома углерода, 1 вторичный и 1 третичный атом углерода. При этом два метильных радикала связанного с третичным атомом углерода отнимают от метильного радикала связанного с вторичным атомом углерода. Поэтому необходимо учитывать четыре типа атомов.

отношение скоростей $5:3,8:2:1$

сумма всех относительных скоростей равна 11,8

11,8 составляет 100%

содержание 2 метил 1 хлор бутана:

$$\frac{2}{11,8} \cdot 100\% = 17\%$$

содержание 2 метил 2 хлор бутана:

$$\frac{5}{11,8} \cdot 100\% = 42,4\%$$

содержание 2 метил 3 хлор бутана:

$$\frac{3,8}{11,8} \cdot 100\% = 32,2\%$$

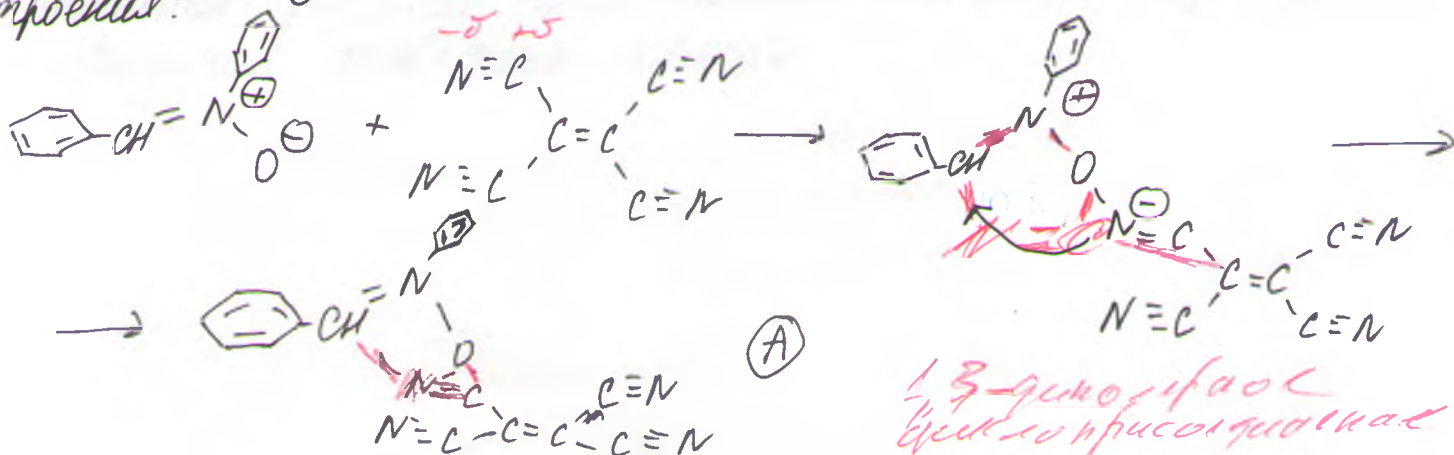
содержание 3 метил 1 хлор бутана:

$$\frac{1}{11,8} \cdot 100\% = 8,4\%$$

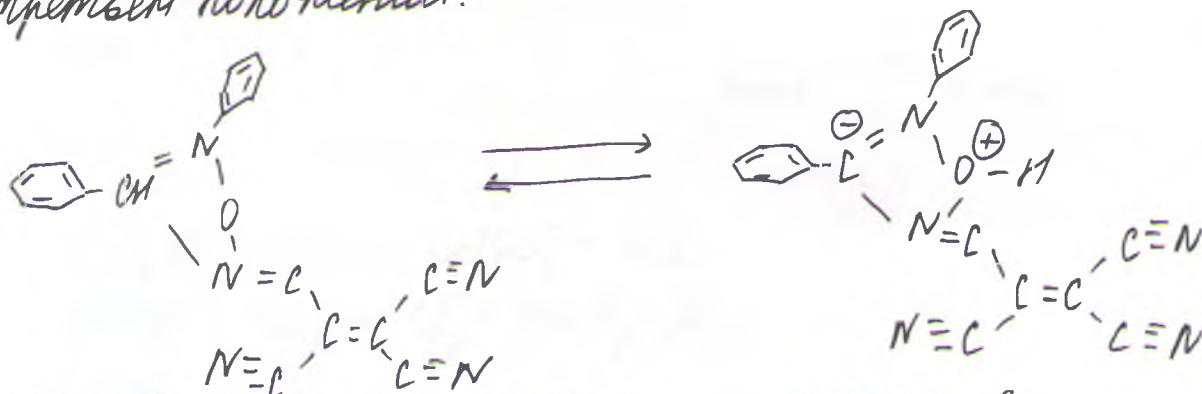
50
42,5

Ответ: 2 метил 1 хлор бутан - 17%; 2 метил 2 хлор бутан - 42,4%; 2 метил 3 хлор бутан - 32,2%; 3 метил 1 хлор бутан - 8,4%

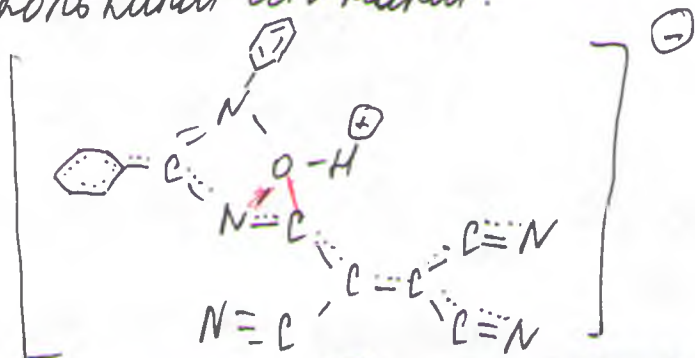
3. В данном случае реакция протекает с участием тройной углерод-азотной связи. В ходе реакции образуется аддукт данного строения:



В рамках аддукта возможен перенос протона от атома углерода в пятом положении цикла к атому кислорода в третьем положении:



Образовавшийся ион является устойчивым. Отрицательный заряд карбаниона с одной стороны стабилизируется электроноакцепторными циано-группами, которые сопряжены с атомами углерода несущие отрицательный заряд. С другой стороны для карбаниона можно привести набор резонансных структур. Для набора резонансных структур можно привести одну структуру со схемой делокализации, за счет сопряжения отрицательного заряда с несколькими атомами:



450

Данная схема показывает, что аддукт является развитой сопряженной системой. Это является причиной появления окраски.

Составляет главную часть
является напряженной системой.
Устойчивость соотв. - систематические
циклы,