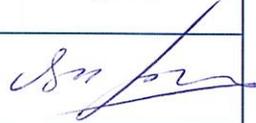
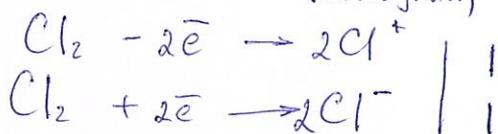
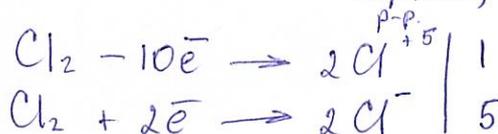
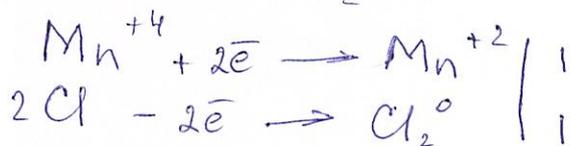


Класс 11 Вариант 2 Дата Олимпиады 18.02.2017

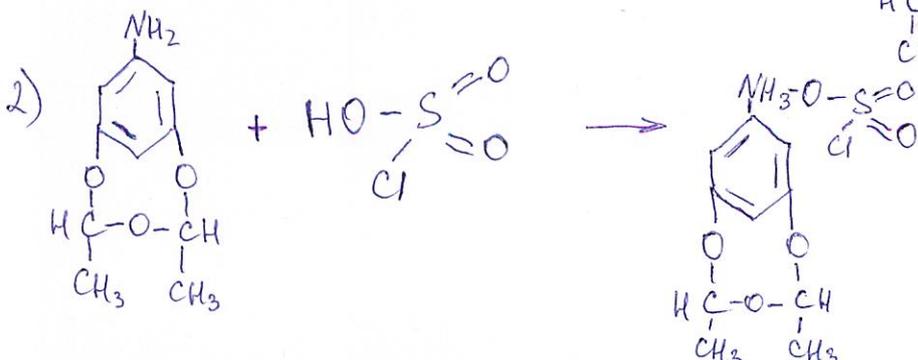
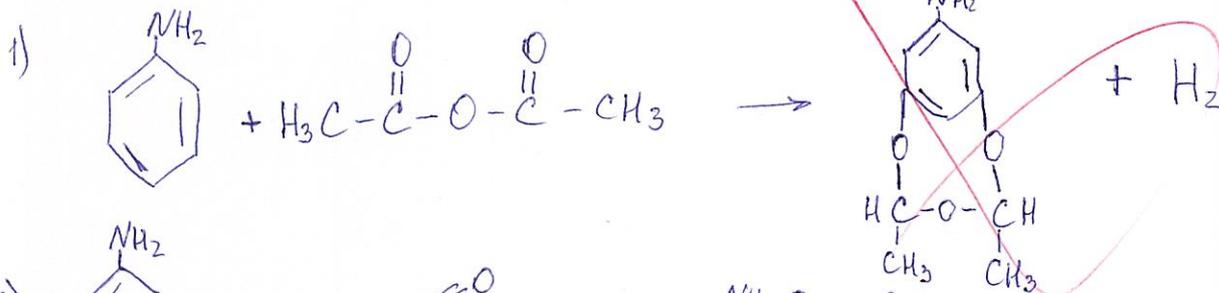
Площадка написания МБОУ Лицей №1

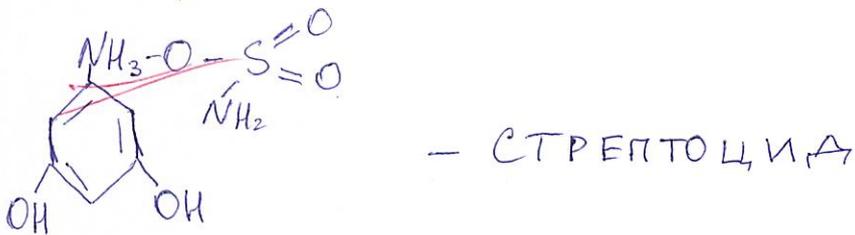
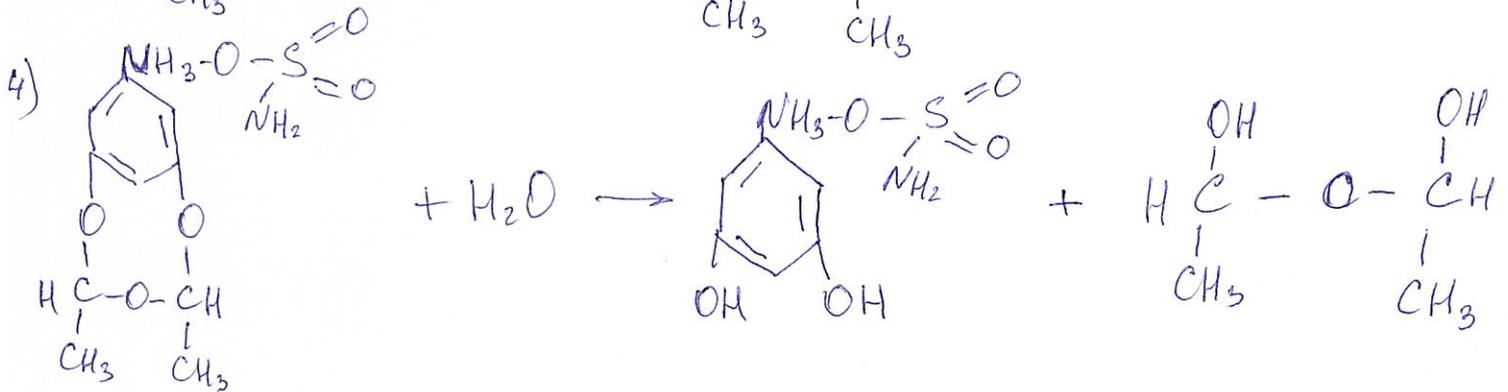
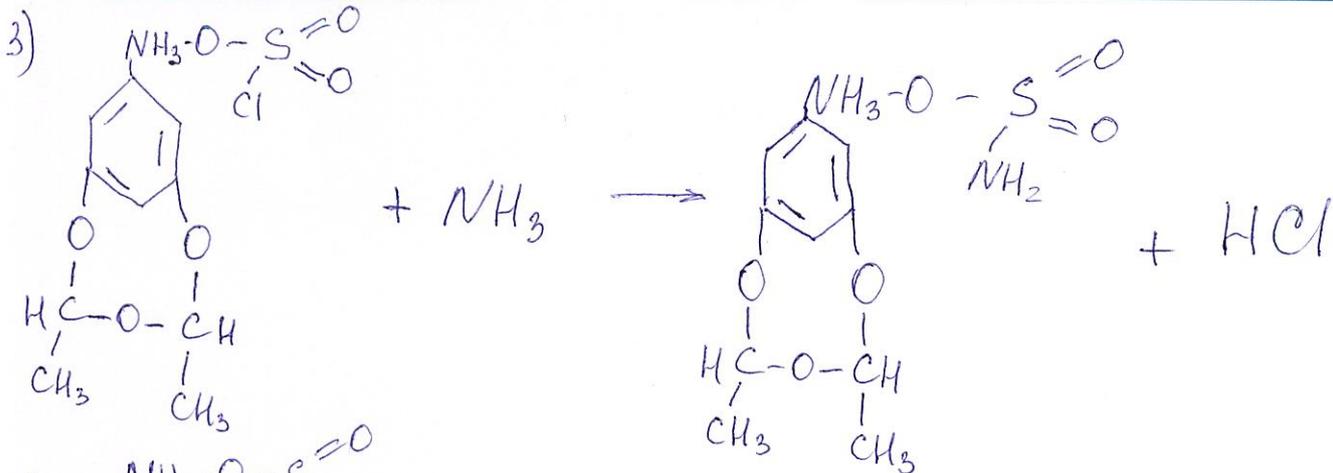
Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	5	0	3	4	5	2	19	Девятнадцать	

Задание №1.

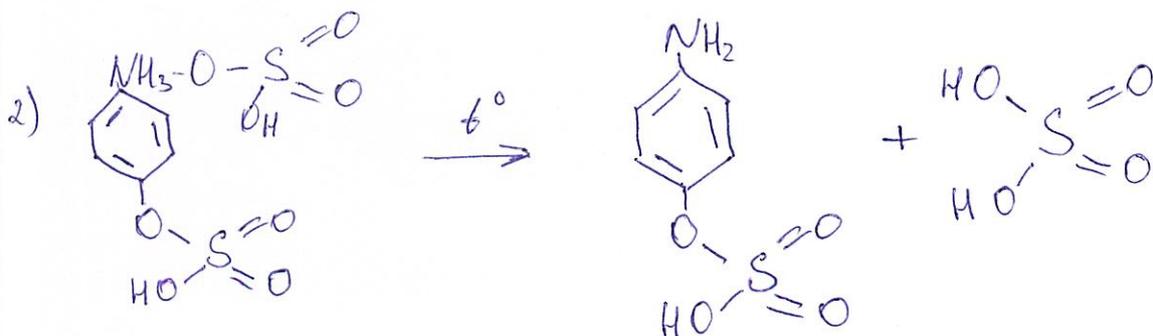
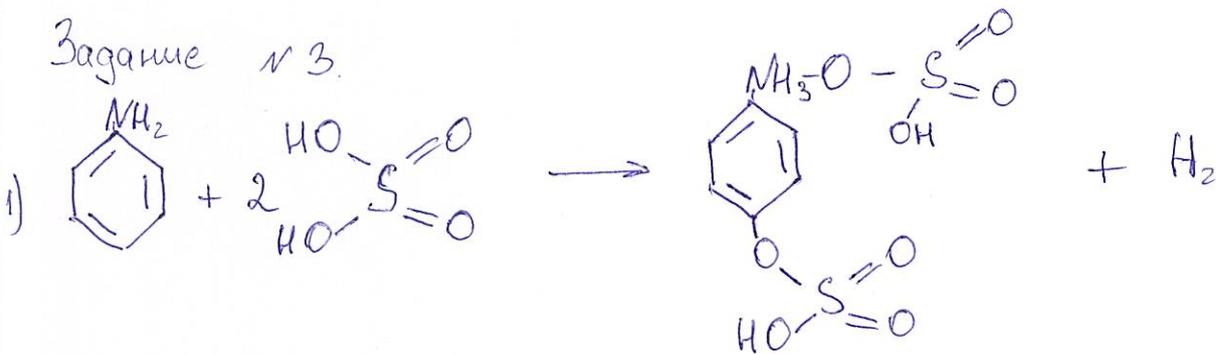


Задание №2.





Задача №3.



Объяснения:

1. Анилин обладает слабо-желтой окраской по своей природе

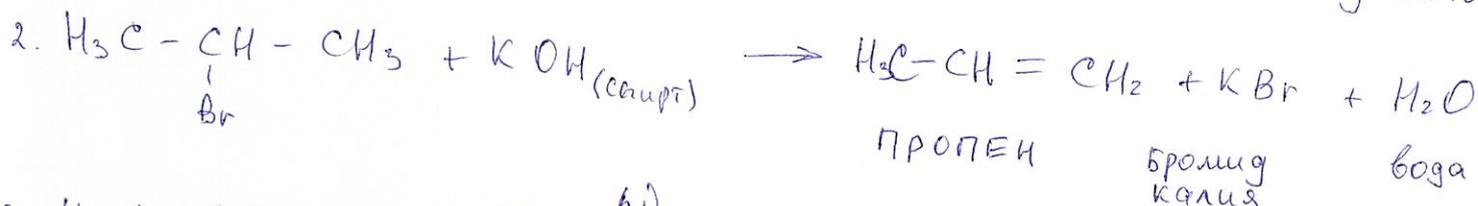
ШИФР _____

- Отсутствие окраски сухого порошка объясняется тем, что полученная соль не имеет цвета
- Появление слабой окраски плава объясняется тем, что соль при нагревании начинает разлагаться и при этом одно из полученных веществ имеет темно-бурый цвет.
- При дальнейшем нагревании соль затвердевает и окисляется воздухом, вследствие чего приобретает сине-фиолетовую окраску
- За счет перекристаллизации или растворения синефиолетовую смесь и она обесцвечивается

Задача №4



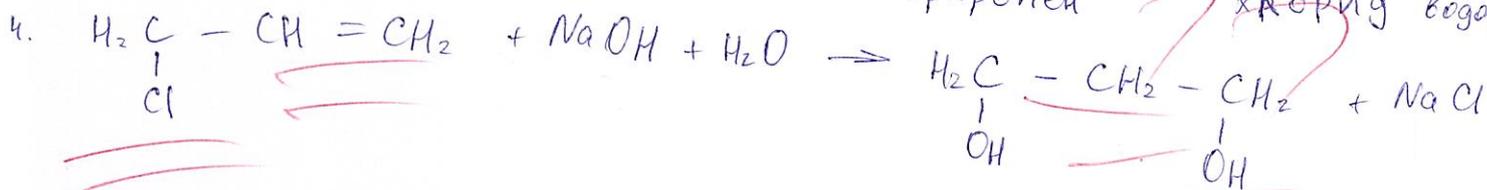
2-бромпропан бромид водорода



пропен бромид калия вода



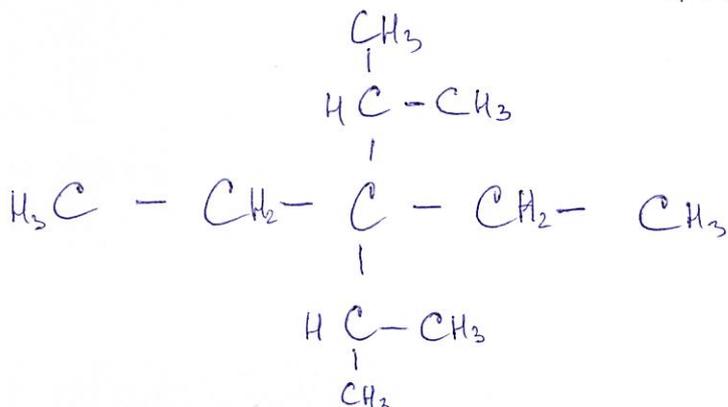
3-хлорпропен хлорид водорода



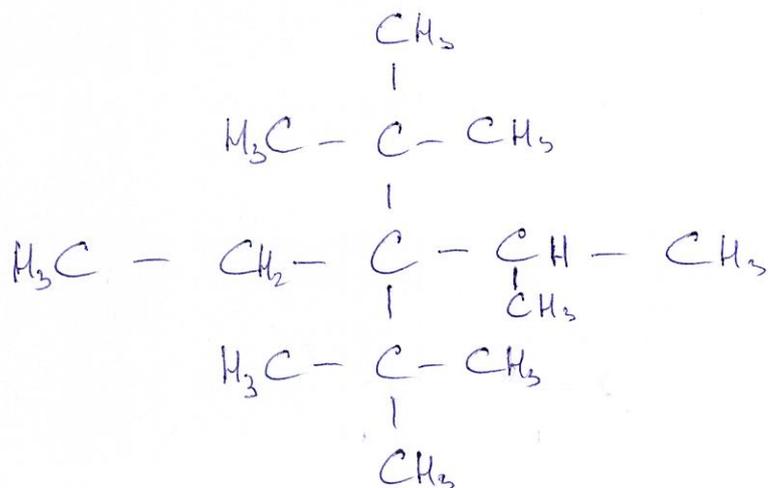
пропан-1,3-диол хлорид натрия

Задача №5.

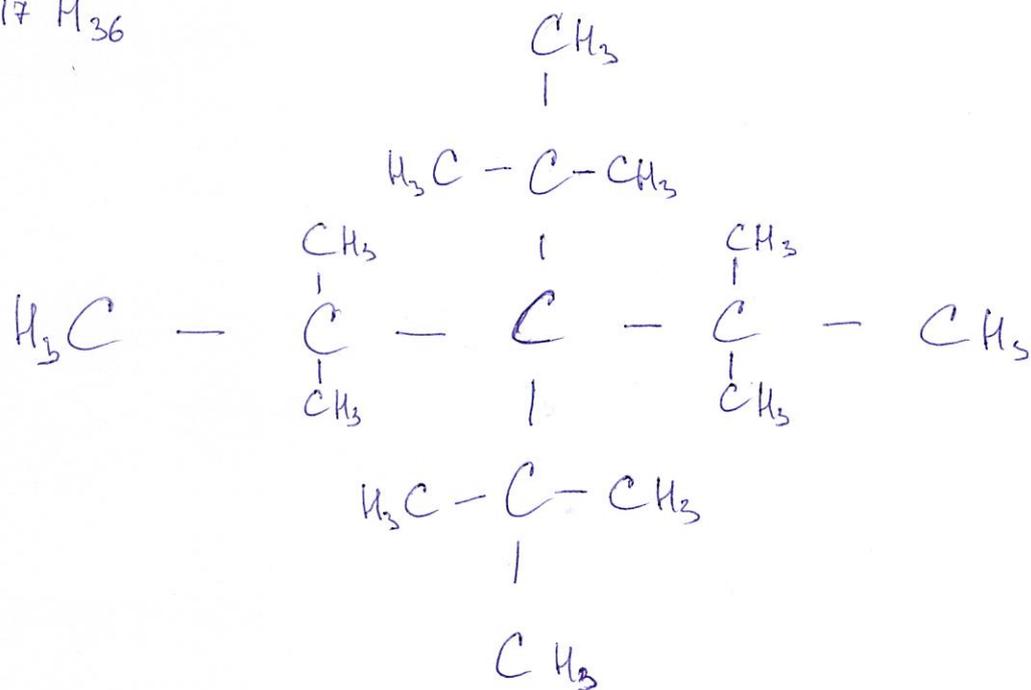
а) C₁₁H₂₄



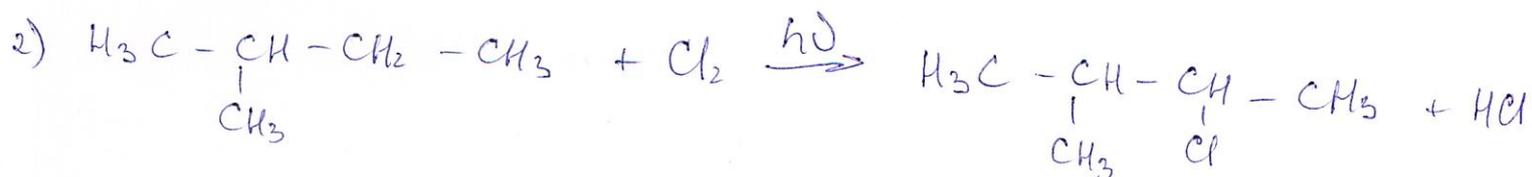
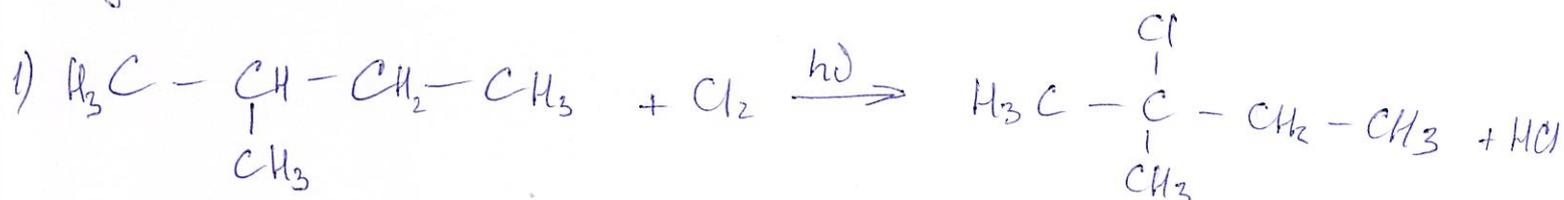
а) C₁₄H₃₀



б) C₁₇H₃₆



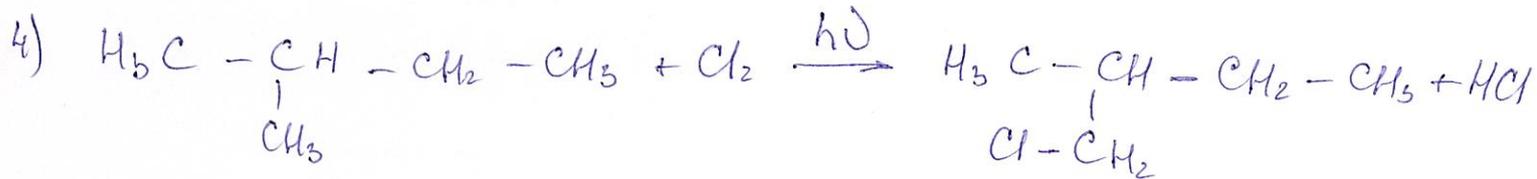
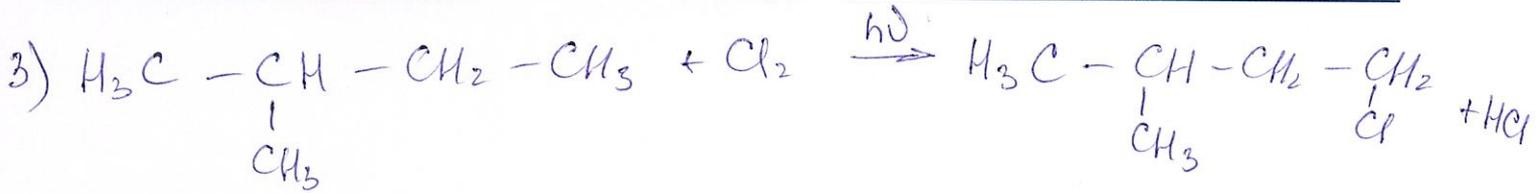
Задача №6





ШИФР

2383



Получаем 4 ВАРИАНТА МОНОХЛОРИРОВАНИЯ ИЗОПЕНТАНА

При сжигании смесей получаем $\text{C}_{20}\text{H}_{44}\text{Cl}_4 + 4\text{HCl}$

или $\text{C}_{20}\text{H}_{48}\text{Cl}_8$