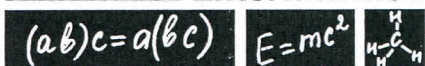




ОТРАСЛЕВАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ

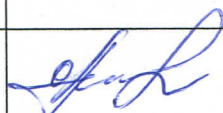
Использовать только эту сторону листа,
обратная сторона не проверяется!



ШИФР 12952

Класс 11 Вариант _____ Дата Олимпиады 18.02.2017

Площадка написания ЛЭТИ

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	2	2	3	2	4	5	18	восемнадцать	



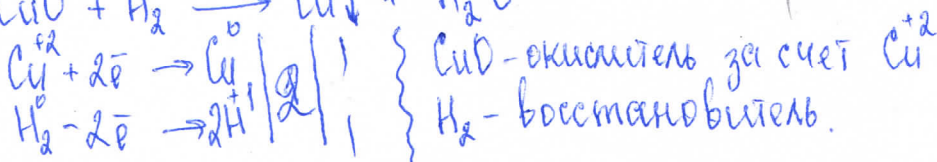
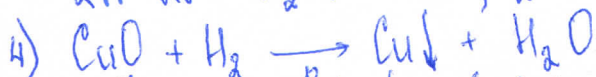
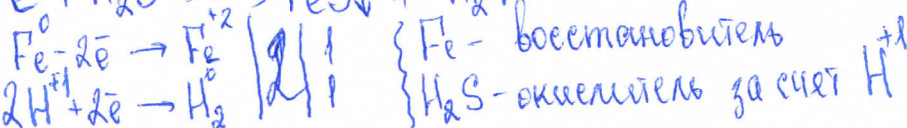
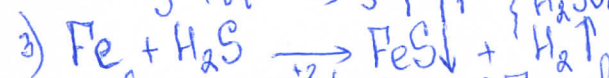
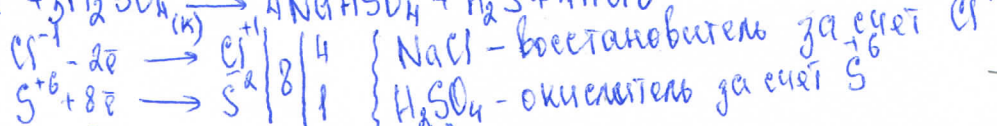
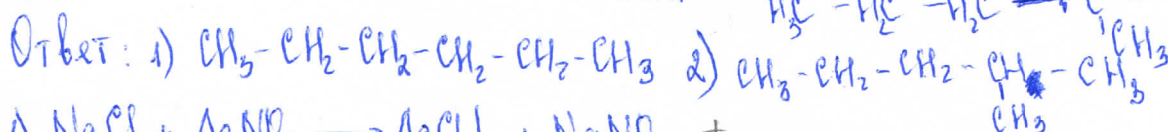
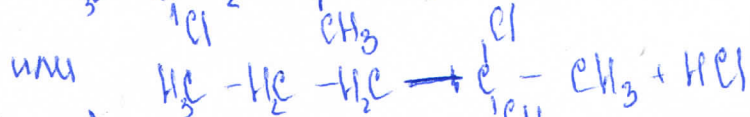
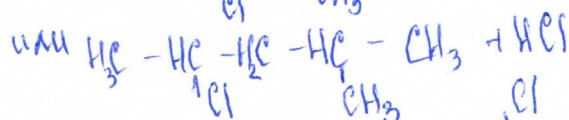
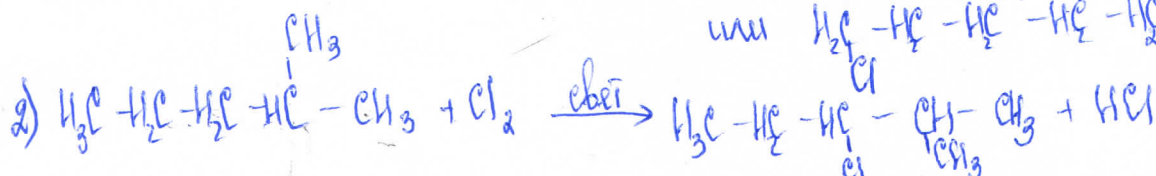
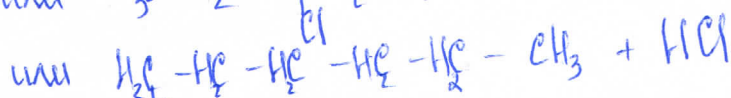
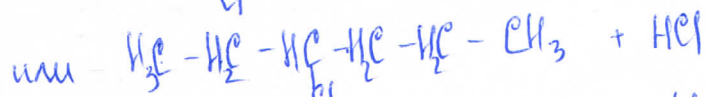
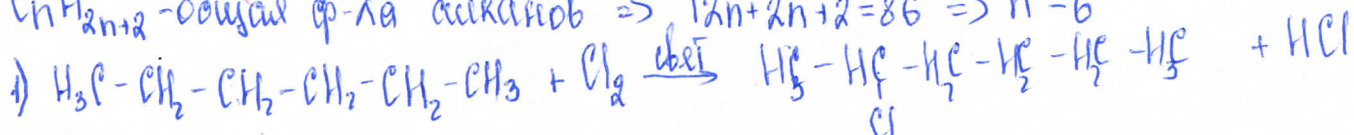
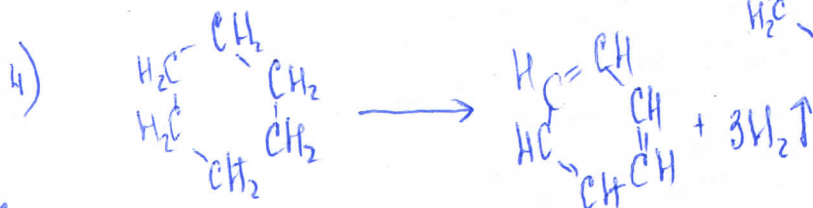
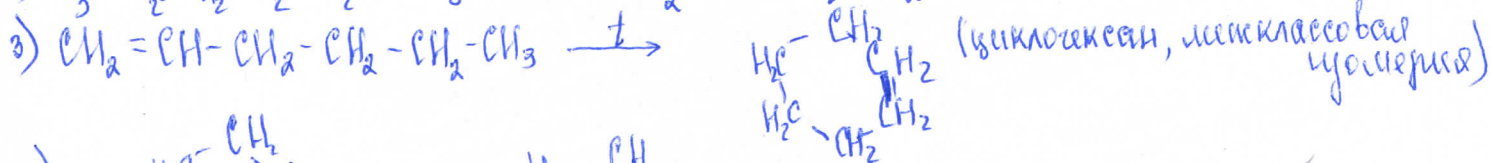
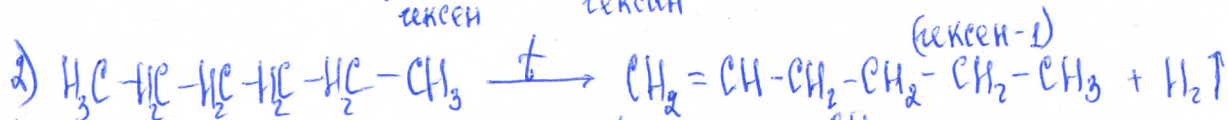
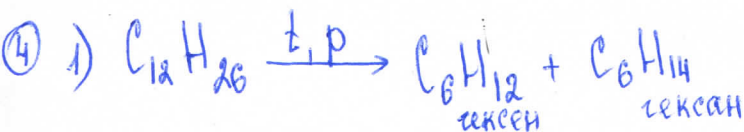
$$(ab)c = a(bc)$$

$$E = mc^2$$



ШИФР

12952





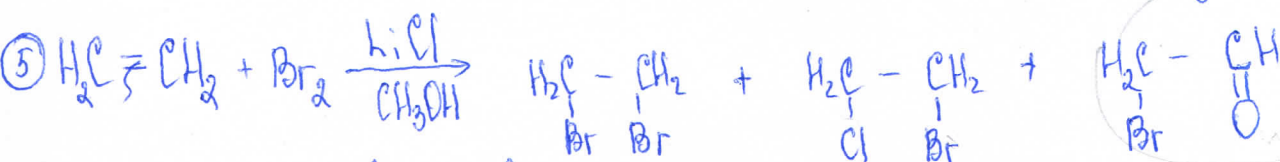
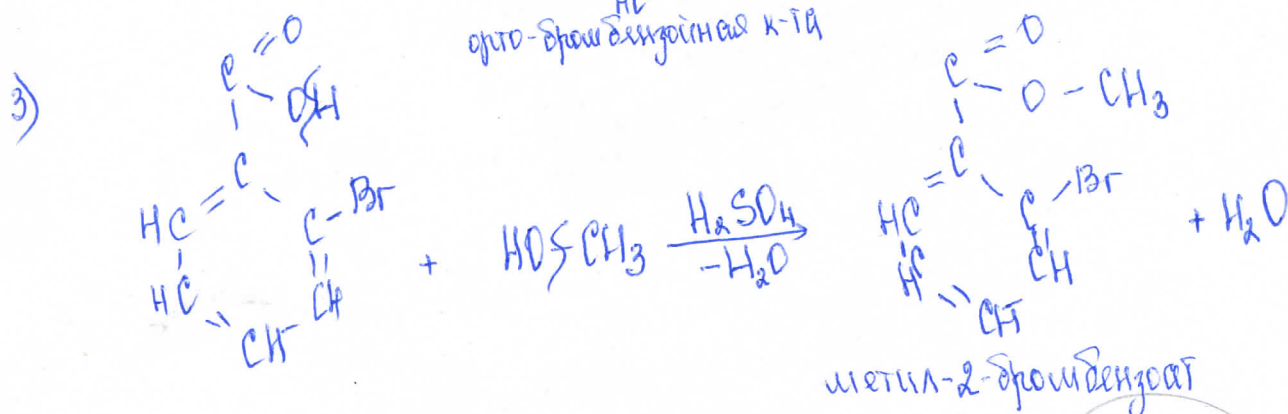
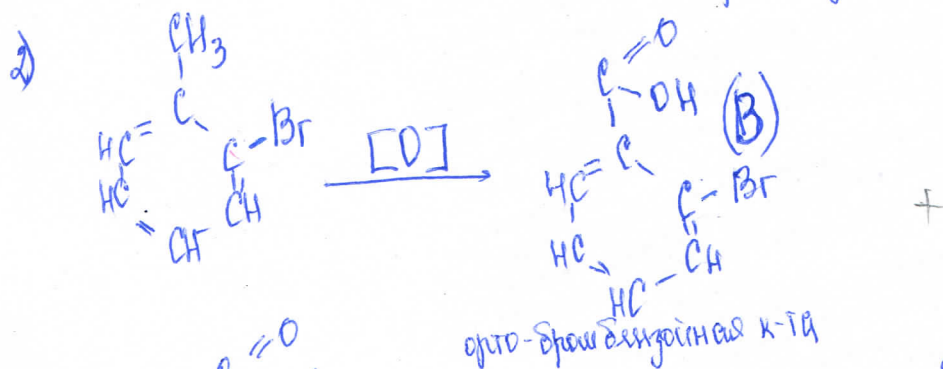
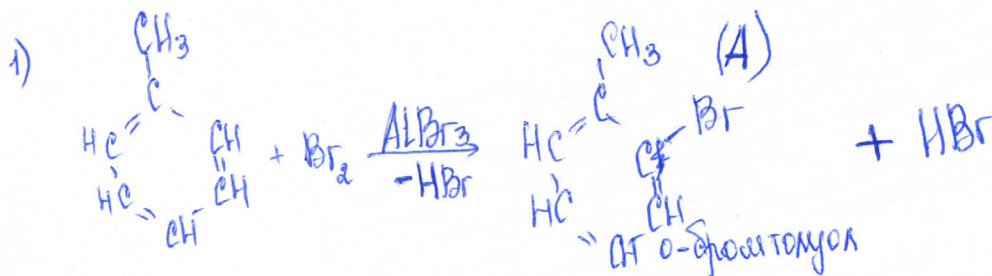
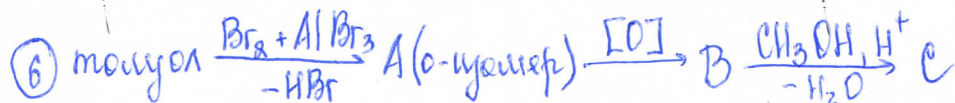
$$(ab)c = a(bc)$$

$$E = mc^2$$



ШИФР

12952



- 1) в присутствии света этен и бром дают 1,2-дибромэтан
- 2) т.к. в реакции участвовал метанол, то в ходе окисления один атом водорода заменился на один атом фтора, а у второго у водорода заменился 2 атома водорода на 1 атом кислорода.
- 3) т.к. реакция проходила в присутствии LiCl, то одним из побочных продуктов был 1-хлор-2-бромэтан: один атом водорода заменился на атом брома, а второй - на атом хлора (ЭО хлора больше, чем у брома)