

$$E=mc^2$$



ШИФР 10008

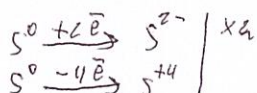
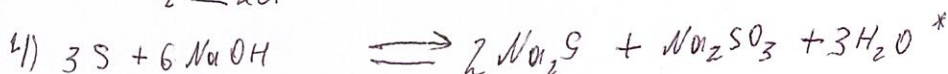
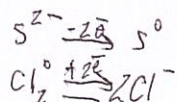
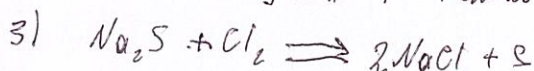
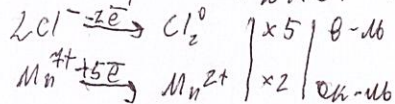
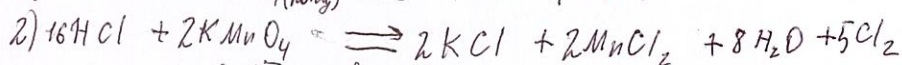
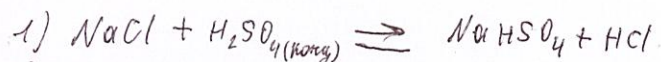
Класс 11 Вариант 001 Дата Олимпиады 18.02.2014

Площадка написания МБОУ Типографи 2. Новей Уренгой

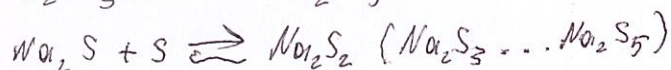
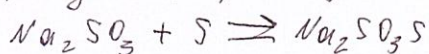
Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	5	5	5	4	2	5	26	Двадцать шесть	

ШИФР 10008

1.



при избытке серы могут протекать реакции

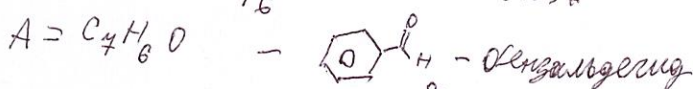


2.

Вычислим факто формулы: $A: "C" = \frac{0,4925}{12} = 0,06604$

"H" = 0,0566

"O" = $\frac{0,6509}{16} = 0,00943125$



Б: "C" = $\frac{0,32}{12} = 0,0266$

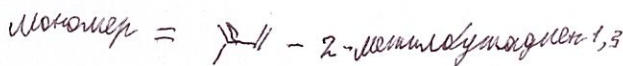
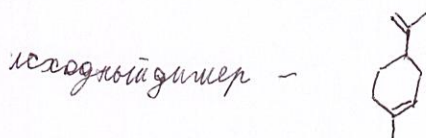
"H" = 0,0664

"O" = $\frac{0,4264}{16} = 0,0266$

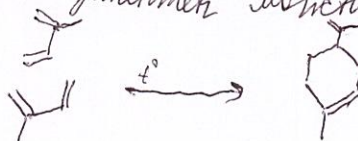
"N" = $\frac{0,1864}{14} = 0,01336$



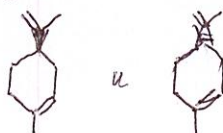
3.



получить димер можно с помощью межмолекулярной реакции Дильса-Альдера:

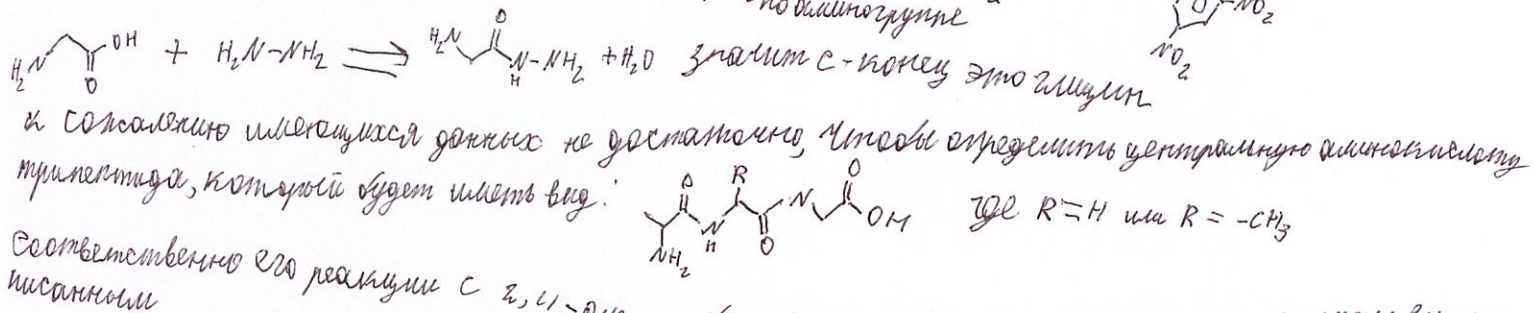
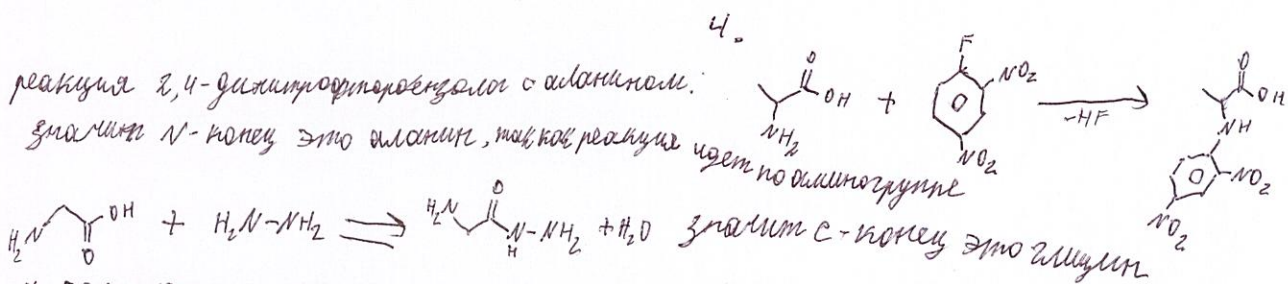


димер существует в виде R и S изомеров следующего строения

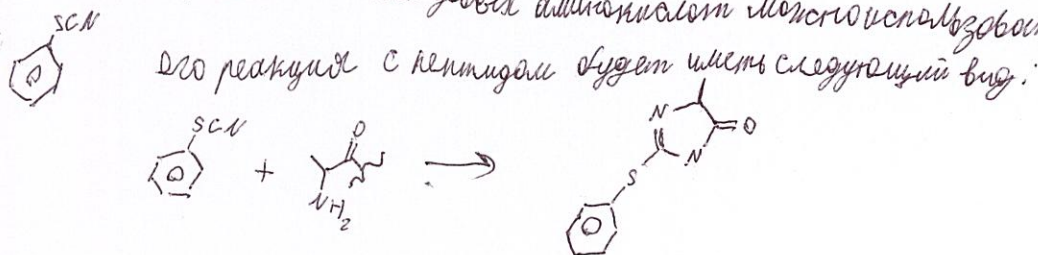


в первом случае связь направлена из плоскости строения а во втором — в плоскость.

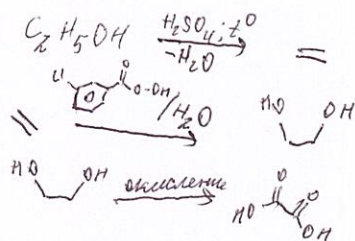
ШИФР 70008



Для скелетированной N концевых аминокислот можно использовать фенилтиогуанидат -



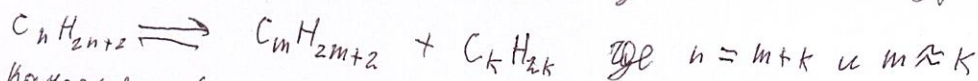
6.



на один моль спирта получается один моль щавелевой кислоты
 $n(C_2H_5OH) = \frac{92}{M_{(C_2H_5OH)}} = 2 \text{ моль} = n(H_2C_2O_4)$ на этерификацию т.е. $H_2C_2O_4$ необходимо 2 моля метилового спирта.
 тогда на этерификацию 2 моля необходимо 4 моля CH_3OH
 $m(CH_3OH) = 128 \text{ грамм}$ Ответ: 128 грамм или 4 моля

5.

крекинг процесс можно в общем виде написать следующим образом:

1) количество бензинов после крекинг процесса будет выше. итак он бы не проводился
 3) радикальный