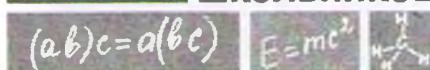




ОТРАСЛЕВАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ

Использовать только эту сторону листа,
обратная сторона не проверяется!

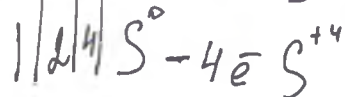
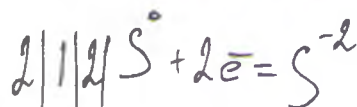
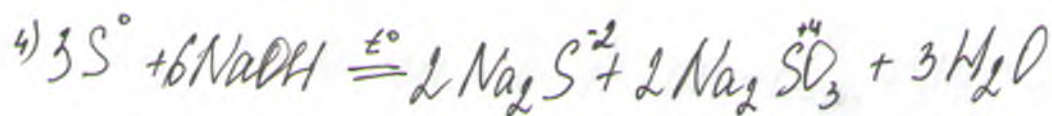
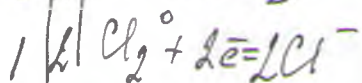
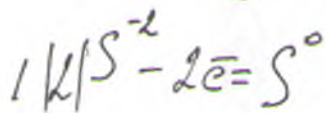
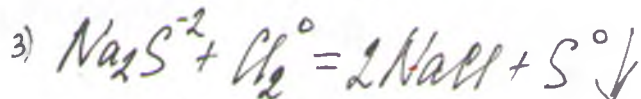
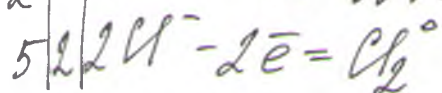
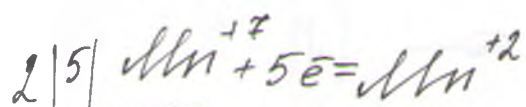
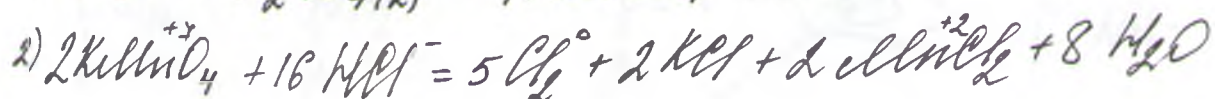
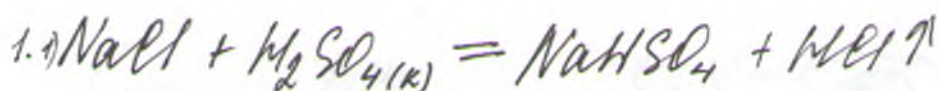


ШИФР 22969

Класс 11 Вариант 1 Дата Олимпиады 24.02.18

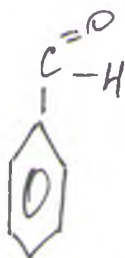
Площадка написания КНИТУ

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	5,0	4,0	0	5,0	4,0	5,0	23,0	двадцать три	



2. А:

$$\text{D}(\text{C}) : \text{D}(\text{H}) : \text{D}(\text{O}) = \frac{79,25}{12} : \frac{5,66}{1} : \frac{15,09}{16} = 7 : 6 : 1 \quad \text{C}_7\text{H}_6\text{O}$$



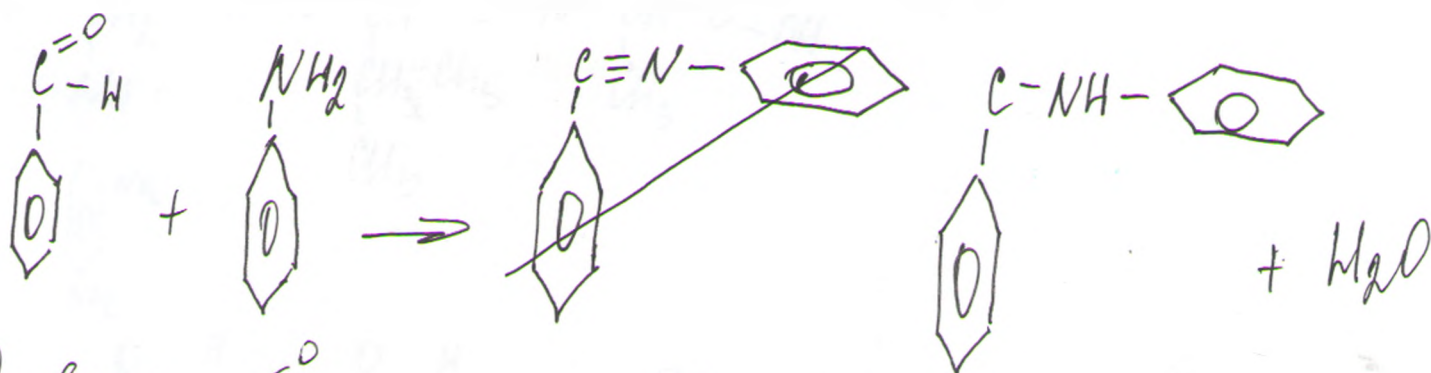
Использовать только эту сторону листа,
обратная сторона не проверяется!

ШИФР 22969

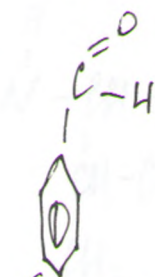
$$B: \nu(C): \nu(H): \nu(N) = \frac{77,38}{12} : \frac{7,58}{1} : \frac{15,04}{14} = 6 : 7 : 1 \quad C_6H_7O$$



40



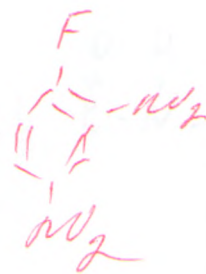
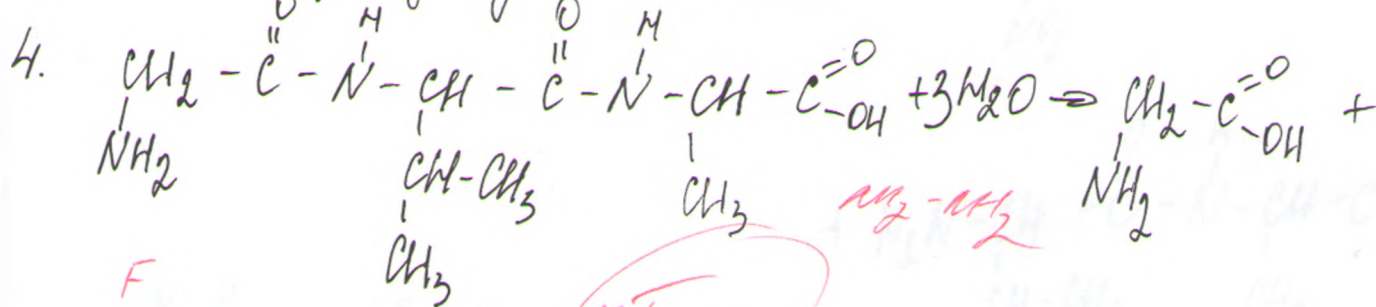
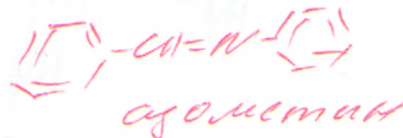
Ответ:



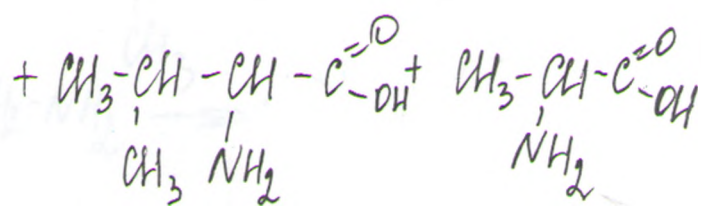
бензальдегид



анилин



450





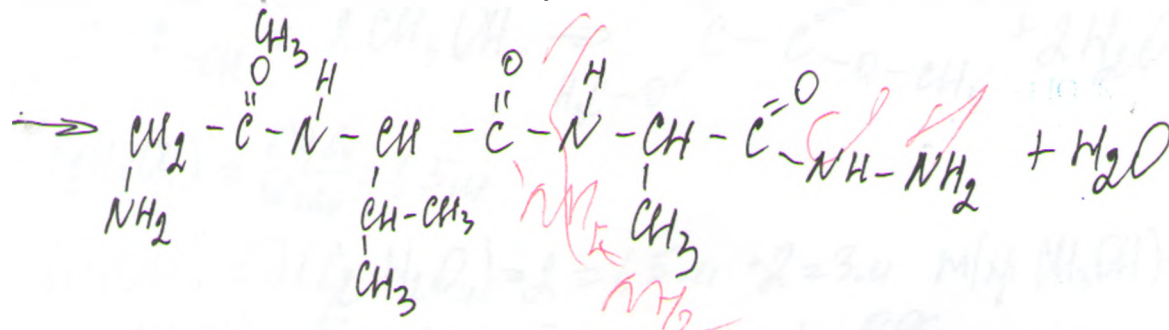
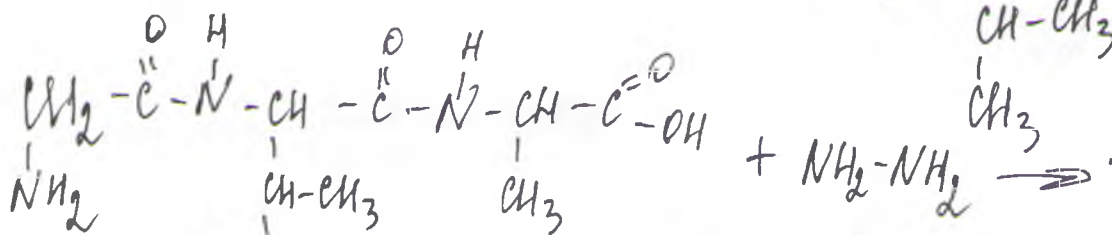
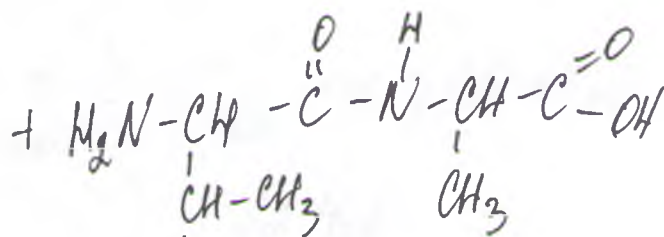
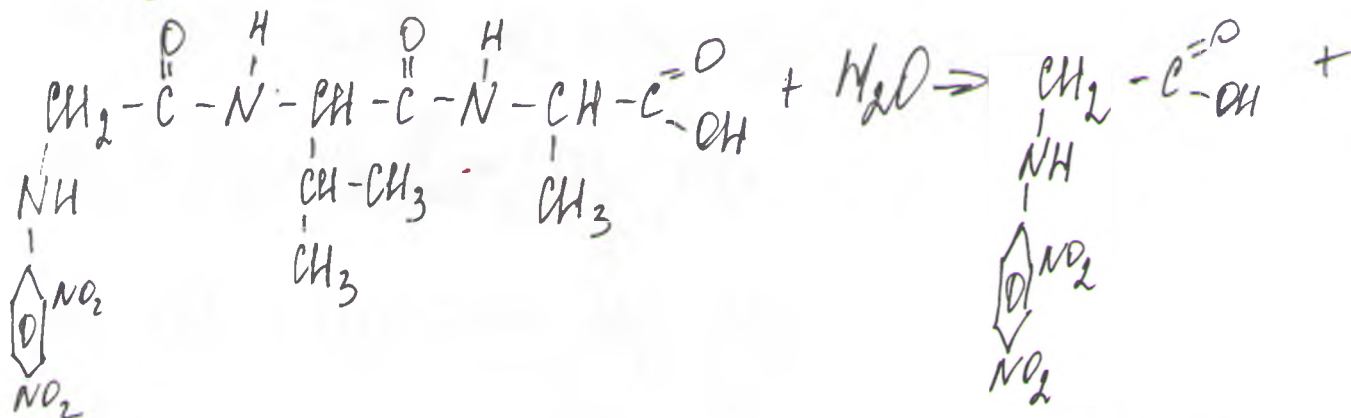
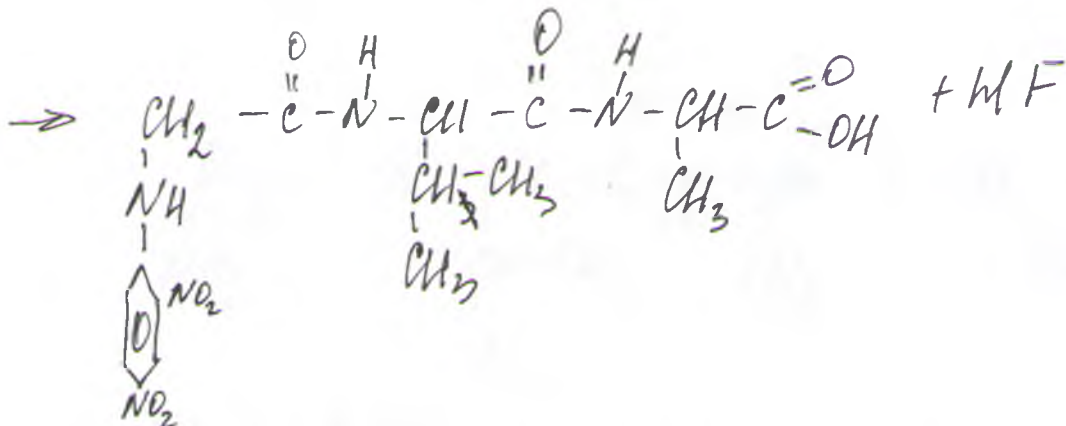
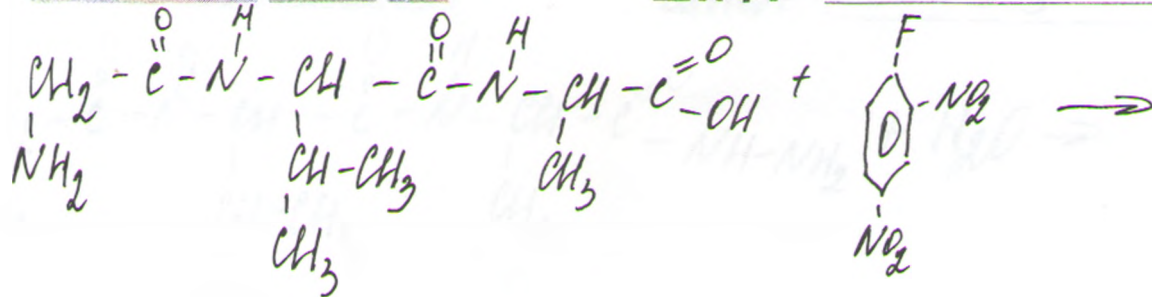
$$(ab)c = a(bc)$$

$$E = mc^2$$



ШИФР

22969





ОТРАСЛЕВАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ

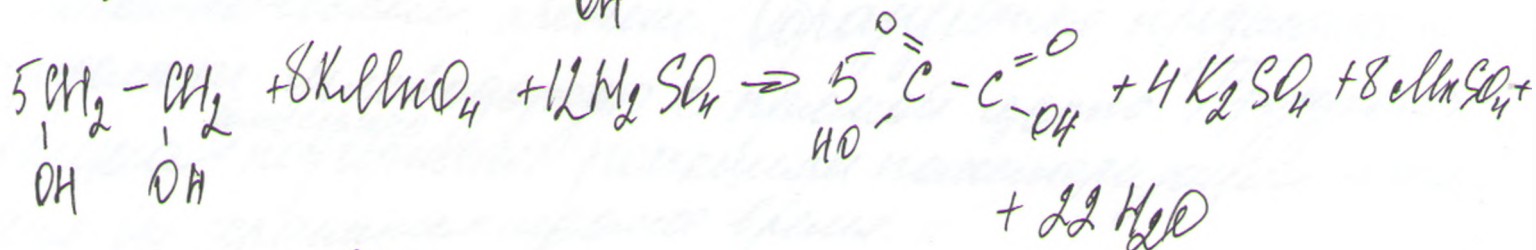
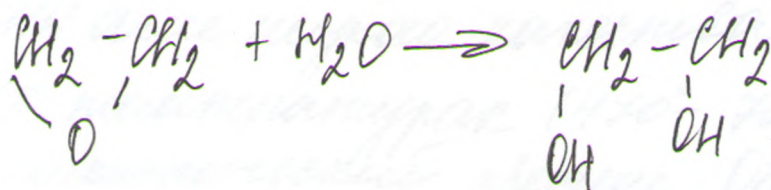
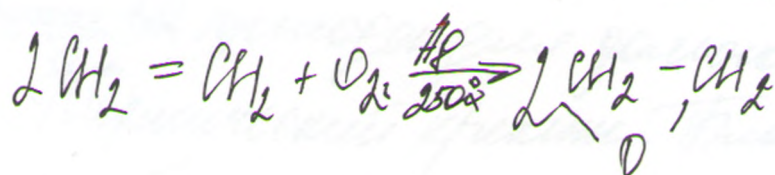
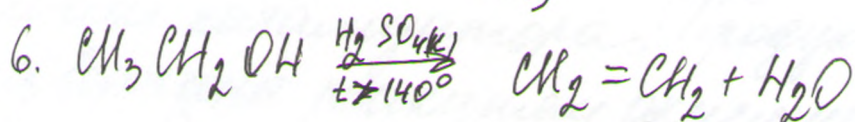
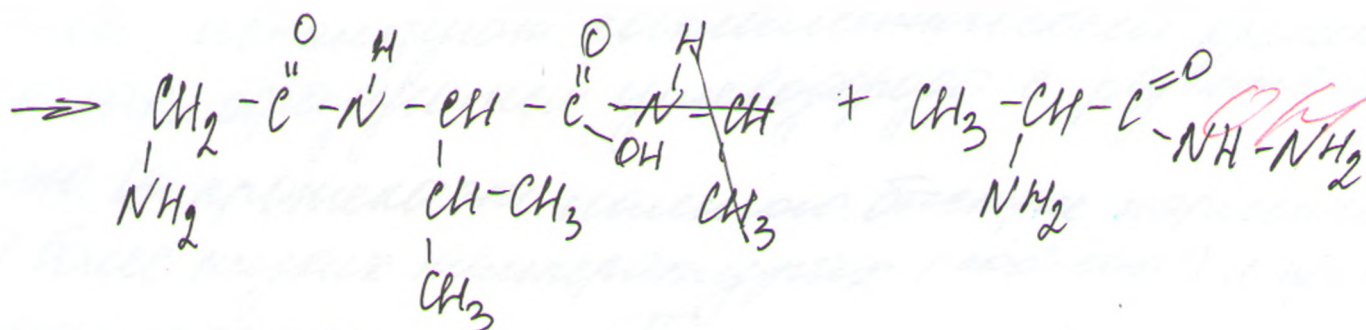
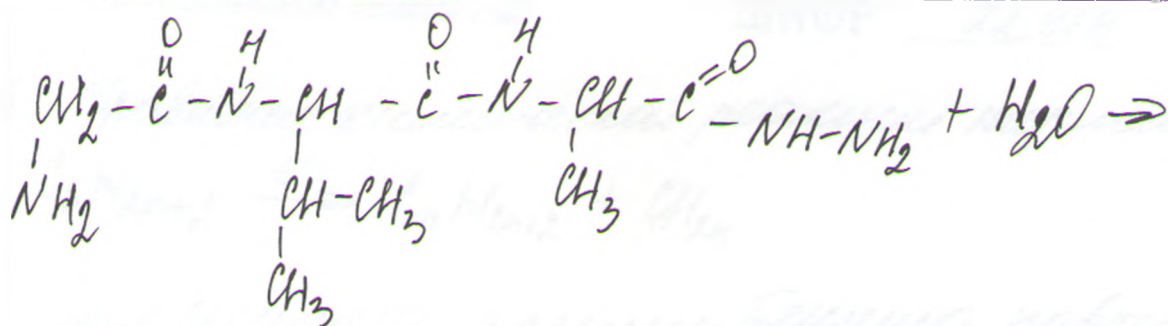
Использовать только эту сторону листа,
обратная сторона не проверяется!

(a+b)c=a(bc)

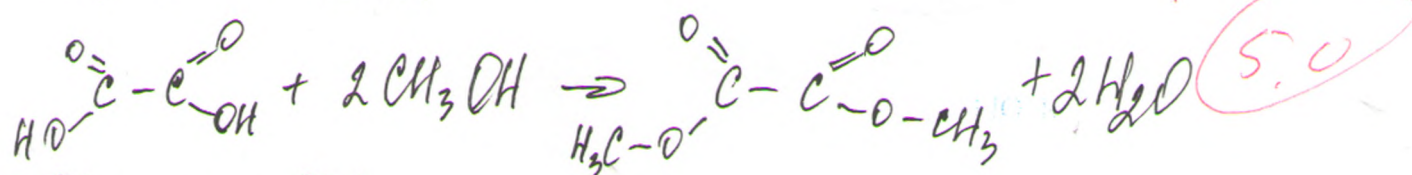
$E=mc^2$

ШИФР

22969



$$\rho(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = \frac{69,62}{462/4} = 1,54$$



$$\rho(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = \frac{69,62}{462/4} = 1,54$$

$$\rho(\text{CH}_3\text{OH}) = \rho(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = 1,54 \cdot 2 = 3,08 \quad m(\text{пр. CH}_3\text{OH}) = 322\text{г/м} \cdot 3,08 = 962$$



ШИФР 22968

5. Уравнение химической реакции термического крекинга:



Для синтеза крекин-бензина повышенного качества используют катализаторы крекин, так как образуются углеводороды с разветвленной цепью. Он протекает намного быстрее термического при более низких температурах ($400^{\circ}-500^{\circ}$) и при наличии катализатора. Продукты кат. крекинга менее подвержены реакции окисления и полимеризации. ~~Он~~ Он применяется для получения бензина.

Термический крекин. Бензине ему получают бензин более широкого качества. Он протекает при высоких температурах ($470^{\circ}-700^{\circ}$), идет без катализатора, тем не менее образуются предельные и непредельные углеводороды с прямой цепью. Продукты крекинга ^{более сырые} подвержены реакции полимеризации и окисления. Он применяется для получения бензина.

4.0