

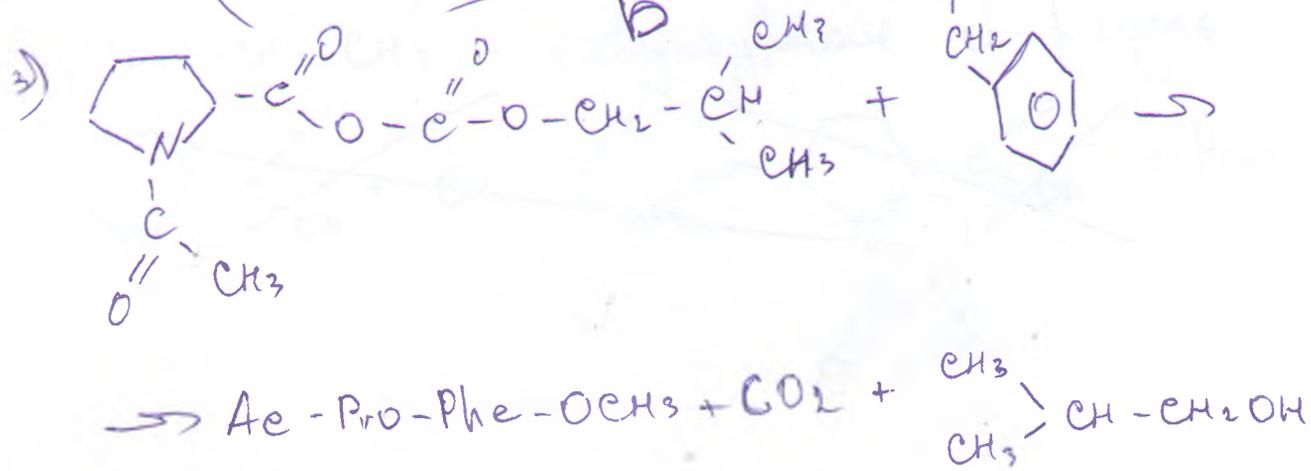
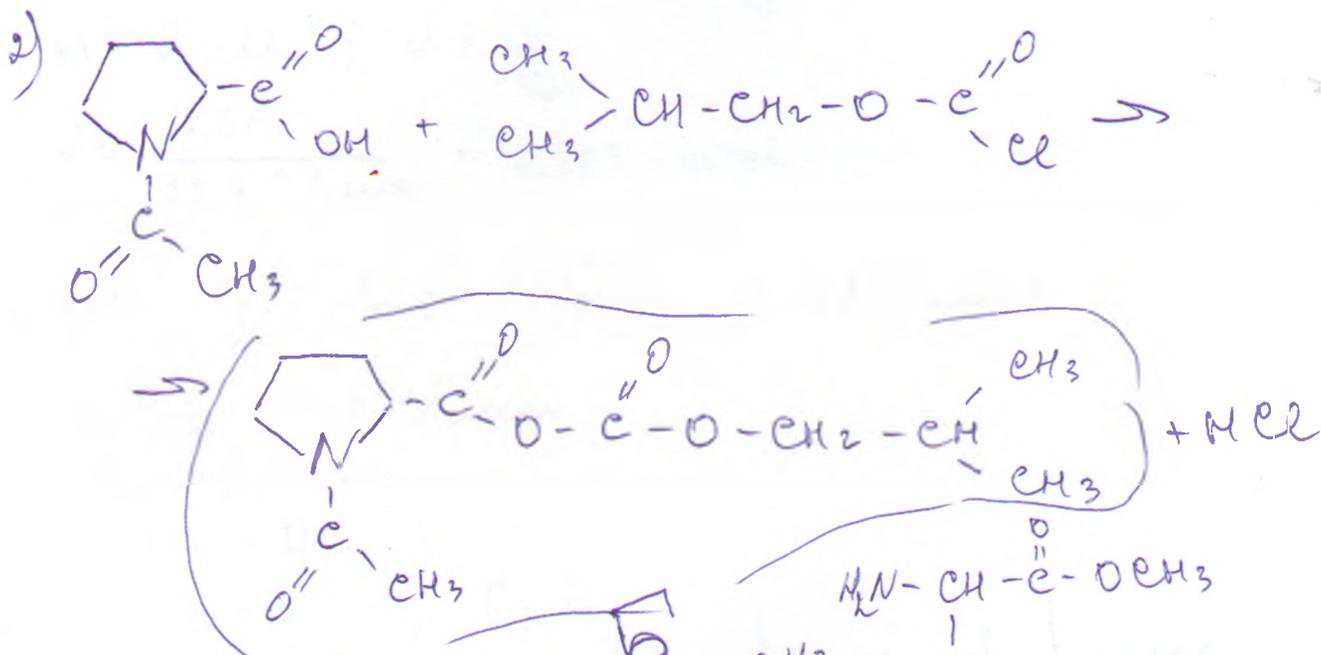
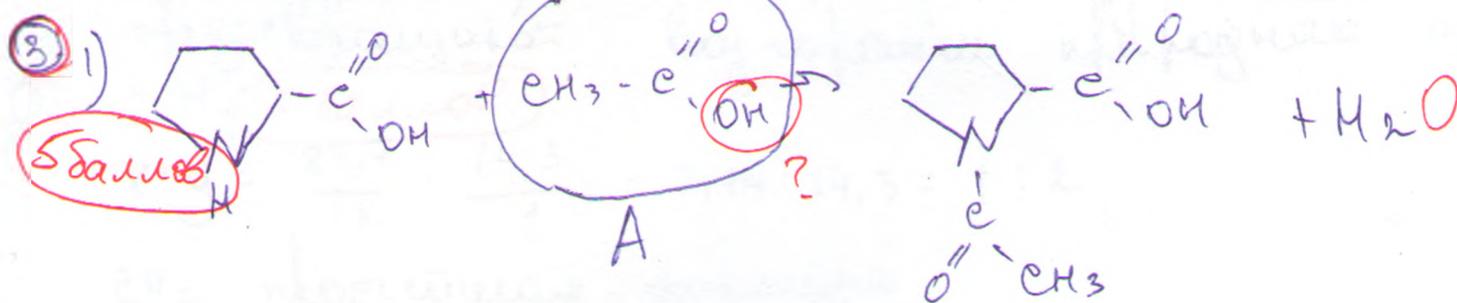


ШИФР 444 97

Класс 11 Вариант 2 Дата Олимпиады 16.02.19.

Площадка написания книгу

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	4	5	5	5	0	0	19	девят- надцать	



1. 4 балла
500 000 000 000 м³ - природного газа

CH₄ - формула природного газа

Да, содержит пример, такие как:

углекислота, азот, сероводород и метанол или.

~~Не стоит~~ считать весь природный газ об
примеры, т.к. метанол, азот и углекислота
предотвращают образование природного газа.

2. 5 баллов

C_xH_y
 $x:y = \frac{85,7}{12} : \frac{14,3}{1} = 7,14 : 14,3 = 1 : 2$

CH₂ - простейшая формула

$m = \nu \cdot M$; $\nu = \frac{V}{V_m}$

$\nu = \frac{2,8}{22,4 \text{ л/моль}} = 0,125 \text{ моль}$

$M = \frac{m}{\nu}$; $M = \frac{5,25}{0,125 \text{ моль}} = 42 \text{ г/моль}$

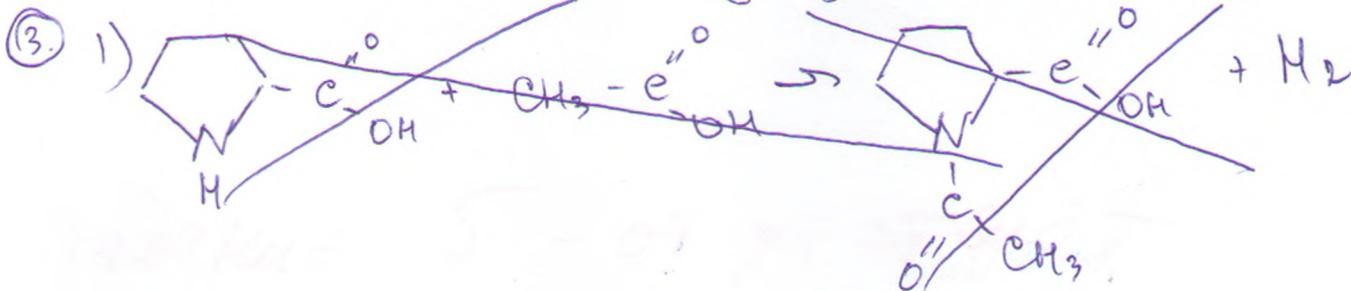
$C_n H_{2n} = 42 \text{ г/моль}$

$12n + 2n = 42$

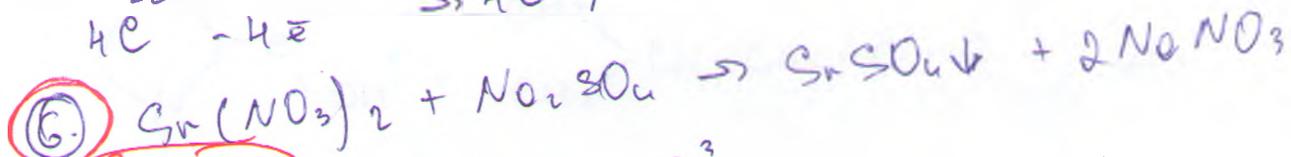
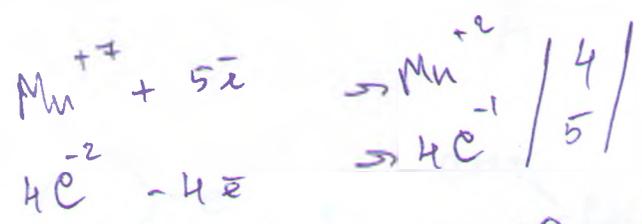
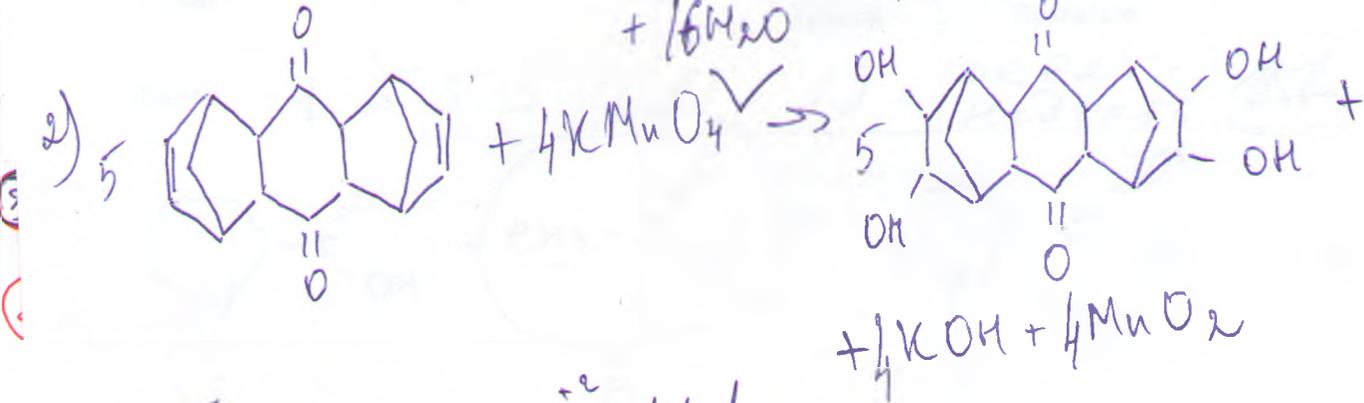
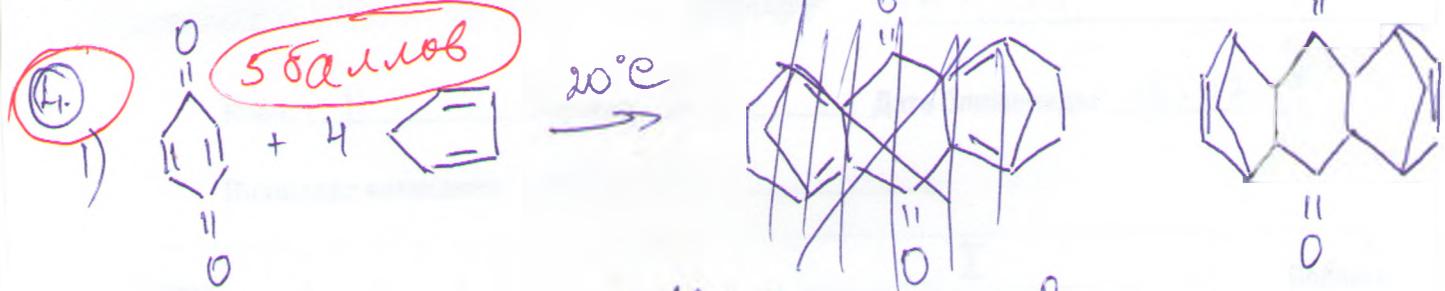
$14n = 42$

$n = 3$; C_3H_6

CH₂ = CH - CH₃ - структурная формула



Handwritten signature



0 баллов
 $\sqrt{[Sr(NO_3)_2]} = \frac{1 \cdot 2,5 \cdot 10^{-3}}{142 \text{ г/моль}} = 0,005 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$

$\sqrt{[Na_2SO_4]} = \frac{1 \cdot 2,5 \cdot 10^{-3}}{142 \text{ г/моль}} = 0,0176 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$

~~$\sqrt{[Sr(NO_3)_2]} = \sqrt{1}$~~
 ~~$\sqrt{[Sr(NO_3)_2]} = \frac{1}{2}$~~

задание 5 - отсуствует