

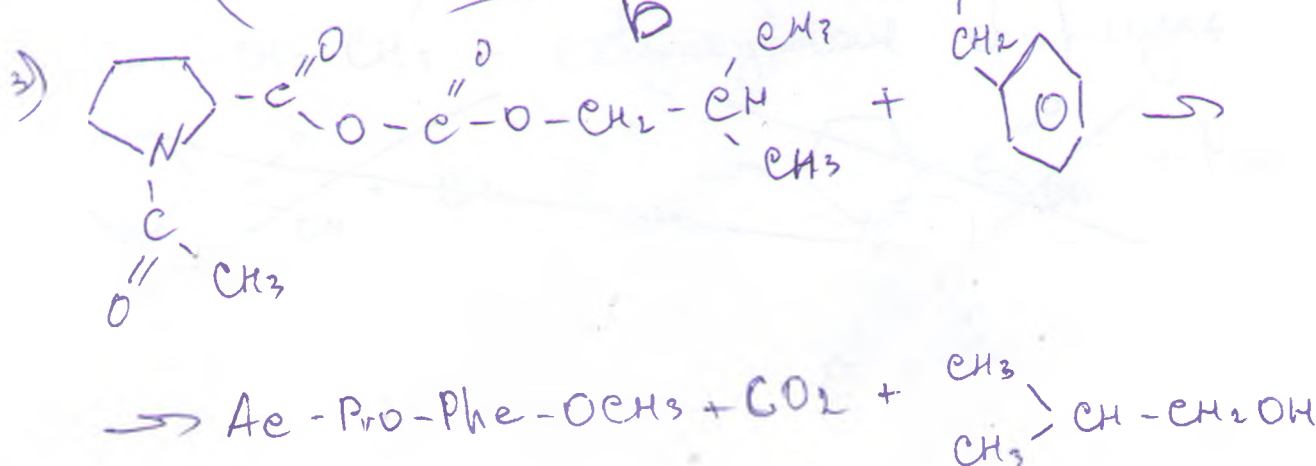
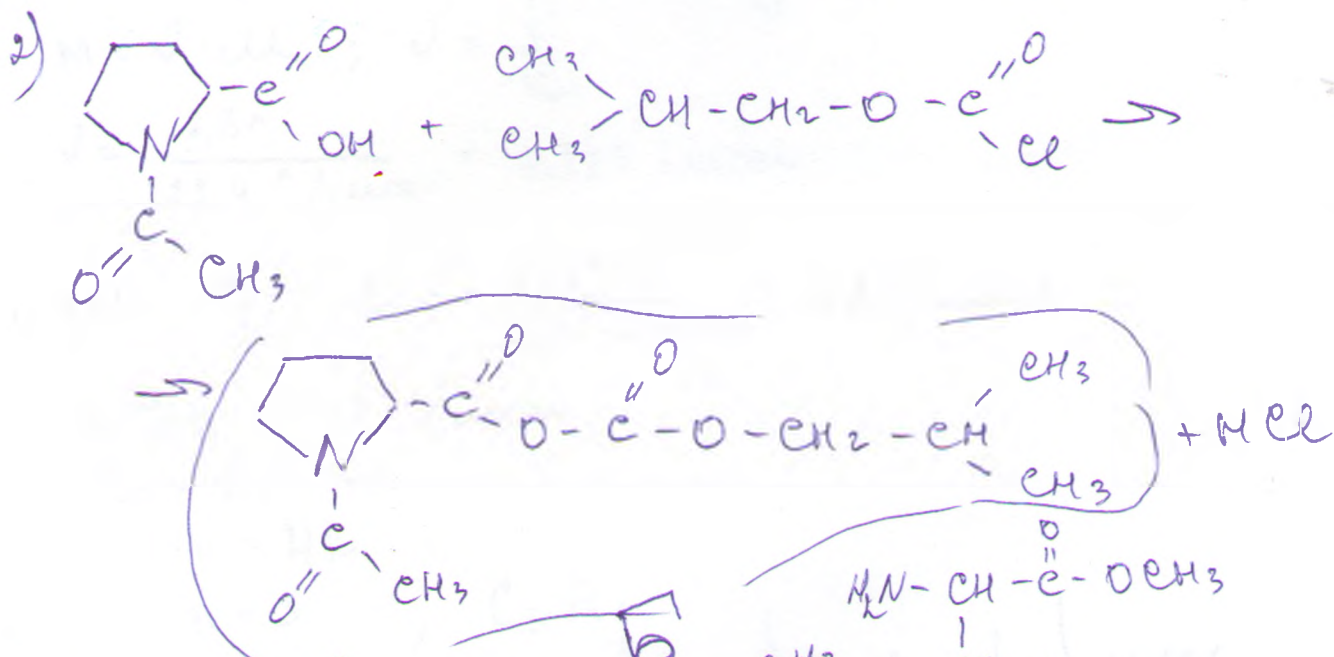
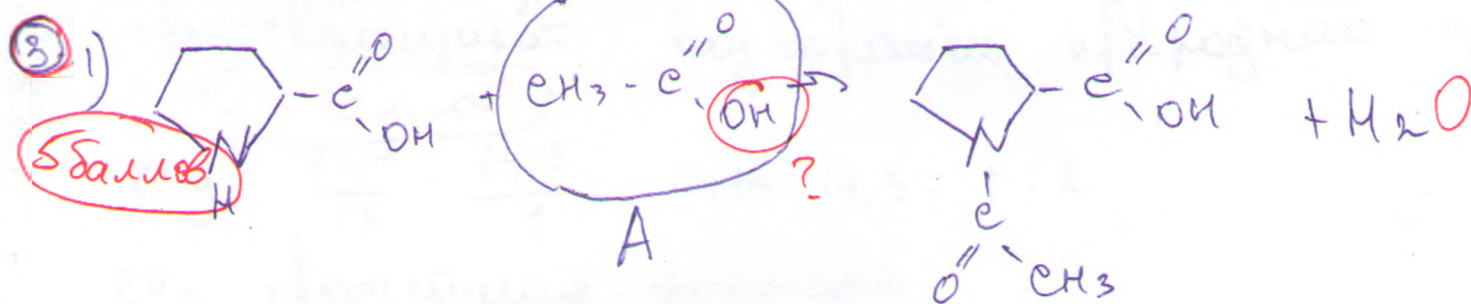


ШИФР 444 97

Класс 11 Вариант 2 Дата Олимпиады 16.02.19.

Площадка написания книту

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



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~~ отметить все природный газ с примерами, т.е. метан, азот и углекислота выделяются во время природного газа.

2. 5 баллов

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

CH₂ - простейшая формула

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

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

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

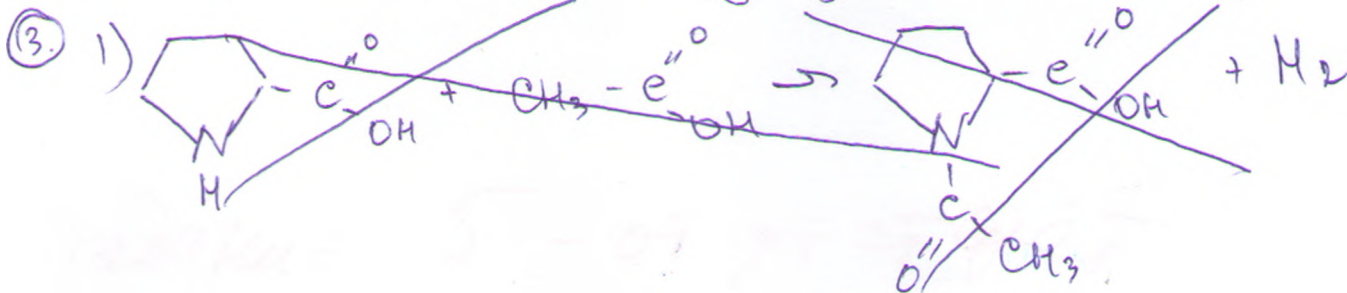
$$C_n H_{2n} = 42^{\wedge} / \text{моль}$$

$$12n + 2n = 42$$

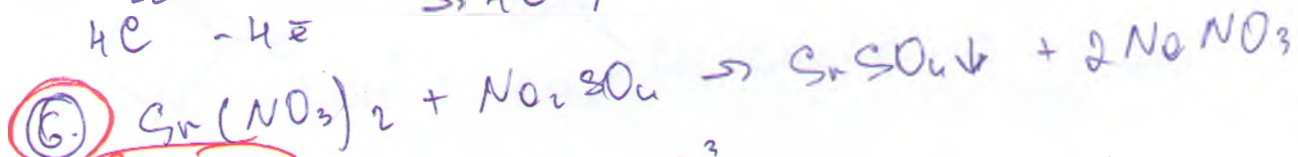
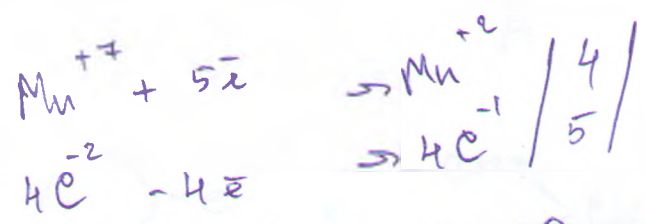
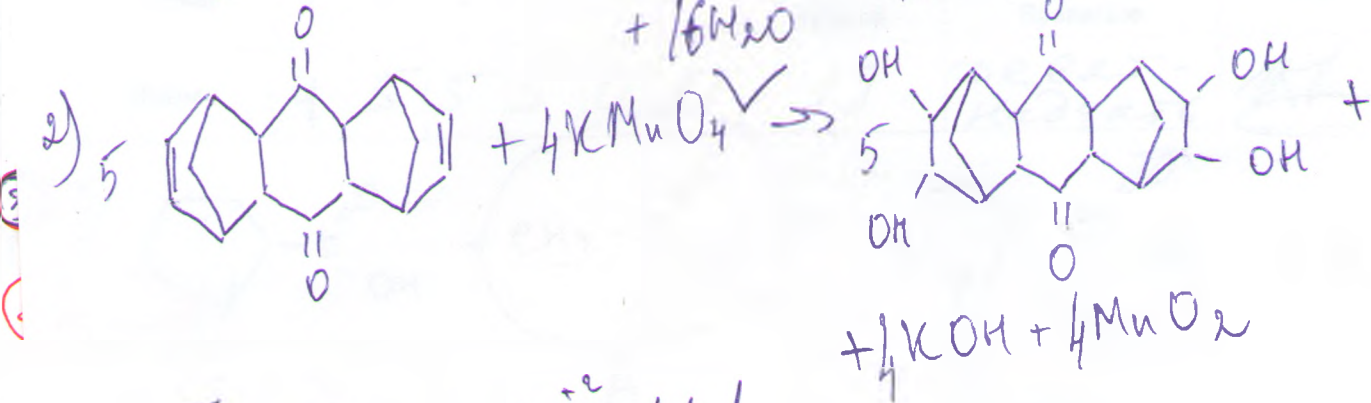
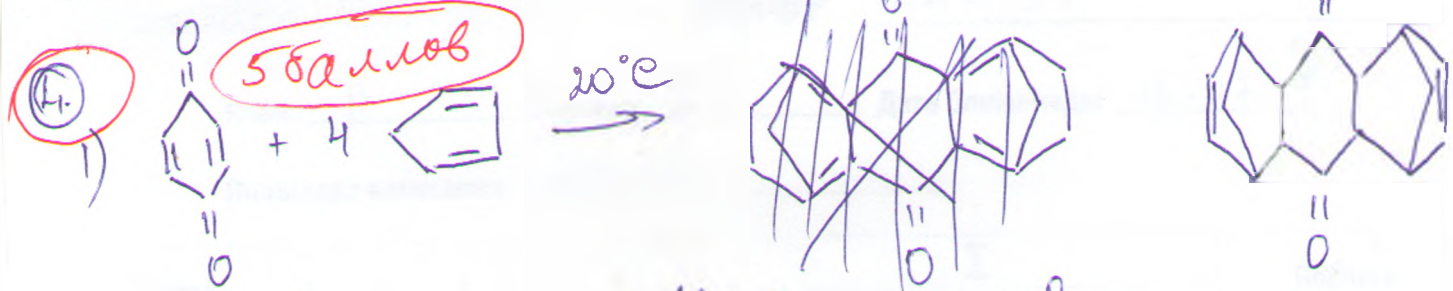
$$14n = 42$$

$$n = 3 ; C_3 H_6$$

CH₂ = CH - CH₃ - структурная формула



Handwritten signature



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

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

~~$\sqrt{[Sr(NO_3)_2]} = \sqrt{1}$~~
 ~~$\sqrt{[Na_2SO_4]} = \frac{1}{2}$~~

задание 5 - от сульфата