

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

$$E = mc^2$$



Использовать только эту сторону листа,  
обратная сторона не проверяется!

18:04

# ШИФР

3 4 6 4 3

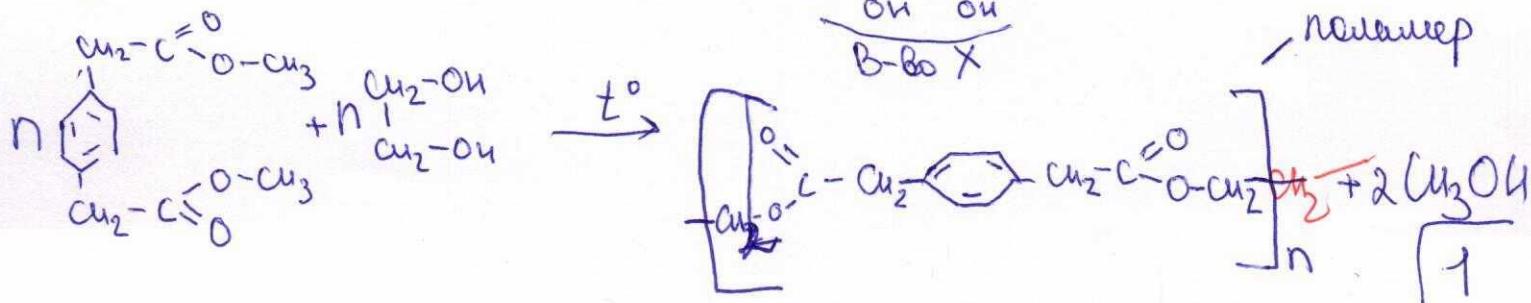
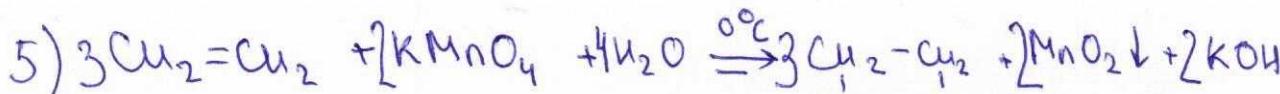
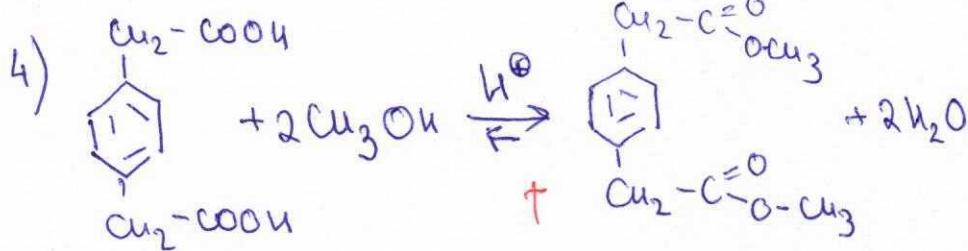
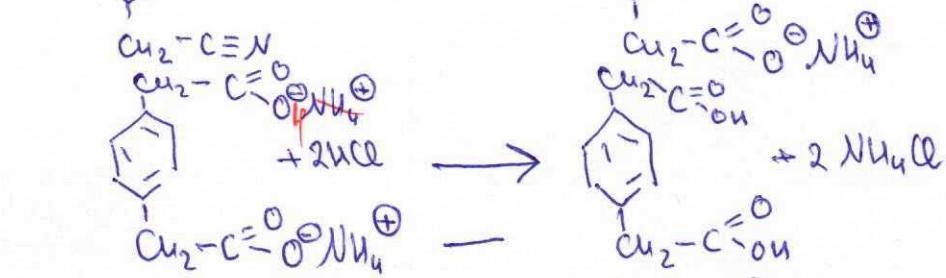
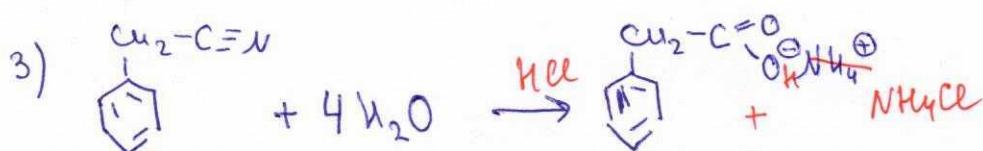
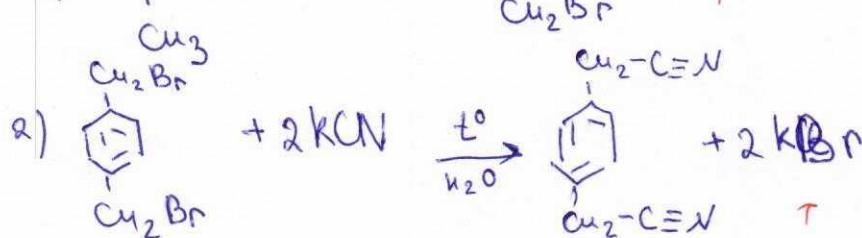
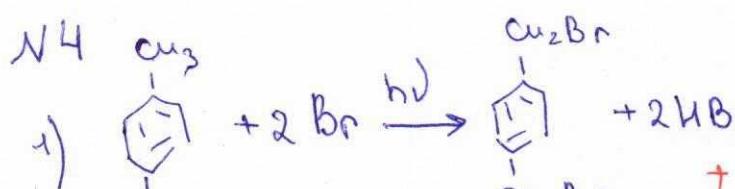
Класс 11

Вариант 1

Дата Олимпиады 16.02.2019

Площадка написания РГУ нефти и газа (НИУ) им. И. М. Губкина

Задача	1	2	3	4	5	6	$\Sigma$	Подпись
	Цифрой	Прописью						
Оценка	5 5 5 4 4 0	23	двадцать три	Ч				



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

$$E=mc^2$$



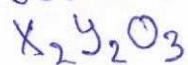
Использовать только эту сторону листа,  
обратная сторона не проверяется!

ШИФР

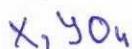
3	4	6	4	3
---	---	---	---	---

N2

Дано:



$$\omega(O) = 25,26\% = 0,2526$$



$$\omega(O) = 36,78\%$$

$$x - ?$$

$$y - ?$$

Решение

$$\text{1} X_2Y_2O_3 \quad M(X_2Y_2O_3) = \frac{3 \cdot M(O)}{\omega(O)} = \frac{3 \cdot 16 \frac{2}{\text{моль}}}{0,2526} = 190 \frac{2}{\text{моль}}$$

Пусть  $M(X) = x$ ,  $M(Y) = y$ , тогда

$$M(X_2Y_2O_3) = 2x + 2y + 3 \cdot M(O)$$

$$2x + 2y + 48 = 190$$

$$\text{2} X_2YO_4 \quad M(X_2YO_4) = \frac{4 \cdot M(O)}{\omega_2(O)} = \frac{4 \cdot 16 \frac{2}{\text{моль}}}{0,3678} = 174 \frac{2}{\text{моль}}$$

тогда

$$M(X_2YO_4) = 2x + y + 4 \cdot M(O)$$

$$2x + y + 64 = 174$$

Составим систему уравнений:

$$\begin{cases} 2x + 2y + 48 = 190 \\ 2x + y + 64 = 174 \end{cases} ; \quad \begin{cases} x = 39 = M(X) \\ y = 32 = M(Y) \end{cases} +$$

Исходя из этого, "X" - K, "Y" - S

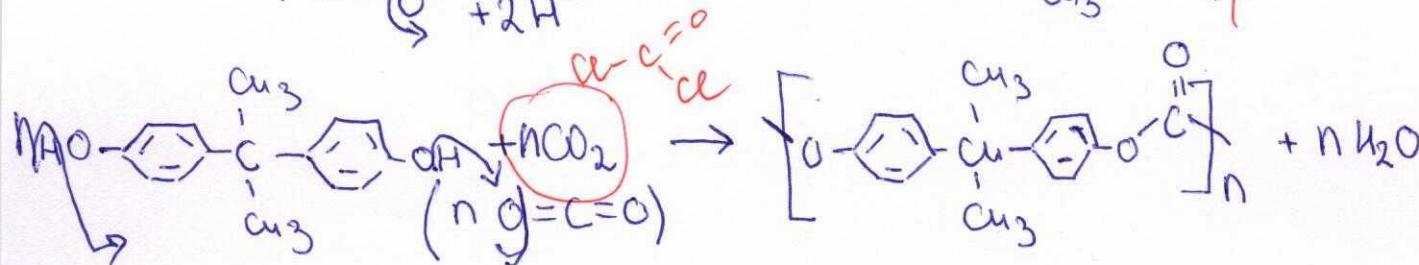
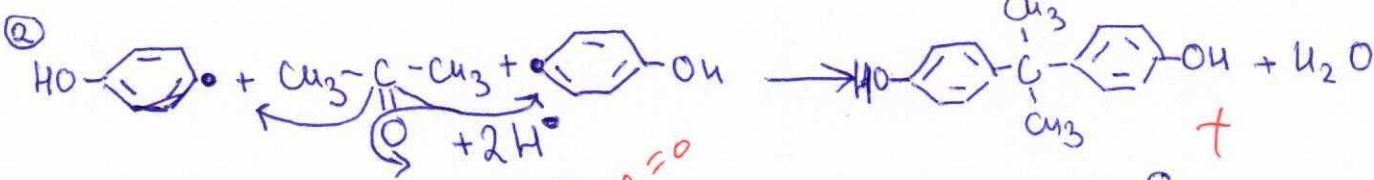
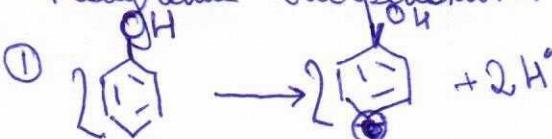
Ответ: K и S

N5

Кумоловский способ получения фенола и бисфенола-А



Получение бисфенола А:

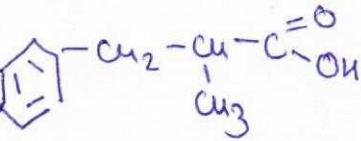
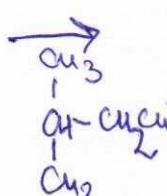
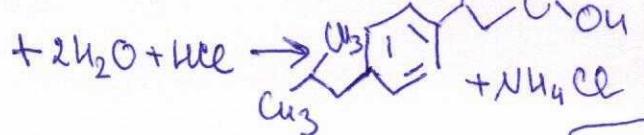
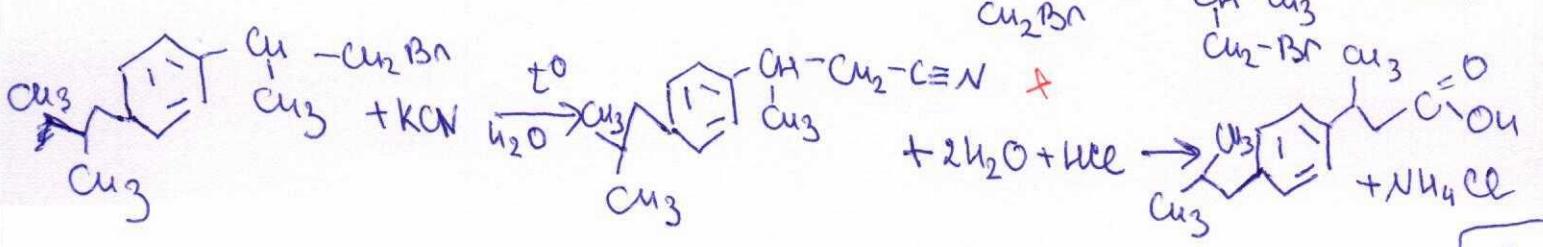
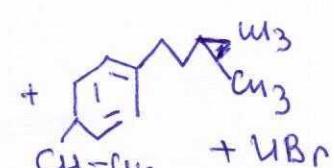
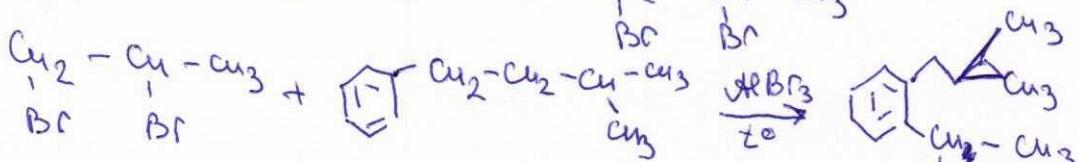
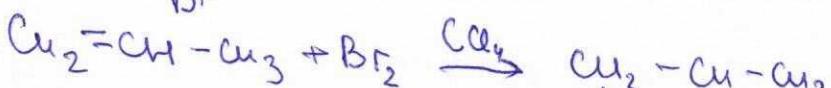
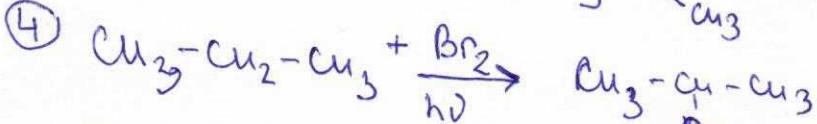
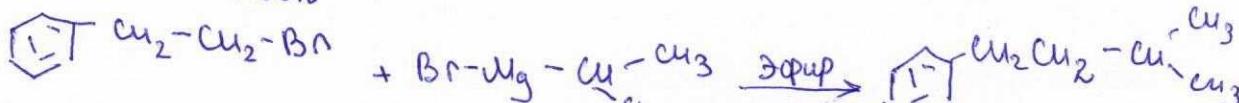
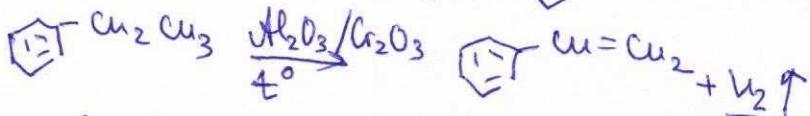
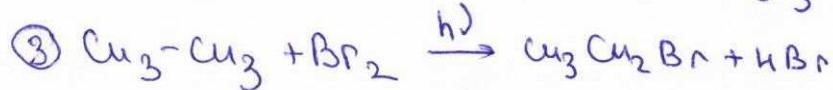
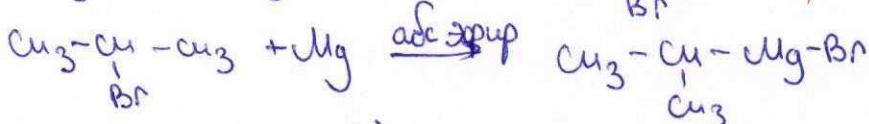
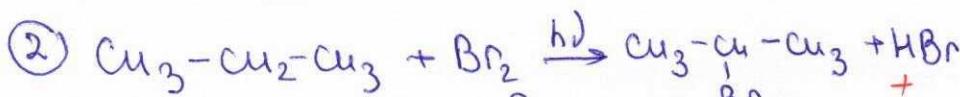
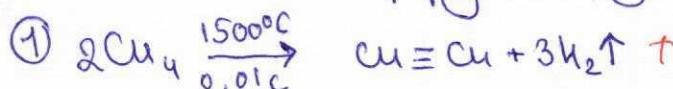


52

**ШИФР**

3 | 4 | 6 | 4 | 3

№3 Природный газ


 Компоненты природного газа:  $\text{CH}_4$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}_3$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}-\text{CH}_3$ 


3



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

$$E=mc^2$$



Использовать только эту сторону листа,  
обратная сторона не проверяется!

ШИФР

3	4	6	4	3
---	---	---	---	---

№6

Растворимость  $\text{AgCl} - 1,6 \cdot 10^{-10}$

Растворимость  $\text{Ag}_2\text{CO}_3 - 6,2 \cdot 10^{-12}$  при 25°C

$\text{AgCl}$  более растворим, чем  $\text{Ag}_2\text{CO}_3$ , т.к. растворимость карбоната

больше растворимости карбоната.

№1 Природный газ добывают путем бурения разрабатываемых скважин на месторождениях газа. Газ выходит на поверхность 2-3 км от поверхности земли. Подземный газ находится в газовом состоянии из-за высокого давления. Для промышленных газопроводовено спасают и направляют по газопроводу под высоким давлением.