



ШИФР

4 5 4 9 3

Класс 11 Вариант 1 Дата Олимпиады 16.02.2019

Площадка написания субур "ЛЭТИ"

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	1	5	5	4	4	0	19	двятинадцать	

Более растворима соль FeCl_2 ^{16%} (её произведение растворимости больше) ^{0%}

$$\sum m(\text{X}_2 \text{Y}_2 \text{O}_3) = 100 \text{ г}, \text{ тогда } w(\text{O}) = \frac{48}{48 + 2x + 2y} \quad \text{100\%}$$

$$\frac{48}{48 + 2x + 2y} = 0,2526$$

$$48 + 2x + 2y = 180$$

$$x + y = 71$$

$$\sum m(\text{X}_2 \text{Y}_2 \text{O}_4) = 100 \text{ г}, \text{ тогда } w(\text{O}) = \frac{64}{64 + 2x + y}$$

$$\frac{64}{64 + 2x + y} = 0,3678$$

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

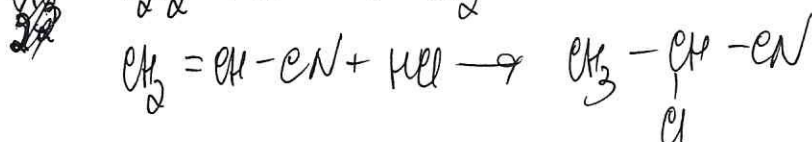
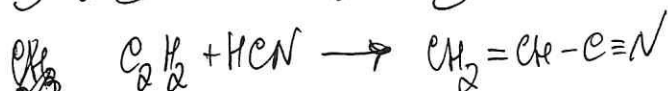
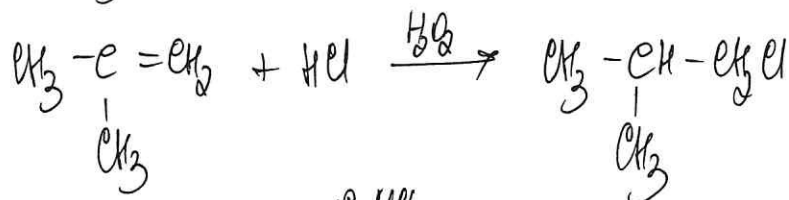
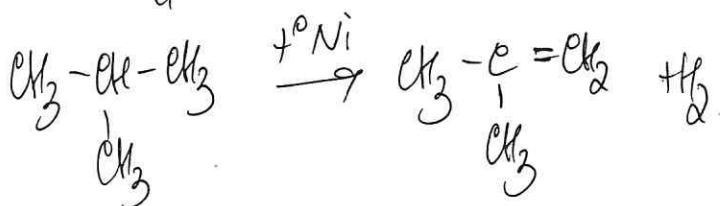
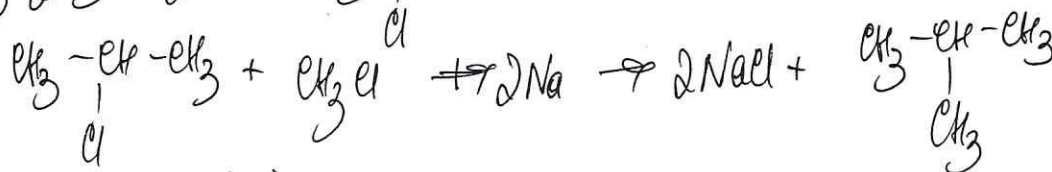
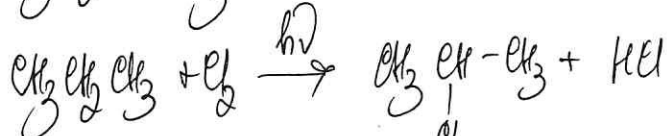
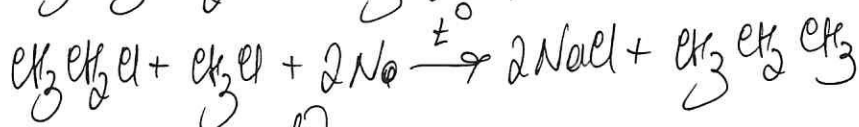
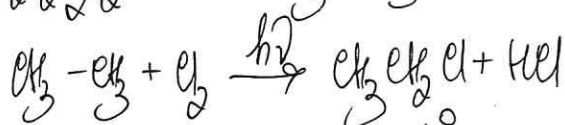
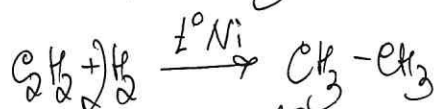
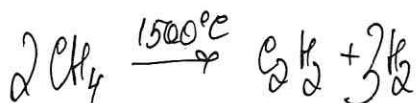
$$2x + y = 110$$

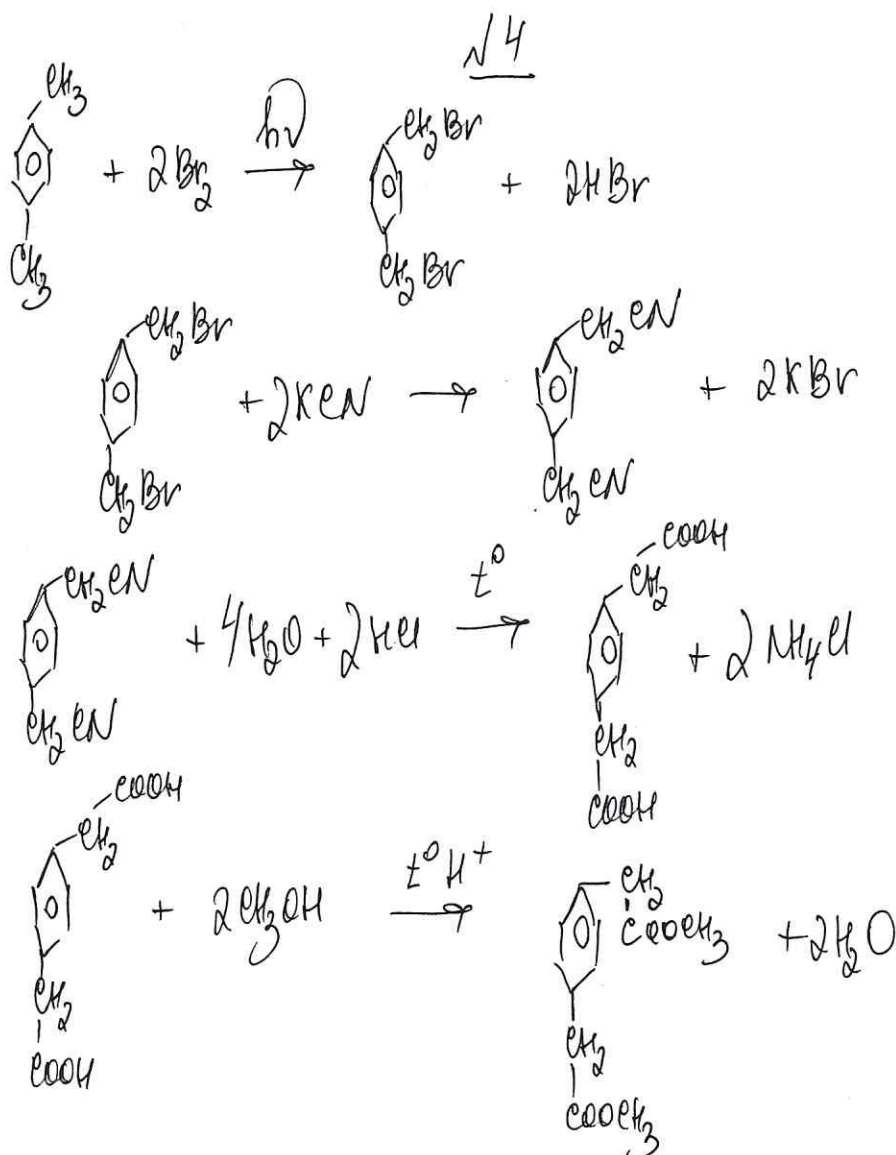
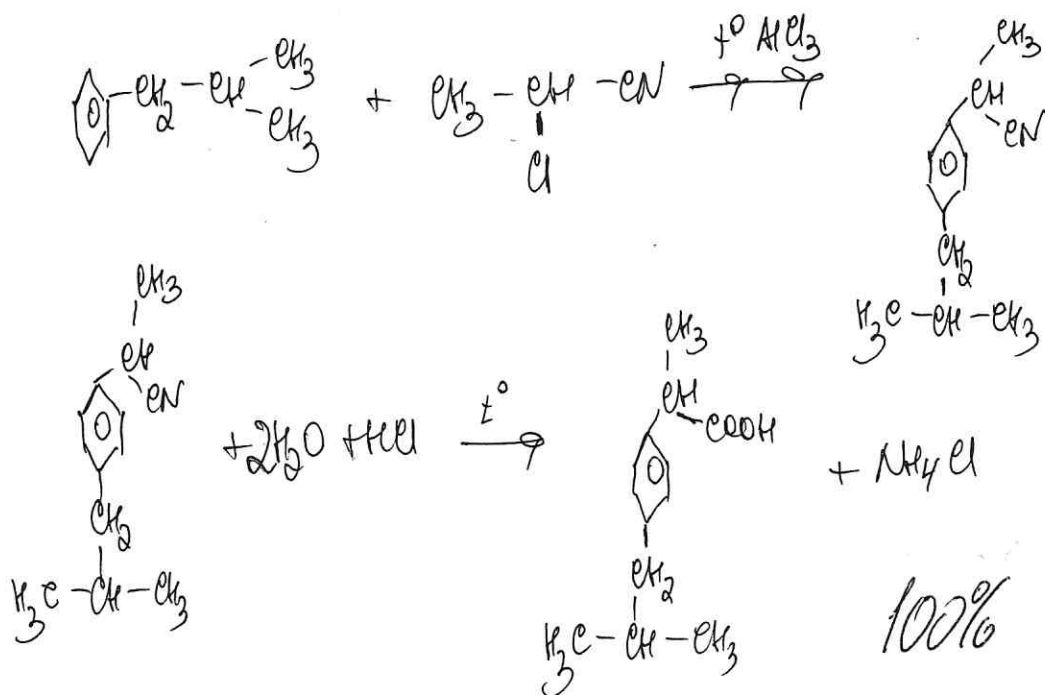
$$\begin{cases} x + y = 71 \\ 2x + y = 110 \end{cases}$$

$$\begin{cases} x = 39 & (\text{K}) \\ y = 32 & (\text{S}) \end{cases}$$

Отв.: элемент X — Калий; Y — Сера

Основным компонентом ^{№3} природного газа является метан





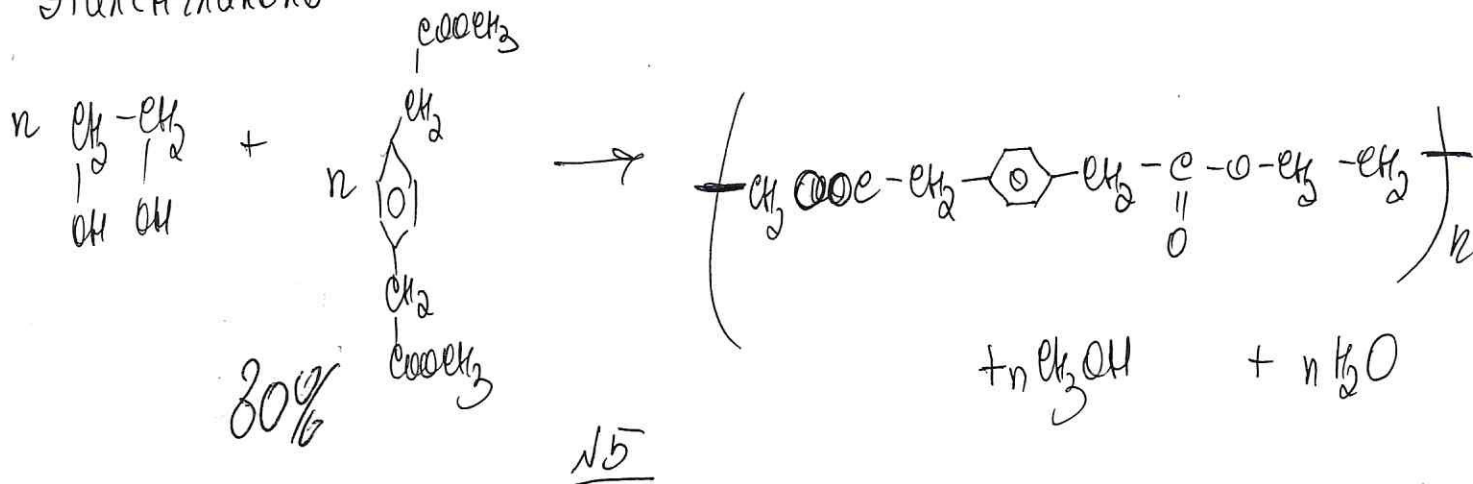


ШИФР

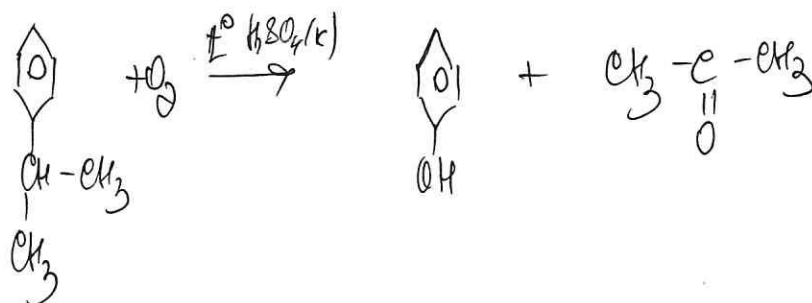
4 5 4 9 3

При окислении этилена в мягких условиях образуется

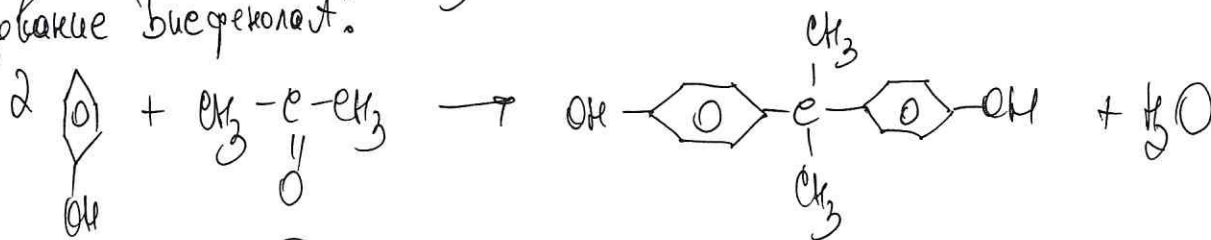
этиленгликоль



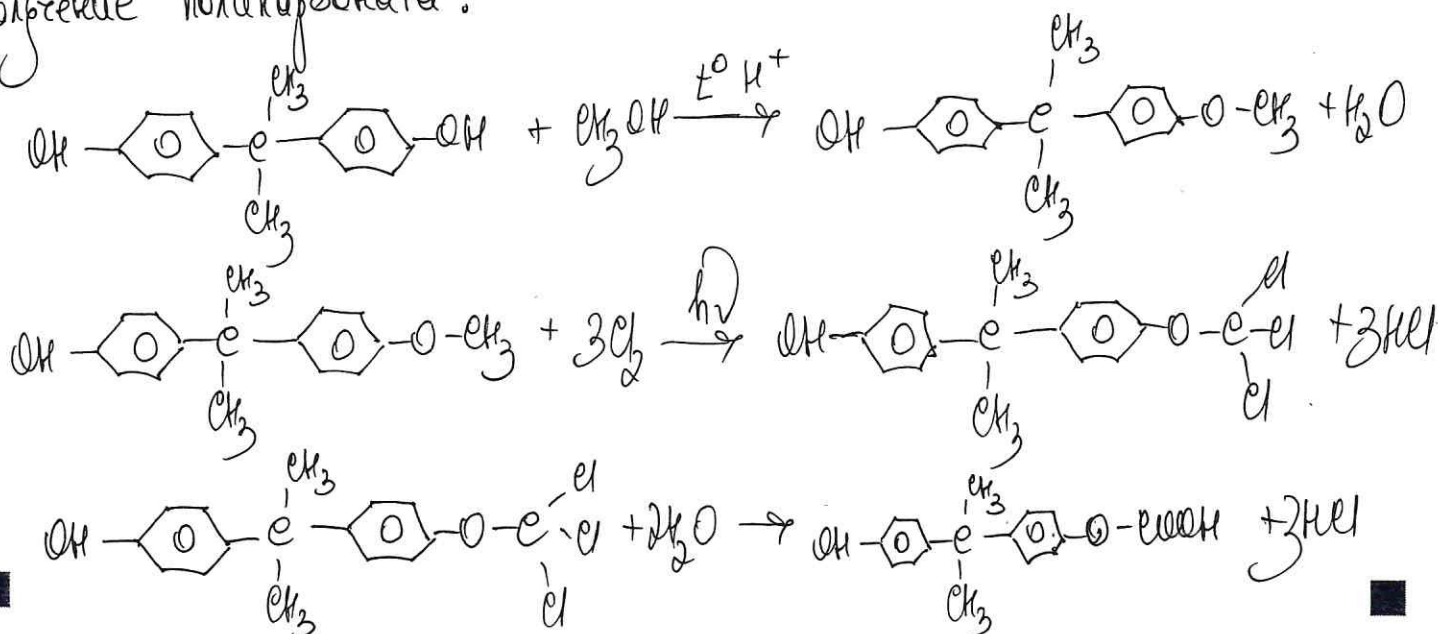
кумольный способ:

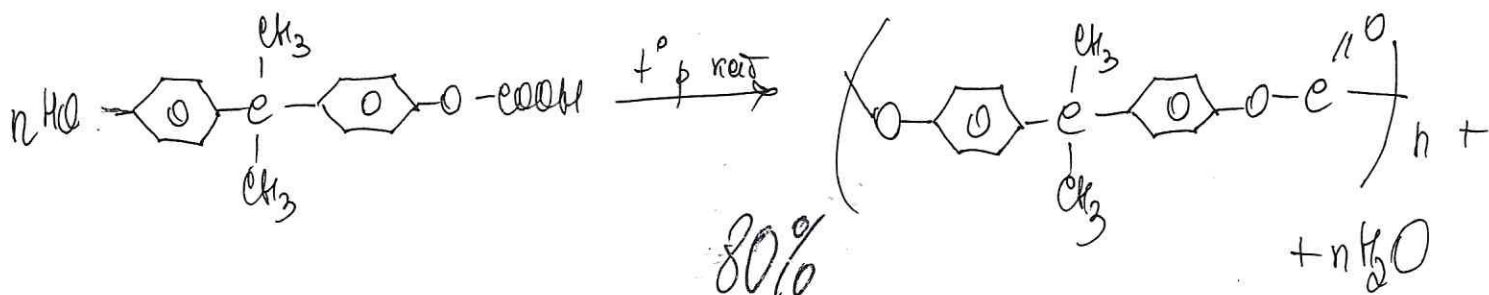


образование Бисфенола А:



получение поликарбоната:





11

Природный газ добывают с помощью скважины. Он залегает на глубине более тысячи метров. При этом в газ под землей находится в газообразном состоянии и растворенном состоянии. 20%

альтернативное завершение синтеза:

