

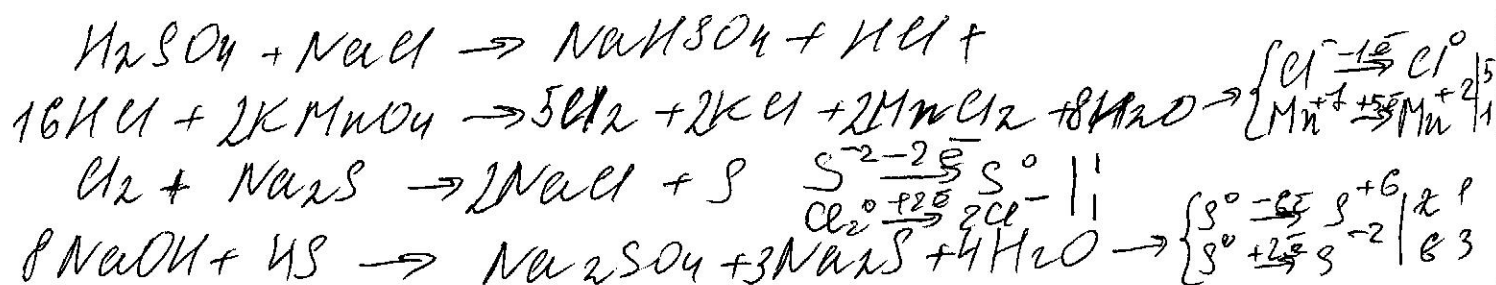
ШИФР 31208

Класс 11 Вариант 1 Дата Олимпиады 24.02.2018

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

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	5	5	5	0	4	5	24	Двадцать четыре	

№1.



№2. Пусть масса вещества А равна 100г.

Тогда $C_xH_yO_z$

$$m(C) = 79,25 \text{ г}$$

$$m(H) = 5,66 \text{ г}$$

$$m(O) = 15,09 \text{ г}$$

$$x:y:z = \frac{79,25}{12} : \frac{5,66}{1} : \frac{15,09}{16} = 7:6:1$$

Молекулярная формула C_7H_6O

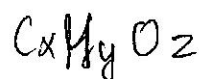
Структурная формула - 

Пусть масса вещества Б равна 100г, Тогда

$$m(C) = 77,38 \text{ г}$$

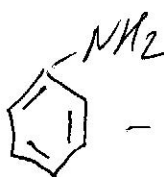
$$m(H) = 7,58 \text{ г}$$

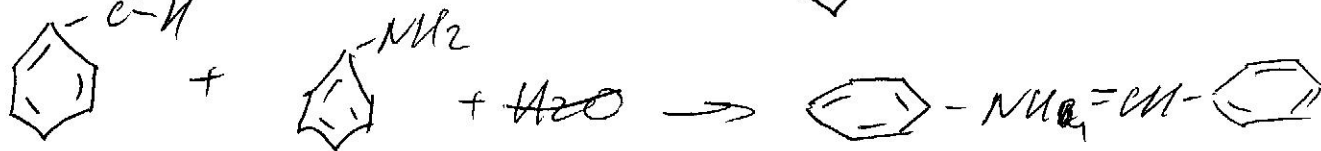
$$m(N) = 15,04 \text{ г}$$



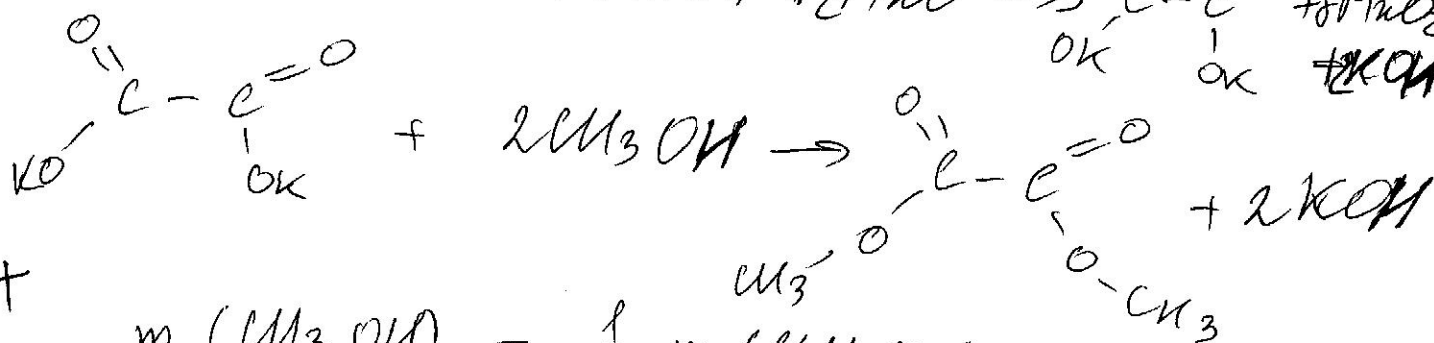
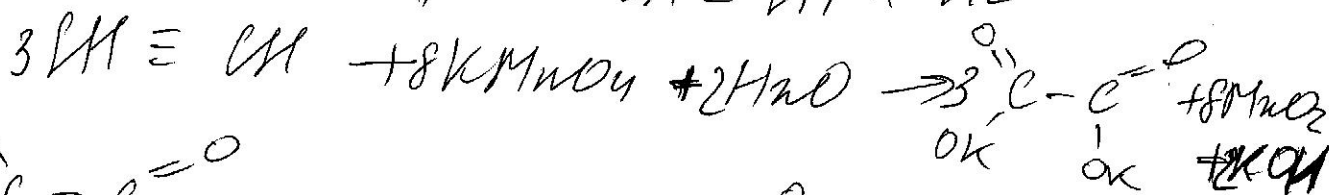
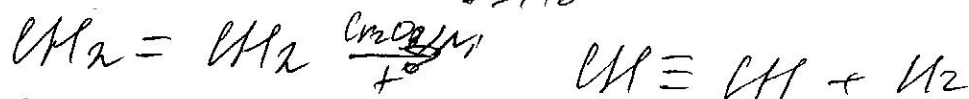
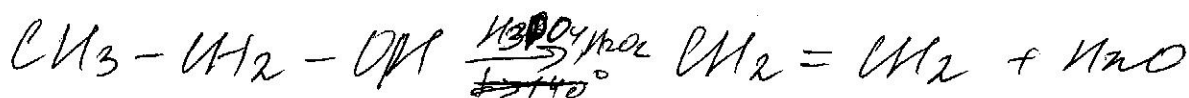
$$x:y:z = \frac{77,38}{12} : \frac{7,58}{1} : \frac{15,04}{16} = 6:8:1$$

Молекулярная формула C_6H_8N

структурная формула -  анилин ~~бензидин~~



№6.

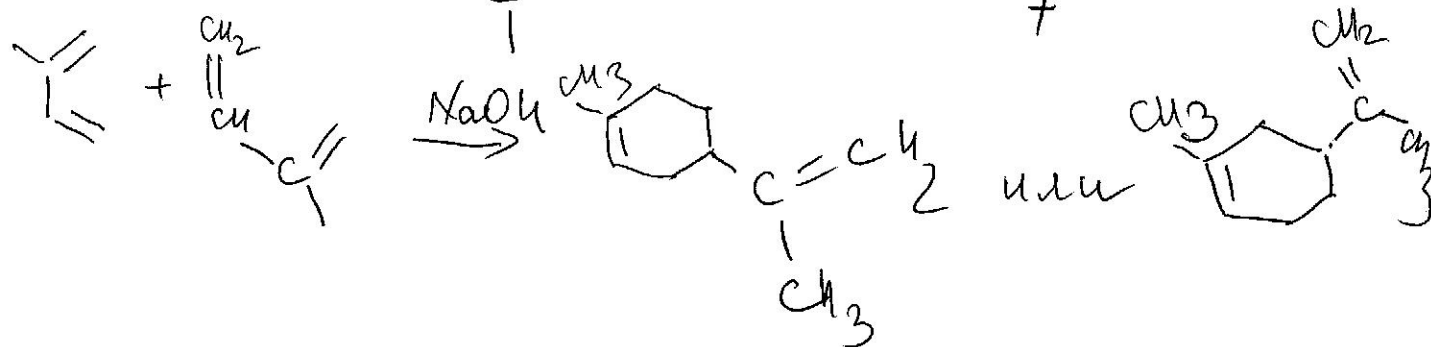
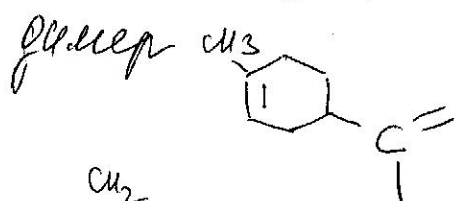


$m(\text{CH}_3\text{OH}) = \frac{1}{2} m(\text{CH}_3\text{OH})$ и т.д.

$2\text{CH}_3\text{OH} = 2 \cdot 32 = 64$

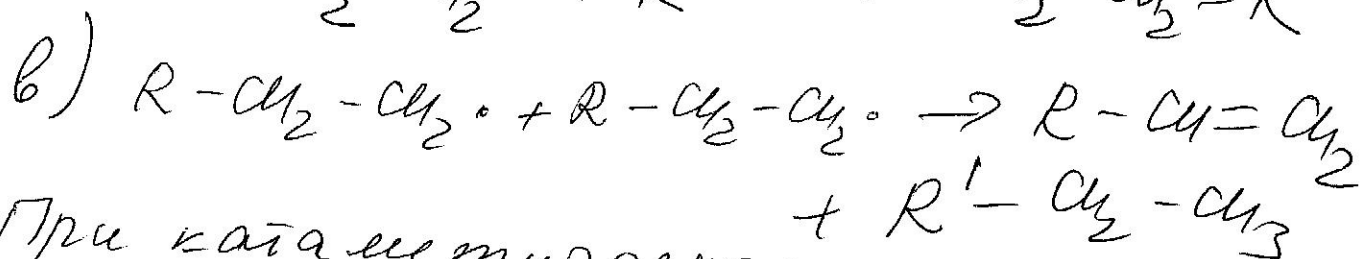
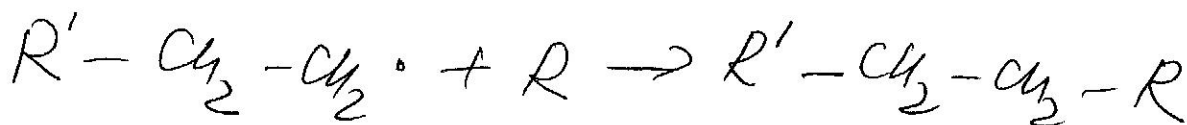
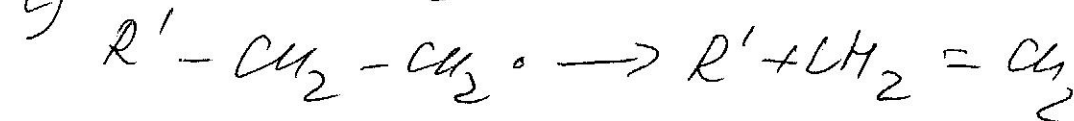
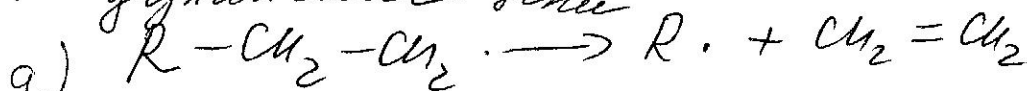
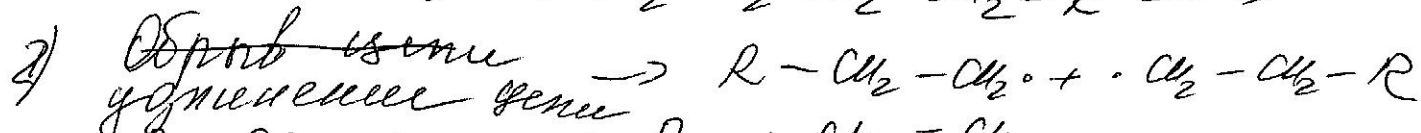
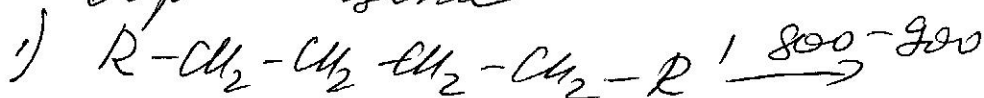
$m \text{CH}_3\text{OH} = 32 \cdot 2 = 64$

№3



Обрыв цепи

15.



При каталитическом

крекинге получается бензин
лучше всего