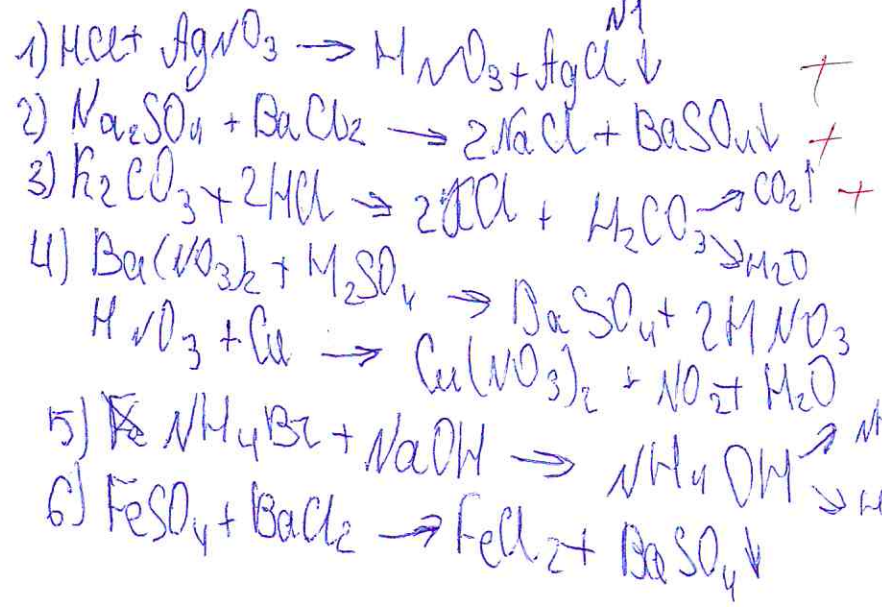
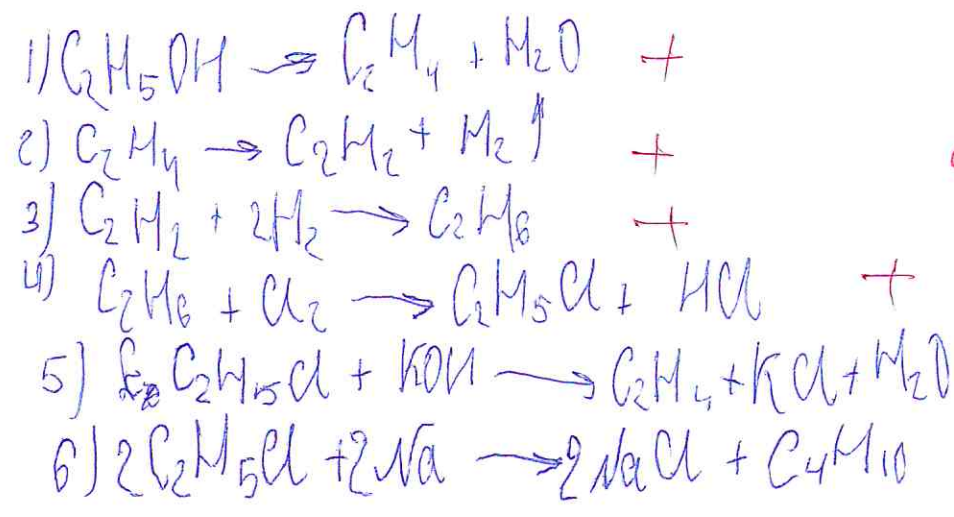
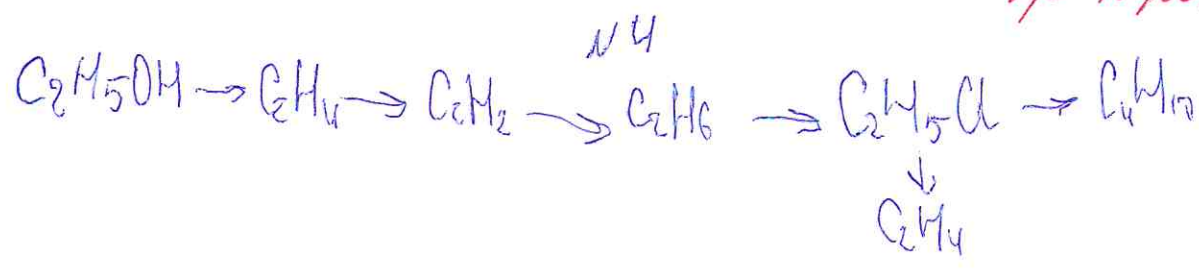


X-10-01



40  
Шенгари  
Воронин



N2. - X  
Евко Ев  
Григорьев И.В.

N4  
50  
Шенгари  
Воронин

N5

Дано:  
MF - 18,22  
Ca(OH)<sub>2</sub> - 27,32  
M - ?

Решение:  
 $MF + H_2SO_4 \rightleftharpoons H_2SO_4 + MF$   
 $2HF + Ca(OH)_2 = CaF_2 + 2H_2O$   
 $n(CaF_2) = 27,3 : 78 = 0,35 \text{ моль}$   
 $n(MF) = n(HF) = 0,35 \times 2 = 0,7 \text{ моль}$   
 $M(MF) = 18,2 : 0,7 = 26 \text{ г/моль}$   
 $A(M) = 26 - 19 = 7 \text{ г/моль}$

$\Rightarrow$  неизвестный металл - Li (лигий)  
Ответ: лигий

45.  
Ев (Копцова Е.В.)  
Григорьев И.В.

Задача №3

Х.О. ДД / Е.Ю. Ледева)

ДД / Смирнова В.Н.)