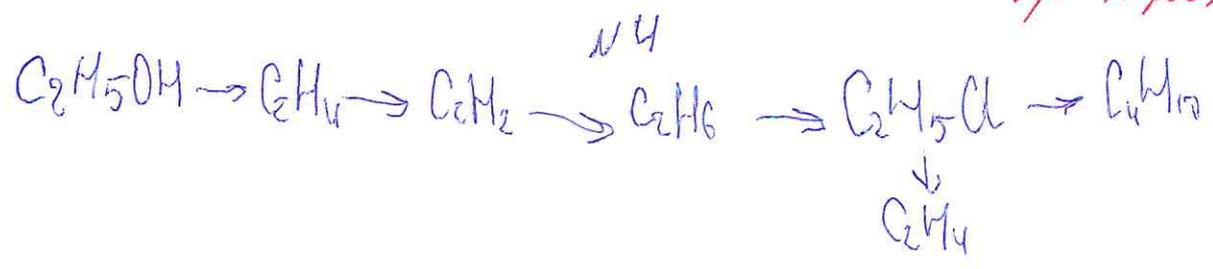


X-10-01

- 1) $HCl + AgNO_3 \rightarrow HNO_3 + AgCl \downarrow$ +
- 2) $Na_2SO_4 + BaCl_2 \rightarrow 2NaCl + BaSO_4 \downarrow$ +
- 3) $K_2CO_3 + 2HCl \rightarrow 2KCl + H_2CO_3 \rightarrow CO_2 \uparrow + H_2O$ +
- 4) $Ba(NO_3)_2 + H_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 \downarrow + 2HNO_3$ +
- 5) $NH_4Br + NaOH \rightarrow NH_3 \uparrow + H_2O + NaBr$ +
- 6) $FeSO_4 + BaCl_2 \rightarrow FeCl_2 + BaSO_4 \downarrow$ +

45
Шенгарето
и Воронина



- 1) $C_2H_5OH \rightarrow C_2H_4 + H_2O$ +
- 2) $C_2H_4 \rightarrow C_2H_2 + H_2 \uparrow$ +
- 3) $C_2H_2 + 2H_2 \rightarrow C_2H_6$ +
- 4) $C_2H_6 + Cl_2 \rightarrow C_2H_5Cl + HCl$ +
- 5) $C_2H_5Cl + KOH \rightarrow C_2H_4 + KCl + H_2O$ +
- 6) $2C_2H_5Cl + 2Na \rightarrow 2NaCl + C_4H_{10}$ +

N2. - X
Евко Евко
Гимназия И.В. Шенгарето

N4
45
Шенгарето
и Воронина

N5

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

Решение:
 $MF + H_2SO_4 \rightleftharpoons NH_4SO_4 + MF$
 $2HF + Ca(OH)_2 = CaF_2 + 2H_2O$
 $n(CaF_2) = 27,3 : 78 = 0,35 \text{ моль}$
 $n(MF) = n(HF) = 0,35 \times 2 = 0,7 \text{ моль}$
 $M(MF) = 18,2 : 0,7 = 26 \text{ г/моль}$
 $A(M) = 26 - 19 = 7 \text{ г/моль}$

⇒ неизвестный металл - Li (литий)
Объем: литий

45.
Евко (конспект Е.В.)
Гимназия Шенгарето

Задача №3

X.D. ~~ДТ~~ / С.Ю. Ледева (в)

~~ДТ~~ / Серикова В.Н.