

1006

1-08
2-08
3-08
4-1,58+0,5=28
5-28
7

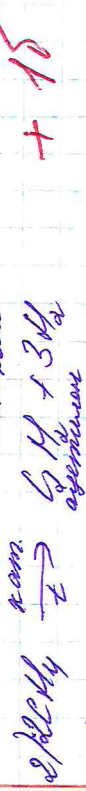
N 10.1.



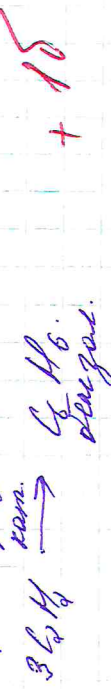
$AlCl_3$ - катализатор. под действием этого катализатора происходит реакция.



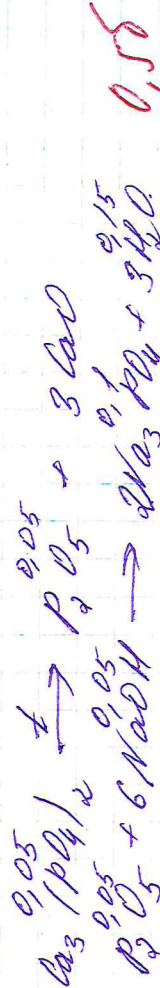
N 10.2.



4) гидрирование ацетилена:



N 10.4.



$$n(Ca_3(P_2O_4)_2) = \frac{15,5}{310} = 0,05 \text{ моль.} + 0,55$$

$$m(NaOH) = 40 \cdot 0,05 \cdot 2 = 4 + 0,55$$

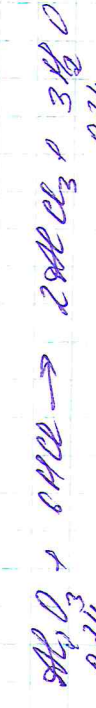
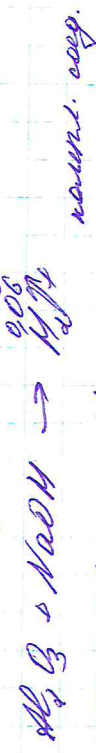
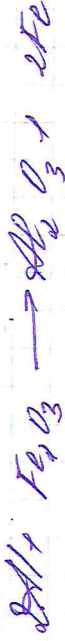
$$n(NaOH) = \frac{2}{40} = 0,05 \text{ моль.} + 0,55$$

$$m(Na_3PO_4) = 0,1 \cdot 164 = 16,42$$

$$m(H_2O) = 0,15 \cdot 18 = 2,72$$

Итого: 16,42 Na_3PO_4 , 2,72 H_2O

N 10.5.



$$n(Al) = \frac{1,344}{27,4} = 0,06 \text{ моль} + 15$$

$$n(H_2) = \frac{5,376}{22,4} = 0,24 \text{ моль} + 0,55$$

$$m(Fe) = 0,24 \cdot 56 = 13,44$$