

ШИФР X-11-01

участника муниципального этапа всероссийской олимпиады школьников по химии в 2021-2022 учебном году

Внимание! Шифровать следует каждую страницу Вашей письменной работы.

Ф. И. О. учащегося (в имен. падеже)

ЯПАРОВА ИЛЮЗА ГАРУРОВНА

Дата

рождения 22. 07. 2004

Образовательное учреждение (полное название)

МАОУ «Средняя общеобразовательная школа №2»

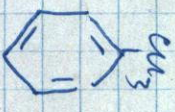
Город Мелхи

Класс 11а

Ф. И. О. учителя (полностью)

Соколовская Надежда
Владимировна





N3.

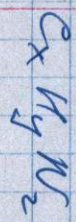
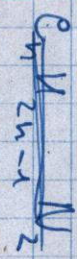
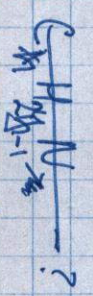
Dans:

V(CO₂) = 8,96n

V(N₂) = 2,24n

m(H₂O) = 12,6z

m(O₂) = 15,4z



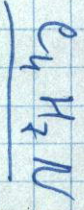
n(C) = n(CO₂) = 0,4

n(N₂) = n(N₂) = 0,1 ~~n~~ = ~~0,1~~ ~~0,1~~

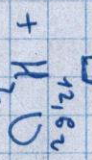
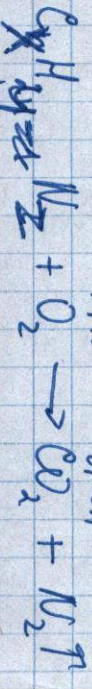
n(H) = n(H₂O) = 0,7

x : y : z = 0,4 : 0,7 : ~~0,1~~ ~~0,1~~

x : y : z = ~~8 : 14 : 1~~ 4 : 7 : 1



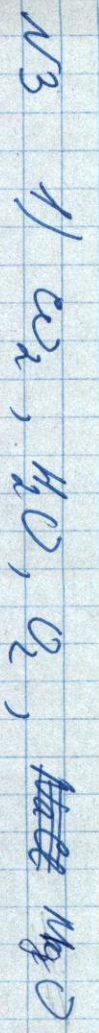
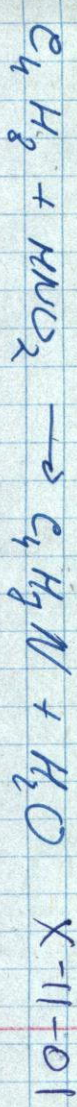
Peut-être:



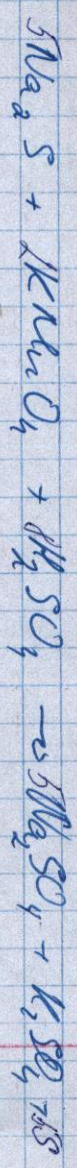
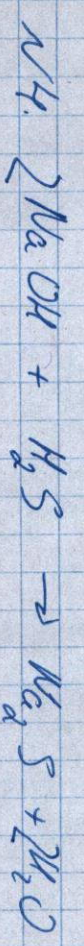
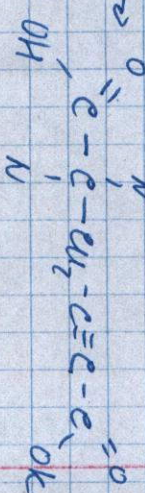
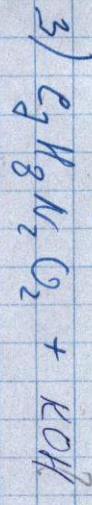
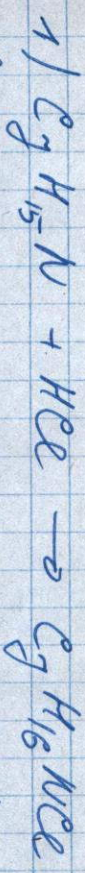
n(CO₂) = $\frac{8,96}{22,4} = 0,4 \text{ moles}$

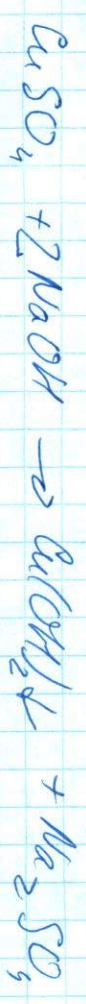
n(N₂) = $\frac{2,24}{22,4} = 0,1 \text{ moles}$

n(H₂O) = $\frac{12,6}{18} = 0,7 \text{ moles}$



N4 N2





N^o 2. Reakcja utleniania NaCl
 Reakcja jodowania wodorowęglanu
 e utleniania etanolu gln karbonylu-
 wnyo reakcja.



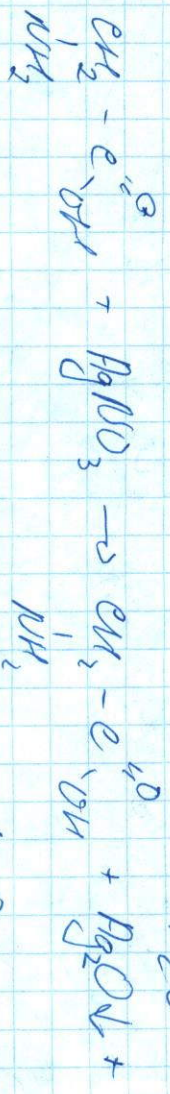
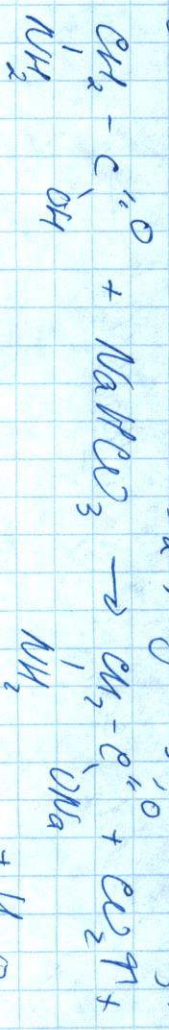
Reakcja etanolu z jodem & jodkiem
 wyciemnienia odczynu.

N^o 3. Amuniojodowa reakcja.

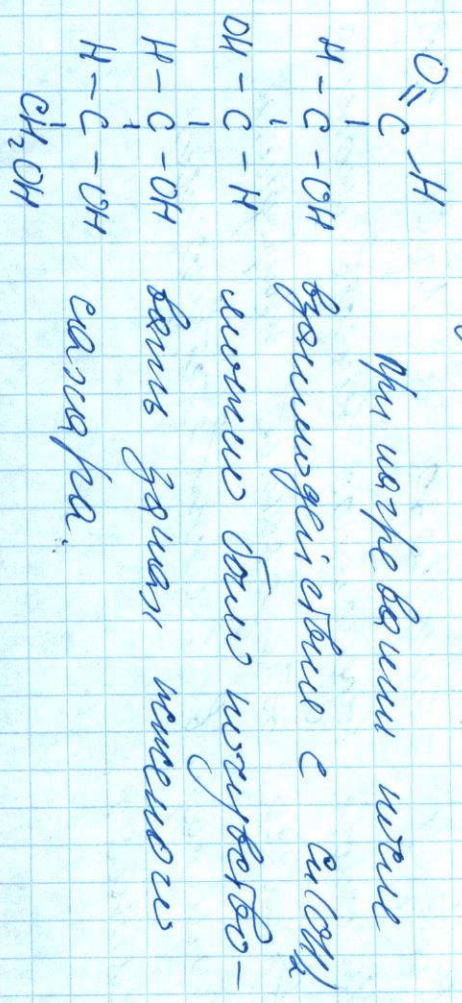
Wzrost. NH_2 CH_2 C_2H_5 .

Konwersja wodoru jodowatego

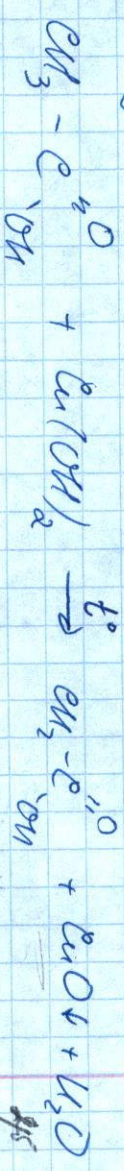
obrotowa Cu(OH)_2 , AgNO_3 , NaHCO_3 .



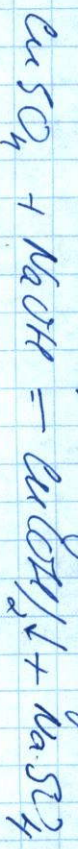
N^o 4. Wzrost. $\text{C}_6\text{H}_2\text{O}_2$



Reakcja utleniania.



Reakcja utleniania wodorowęglanu
 utleniania etanolu gln karbonylu-
 wnyo reakcja.



Reakcja utleniania.

