

N 7-8-4

N 7-8-4

Sl, Rf, D6, Rg, D5

~~Sg Rh.~~

N 1

(428-1)

В протоклавсе - 1% изот. кислот.

Всасана = 200 мл.

$\rho_{\text{протоклавс}} = 0,98 \text{ г/мл}$ .

Наиме - пр. изотоп. кислот.

$m = V \cdot \rho$

$m(\text{протоклавс}) = 200 \text{ мл} \cdot 0,98 \text{ г/мл} =$

$= 196 \text{ г}$  Ответ: 196 г.

70

N 7-8-2

Прогноз: уменьш. Объединение:

Результат, все перечисленные  
элементы, и, реакция отнесется

гидрогенизация, м.к.

в результате имеют

реакции не подвергаются  
никого нового

10 из 40

50%

X 15-4



be shchitaniye reaktsiy  
 konfiguratsionnykh isme-  
 reniyey sferomernoy  
 soedineniy u vse  
gromozhdy (bezremnaya)

Химическая структура  
 R, G, B, K, L, N

Получены данные  
 реакции окисления  
 R-замещенных,  
 m.k., - 6-феноламина  
 реакции окисления  
вещи безвредна

выбравшие оптимизацию  
 безремн 6-фенола  
 u безвредна  
выбравших реакцию

70

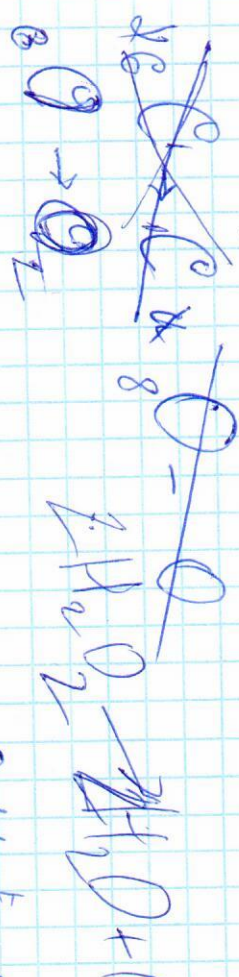
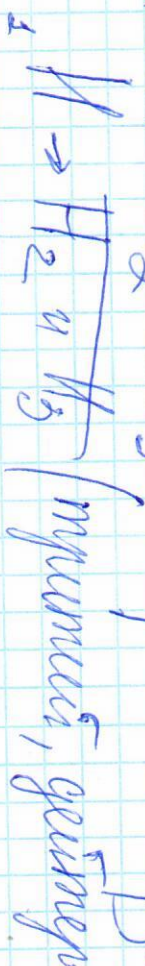
N 7-8-8  
 X u Y - безвредна замещенна

I - 60-миллиметровый  
 II - 6-миллиметровый

X + Y  $\Rightarrow$  безвредна безремна

X  $\Rightarrow$  безвредна безремна

Y  $\Rightarrow$  безвредна безремна



80



100 мн. -  $\text{NaHCO}_3$  Загараб уаца  
 0,1 моль -  $\text{NaHCO}_3$  Сурекбет  $84$

$$N(\text{NaHCO}_3) = 0,1 \text{ моль} \cdot 6,02 \cdot 10^{23} =$$

$$\approx 0,6 \cdot 10^{23} - N$$



$$m(\text{NaHCO}_3) = 0,1 \text{ (моль)} \times 84 = 8,4 \text{ г}$$

$$\mu_r(\text{NaHCO}_3) = 24 + 12 + (16 \cdot 3) = 84$$

$$\mu_r(\text{NaHCO}_3) = 84 \text{ г/моль}$$

то

$$m(\text{NaHCO}_3) = \frac{84}{84} = 1 \text{ г}$$

$$84 - 8,4 = 75,6 \text{ г}$$

$$\omega(\text{NaHCO}_3) = \frac{84}{84} = 10\%$$

Вывод: прилипло на 6 ноль - 80  
 нечет.

