

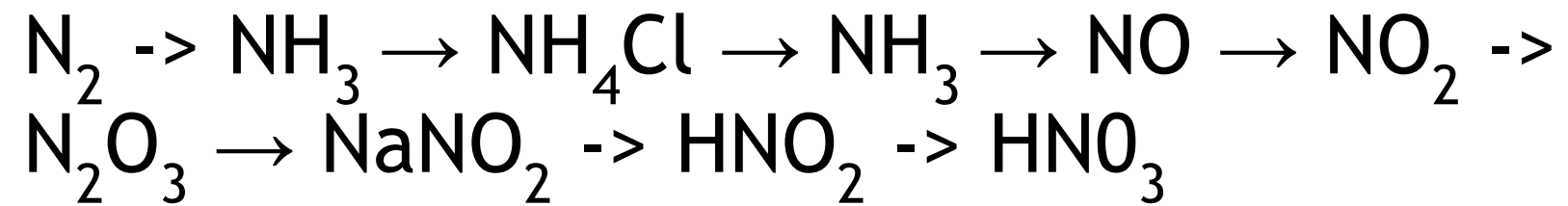
Практика

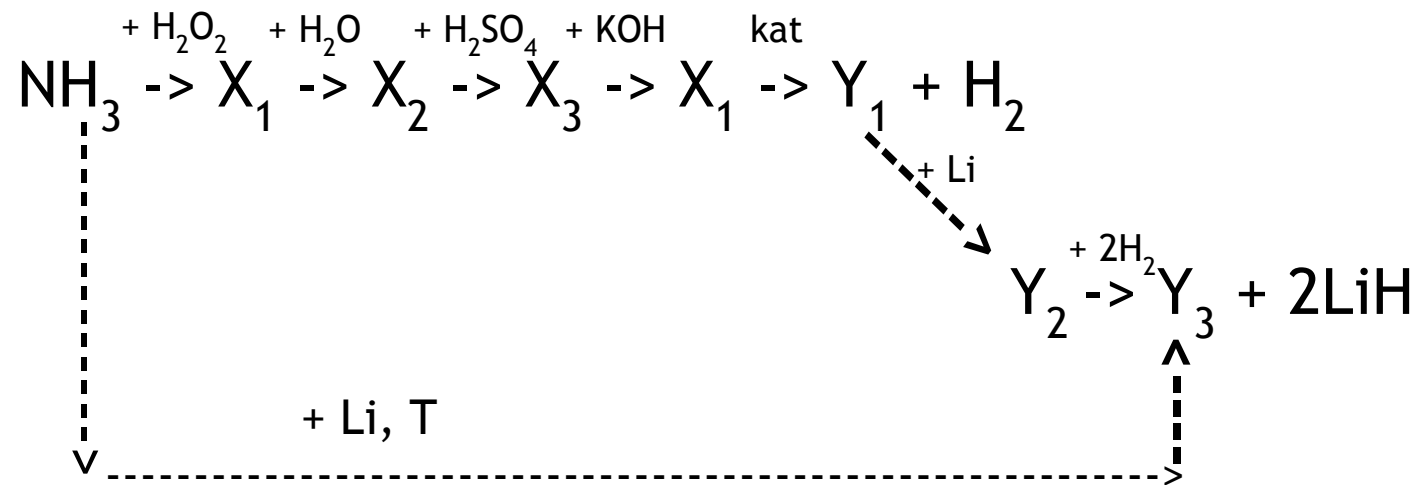
Определить следующие вещества: AgNO_3 , NaNO_3 , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, NaNO_2 , $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, NH_4NO_3 .

При помощи: Лакмусовая бумага, Cu , KMnO_4 , NaOH , Na_2SO_4 , NaCl .

*Сборная 1502 по химии 8 кл.
Тренер: Назаров М.А.
Москва, 2019 г.*

Цепочки





Задача

Масса загаданного серебристого металла с плотностью заряда иона, равной $+0,143 e/g$, где e - заряд электрона, составляла 77 г. Этот известный Вам металл выдержали в азотном боксе в течение часа, при включенном свете в помещении, после чего вынесли на воздух. Измеренная масса вещества, полученного после выдерживания пластинки в комнатной атмосфере составила 155 г. Известно, что в процессе растворения полученного продукта в дистиллированной воде 1й степени очистки, объемом 1 л, выделился бесцветный газ с резким запахом объемом 22,4 л. (н.у.), а концентрация единственного образовавшегося в воде бесцветного вещества составила 23,913%(по массе). Также известно, что газовый анализатор, работавший в этой секретной лаборатории зафиксировал посторонний опасный для дыхания компонент в атмосфере. Агент Колбочкин получил приказ-определить качественный и количественный состав полученного на пластинке продукта.