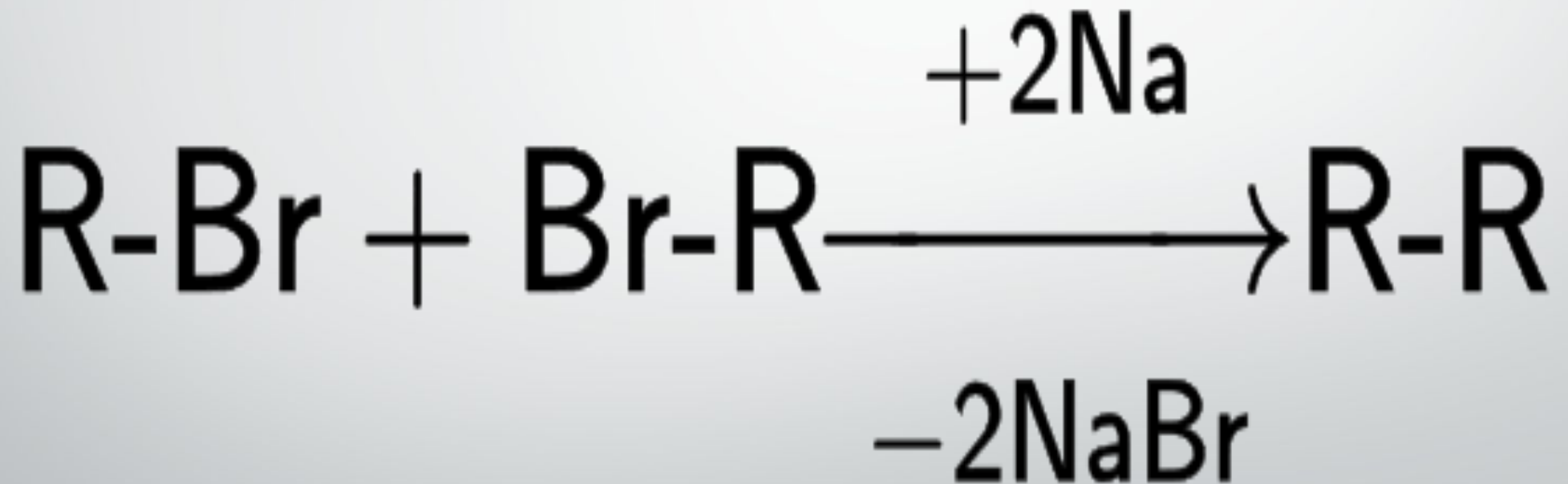


Именные реакции в органической химии

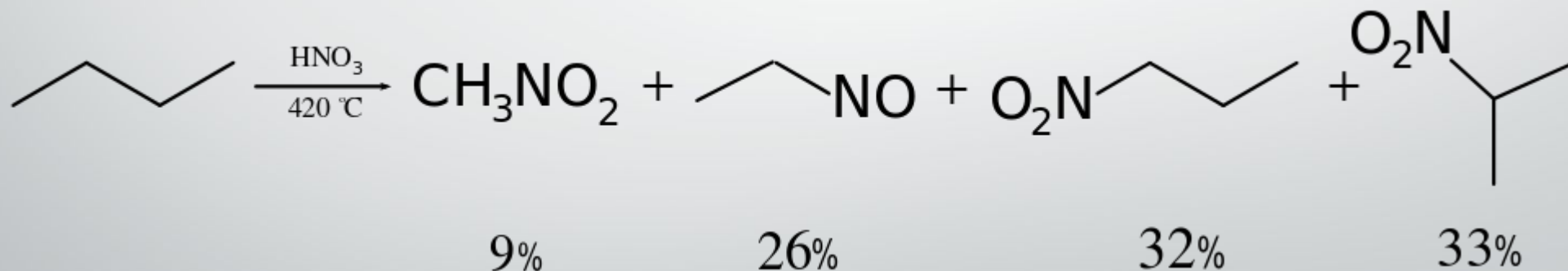
Гаврилова Виктория, Гаврилова Дарья, Дугина Надежда,
Лисина Алена, Черная Анастасия.

Реакция Вюрца



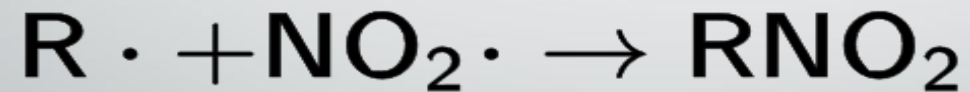
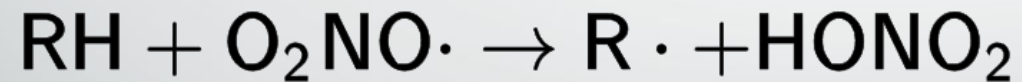
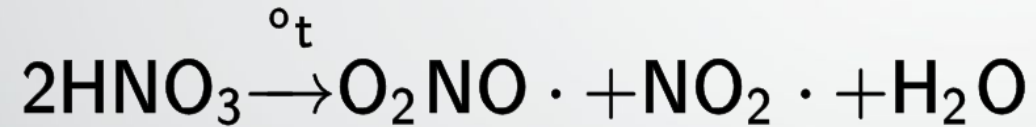
Реакция Коновалова

- В промышленности реакцию проводят в паровой фазе. Этот процесс разработан Х. Гессом (1930). Пары алкана и азотной кислоты на 0,2—2 секунды нагревают до 420—480 °С, затем следует быстрое охлаждение. Метан даёт нитрометан, а его гомологи претерпевают также разрыв связей С—С, так что получается смесь нитроалканов. Её разделяют перегонкой.



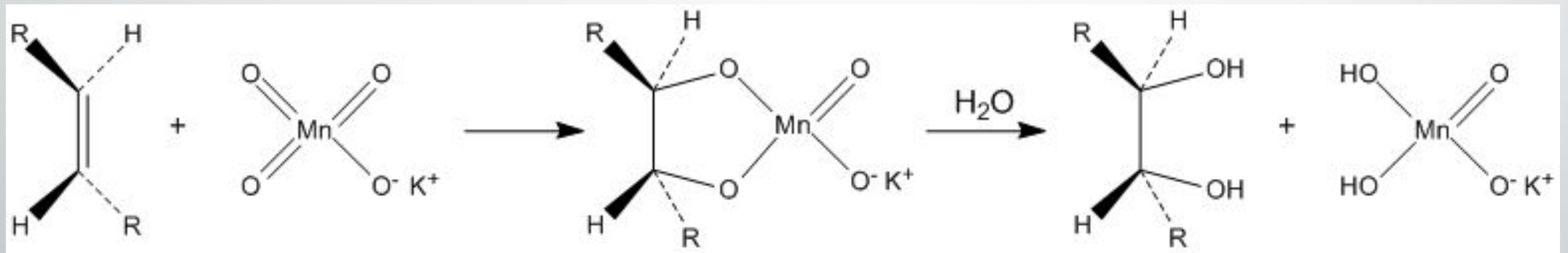
Реакция Коновалова

- Активный радикал в этой реакции — $O_2NO\cdot$, продукт термического расщепления азотной кислоты.



Реакция Вагнера

Продуктом реакции являются соответствующие диолы. Реакция является стереоспецифической и протекает через цис-присоединение к молекуле двух гидроксильных групп с образованием сложных циклических эфиров:



При этом раствор KMnO_4 обесцвечивается, выпадает чёрный осадок диоксида марганца:



Реакция Кучерова

- Реакция Кучерова — реакция гидратации ацетиленовых соединений с образованием карбонильных соединений. При гидратации ацетилена образуется ацетальдегид, в случае замещенных ацетиленов — главным образом кетоны:

