

Нитраты – соли азотной кислоты (селитры)

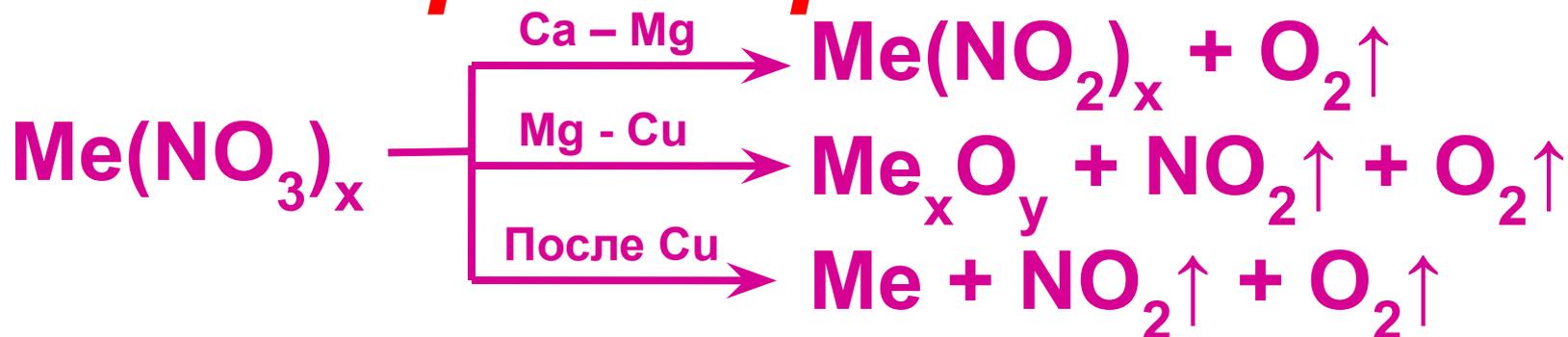
Получаются при взаимодействии азотной кислоты с металлами, оксидами металлов, основаниями, аммиаком и некоторыми солями.

Физические свойства. Это твердые кристаллические вещества, хорошо растворимые в воде.

Химические свойства. Сильные электролиты, проявляют все свойства солей.



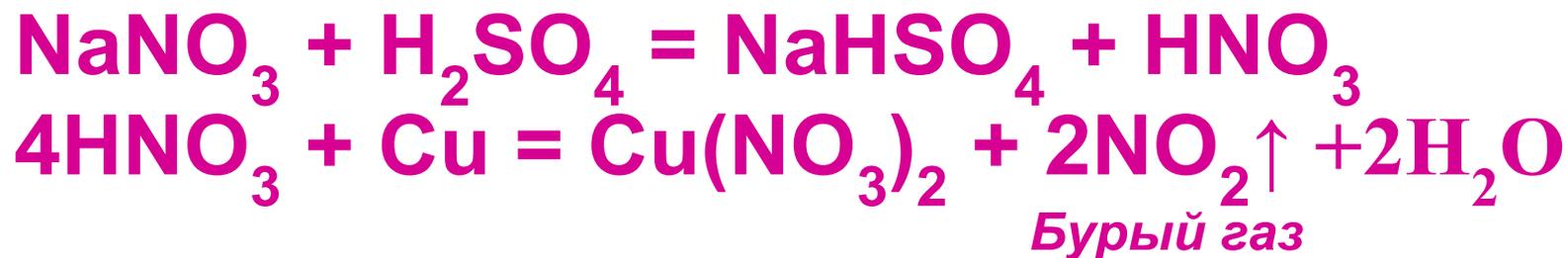
Разложение нитратов при нагревании



Разложение нитрата аммония:



Качественные реакции на азотную кислоту и ее соли



Твердые нитраты. Щепотку соли бросают в огонь горелки. Происходит яркая вспышка.



Применение азотной кислоты и нитратов



пластмасса



пиротехника



красители

HNO_3 и нитраты



удобрения



взрывчатые вещества



лекарства

