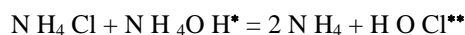
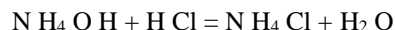
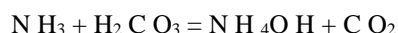
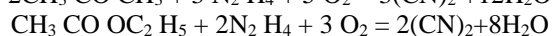
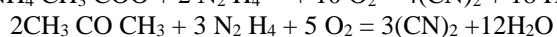


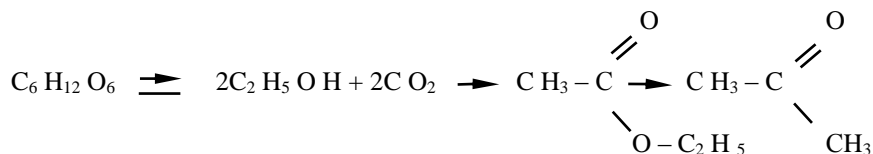
Как один из вариантов могу предложить взаимодействие аммиака (нашатырного спирта) с газированной водой в организме человека.



Гидразин, взаимодействуя с ацетатом аммония, ацетоном или этилацетатом образует – *дициан*.

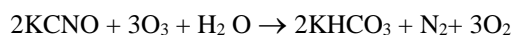


В жизни был случай, когда один человек, по русской привычке, сильно поддал и дома попутал спирт с нашатырным спиртом. Выпив полстакана $\text{N H}_4 \text{Cl}$, он попал в больницу. Через три дня, после очищения крови капельницей, его отпустили на выходные домой. По дороге в магазине он выпил бутылку газированной воды, после чего плохо себя почувствовал (*пошла пена со рта, возникли боли в животе, стало синеть лицо*) и через двадцать минут скончался. Я думаю в его организме (*на клеточном уровне*) произошло взаимодействие гидразина с ацетатом аммония, в результате чего образовался дициан $(\text{CN})_2$ или производная цианида. Поэтому в моче алкоголиков всегда обнаруживают ацетон. В Ветхом Завете дается указание уничтожить квашеное; для меня это реакция перехода глюкозы $\text{C}_6 \text{H}_{12} \text{O}_6$ в спирт, этилацетат и ацетон.



Т.е. в качестве исходных компонентов мы имеем NH_3 ; CH_3COCH_3 ; H_2CO_3 и это дело ученых найти более корректное выражение данной реакции. Можно добавить, что Харьковскими фармацевтами в 2002 году был разработан препарат ГУТАЛГИН, выводящий аммиак при отравлении грибами и спиртными напитками. Поэтому в Библии **аммиак (NH_3) и назван сатаной**.

В целях защиты и профилактики представляется перспективным использование в системах очистки воды озона. Аммиак окисляется озоном в азотнокислый аммоний (NH_4NO_3). Озон удаляет из воды Fe, Mn, Pb, S, N и другие органические вещества, продукты их распада, отходы химикатов, детергенты, углеводы, смолы, ядохимикаты сельского хозяйства и воздействует на цианиды:



Заинтересовавшихся этой темой отправляю к книге А.И.Бут «Электронно-ионные процессы водных структур живых организмов и продуктов их переработки» изд. МП Экспертинформ г. Москва 1992г.

* Характерной реакцией для солей аммония является их взаимодействие со щелочами.

** Хлорноватистая кислота при 18° малоустойчива, сильный окислитель и все её соли ядовиты.

*** Гидразин используется как реактивное топливо и восстановитель, смесь его паров с воздухом сгорает с выделением большого количества теплоты - 625кдж [30]