Siedpunkt um 45° niedriger als die Säure aus denen sie entstanden sind.
Sie bilden sich leicht durch Bringen der freien Säure und Alkohol.

e Salpetrigsaure Aethyloxyd
ist schon lange bekannt.
Siedpunkt 16°. Seine Lösung in Alkohol war officinell.
Er stellte es der Destillation von Alkohol und NO_5, wobei sich Aldehyd und NO_3 bilden, die sich dann weiter zu $C_4H_5O.NO_3$ vereinigen.
(Spiritus nitri dulcis).
Er hat einen obstartig angenehmen Geruch.
Erst vor 15 Jahren gelang es das salpetersaure Aethyloxyd darzustellen und zwar bei Versuchen von Alkohol mit Harnstoff und NO_5.
Siedpunkt bei 85°.
Borsäure und Kieselsäure bilden durch Aether Salze. Erstere läßt sich destilliren und brennt durch grüner Farbe. Sie entsteht wenn der BoO_3 durch überschüssigem Alkohol destillirt.
Bei Ausschuß von BoO_3 entsteht eine nichtflüchtige Verbindung dem Borax analog. Bis 19.
Die Verbindung der SiO_2 entsteht durch Zersetzen von Chlorsilicium und Alkohol. Flüchtig,
Siedpunkt 120°.

Aethylnitrit $\left.\begin{matrix} NO \\ C_4H_5 \end{matrix}\right\} O$

od. es Vermischen von liquider NO_3 mit abgekühltem Alkohol. liqu. NO_3 2 Stelle es Fehlg. von 1 Fl. Stärke und 10 Stärke NO_5 und Alkohol

Spec. Gew. 0,9 47

$\left.\begin{matrix} NO_2 \\ C_4H_5 \end{matrix}\right\} O$ Farblos, angenehm riechend, 1,13 spec. Gew. von 0° und HO mischbar. Dampf von 86° explodirend.

$\left.\begin{matrix} Bo \\ 3\,C_4H_5 \end{matrix}\right\} O_3$ Borax und aethylschwefelsaur. 150. Aethylborax.

$\left.\begin{matrix} \cancel{Bo} \\ 4\,C_4H_5 \end{matrix}\right\} O_4$