

Desshalb wird es fallen, 6 0° fest
 festlos, 6 - 20° i feste festlos
 Dampf. d. NO_2 geht leicht 0 ab.
 Die Luft + Luft in NO_2 p. gelb
 selbe vereinigte Salpetersäure.
 f. brennt 6 feinstäubig b. adrophen
 flüssig Salpetersäure, wasser
 6 1 yariunge Wasser i oxydation
 von Kupfer z. f. Eisen Schwefel,
 Stärke mehl, Zucker.
 die flüssig Salpetersäure wasser +
 2 in. Basen. wasser festlos wasser
 wasser in flüssig z. f. brennt in NO_2
 NO_2 d. in flüssig Salpetersäure - salpetersäure
 brennt. 6 bildet + 1 yariunge n.
 1. Nitrat mit 1 salpetersäure Salpetersäure
 brennt in flüssig salpetersäure Salpetersäure
 säure, mit 1 wasser in NO_2 wasser
 d. 3. wasser d. d. d. d. d. d.

Salpetrige Säure.

festlos NO_2 oder NO in NO_2
 ausluft leicht d. oxydation d.
 NO_2 d. wasser d. Salpetersäure 2/3
 brennt d. festlos wasser wasser
 die d. wasser wasser. festlos wasser
 wasser d. festlos wasser wasser
 d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d.
 - 20° wasser blühen i flüssig wasser.
 Die bildet in Basen d. wasser. Nitrat
 d. wasser festlos d. d. d. d. d. d.
 salpetersäure wasser wasser:

mit NO NO_2 bildet wasser
 d. festlos d. NO , NO_2
 salpetersäure wasser Salpetersäure + d. wasser
 d. wasser wasser d. salpetersäure
 wasser wasser, p. festlos wasser
 wasser in Basen d. d. d. d. d. d.
 salpetersäure Säure p. NO_2 wasser
 wasser wasser wasser; wasser wasser