

Die wird durch HNO_3 und
Kupfer abwand.

d. NO_2 ist giftig durch H_2O wird
Reactionen
Salpetersäure wird aus Kupfer
Inoxydallt & festgelegt. in Salpater,
weissen Salzen, färbt sich gelblich
Kali, setzt sich gelbes Nitron, da
mit NO_2 NO aufsteht erweicht.
In Dichte steht diese in eine
reine Luft an Hand (trocknen,
gelb), so wenn stellt in 1 Pfund
1 Pfund in. Dargestellt in Pfund
Lauge mit 1/2 Pfund Galle reifen.
In Salpetersäure gelblich & freie
Kupferparauer Retorten.

Man behält für Nitron u.
nachherdem hoc. Gegend in
einer Menge Wasser ist
gelblich & Nitron weißlich ist
unlöslich Salpater. dies wird
abwand, indem NO_2 & Säure
festgelegt ist färbt sich, wird
1. Lösung aufsteht. färbt sich
Kupferparauer & färbt sich, in der
großen Menge & färbt sich, so abwand
Lauge und Salpater, & färbt sich
abwand, dies ist die Nitronparauer,
so Kali ~~ist~~ färbt sich, oder in 1/2 Pfund
Thromsauer Kali grün färbt sich.
In Salpater weissen Salz färbt sich
reine Luft, färbt sich die Lauge,
reine Luft & Reinkupfer.
In aufsteht für NO_2 .

Universalsalpetersäure

Seid NO_2 & färbt sich färbt sich
mit 32 gr. D. reiner Nitron H_2O & NO_2
so aufsteht mit NO_2 & färbt sich
in färbt sich färbt sich färbt sich
Lauge mit 1/2 Pfund Galle
(Nitron Nitron färbt sich)