

Cyankalium. Kly.

Luftstoff d. kohligen d. Kly mit
K₂O, erzeugt durch Luft, wird
mit Bleisäure
sowie freies Eisen schmelzt
erhalten, es entsteht Ammonium
Kali.

Das Kly ist schwerer d. H₂O.
Speziell hält man das Kly
in d. Wasser des Ammoniumsulfats
bei Abfluss d. Luft.
Jantill d. Ammon d. 2 Kly + K₂O
ist nicht ein freies d. Kly
mit C₂H₂. Ammon d. Kly
gewinnen d. kohligen d. H₂O
oder Allt.

Das Kly wirkt in Wasser, man
kann es festhalten.
Das beste Fein (gute Ammonberg
& Magdeburg) hält d. Cyankalium
d. man mit Salze vermischt
d. Wasser d. 8 p. Ammoniumsulfat
mit 2 p. K₂O.



Mit Säuren unterhält d. Kly
Bleisäure.
Kly wirkt tief O auf, bildet
Säure Ammonium als Ammon,
Liebermittel
Es reduziert d. Säure in
d. Ammonium Kali bildet.

In d.
Kly
Cyankalium wirkt d. d. Fe,
wirkung d. Kalium mit C₂H₂
in d. Wasser, so bildet es d. Ammon
in Wasser.

