Al Harnstoff bis [illegible] mit HO u 100°, Brüten, Alkalien etc spaltet er in CO_2 u NH_3

oder Mensch scheidet täglich 30–40 gr. Harnstoff aus; er ist in [illegible] Wasser leicht löslich.

Bei 150° zersetzt er sich in NH_3 u Cyansäurehydrat, woraus sich Cyansäure entsteht. (Wurtz, Biuret)

Salpetrige Säure zersetzt ihn NO_3

$$C_2H_4N_2O_2 + 2NO_3 = C_2O_4 + 4HO + 4N.$$

[illegible: margin formula with NO, NHO]

Man benutzt den Harnstoff zur Zerstörung der NO_3. bei der Harnstoffdarstellung muss NO_3 frei von NO_5 genommen werden.

Der salpetersaure Harnstoff [illegible] 2HO. [illegible] 3HO CO_3 u $C_4O_3H_2$ [illegible].

Er verbindet sich mit Basen (AgO, HgO)

Harnstoff HgO entsteht beim Zusatz von Hg NO_5 zu einer alkal. Lösung (mit Kali) von Harnstoff.

Harnstoffbereitung

$N_2 \{ CO, H_2, H_2 + 4 HgO$

2(HgO NO_5). $C_2H_4N_2O_2$.

Bestimmung des Harnstoffs nach Liebig mit titrirter Lösung von Hg NO_5. Zusatz derselben, bis [illegible] mit NaO CO_2 gelb gefärbt.

1 ccm. Hg NO_5 entspricht 10 mgr Harnstoff.

Ferner kann man den Harnstoff auffassen als Amid der CO_2

$$= \left.\begin{matrix} C_2O_2 \\ H_2 \\ H_2 \end{matrix}\right\} N_2$$