

Persistenter Identifier: 1498113652080

Titel: Allgemeine und technische Chemie

Autor: Fehling, Hermann Christian von

Ort: [Stuttgart]

Maße: 544, 160 S.

Datierung: 1866

Signatur: 1C 154

Strukturtyp: monograph

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

Abschnitt: Stickoxydgas

Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/65/LOG_0015/

Sämnta NO_2 K ur Sockkaliem ju
 färan, ju inord skal i nord NO_2 K
 o vgydd. Luffill pa s alord
 NO_2 ur NO_2 ju inord skal s fod ab,
 gaffradu o fottt s Hestueff blid.
 Sub Sockkaliem sk alpa uru acceptu
 lifst Reageru rief NO_2 o NO_2 .

Stickoxyd gas

o Reageru ur ymerit, Lurel NO_2
 o N_2O o N_2O_2
 bildet + nit vardinatet kalpalepa
 ur Luffu ur lu Hg.
 H o s frottilp o Gab, s juu. juu = 103.
 o alk NO_2 luffill i alls Op i alls H.
 s it ymeruunt, o luff juu iu kal,
 juu Muffet vnaury. ju luff juu
 lufft ur fipacvortvillp o fottt Subi.
 s friballgornu bil ffuruy, juuut
 juu l gurg. Blatigau NO_2
 s davan o juu dill f o NO_2 K
 cal. s iu Luffu ur luff vtrivul
 lufft o NO_2 vtrivul. Juuut, luffat
 s inordvuntat NO_2 K vtrivul.
 NO_2 NO fipacvortvillp. juuut, s
 inord s fott i kalpalepa ur NO_2 juu
 inordt o luff juu iu s fott i luffu.
 ur ffuruyas luff dill. juu.
 s NO_2 o gydd + lufft ur Luffu.
 ur o juu NO_2 o juuut o juuutvillp
 juuutvortu o bildet voffe vtrivul.
 juu. juuutvortu o juuutvortu o
 bildet juu s NO_2 . juu bildet
 juu gullvoffe. Juuutvortu o juuutvortu
 s juu ur s Juuuta.

Juuutvortu ur s juu ur
 Stokoy gyddu vafotilla Glucke O,
 s bildet + voffe vtrivul, juu Muffet
 juuutvortu ur s fottt, luff + s
 juuutvortu NO_2 ur NO_2 ur juu
 Muffet, s juu uru + fottt
 ad s fott, juu juu allat uru o ur,
 juuutvortu juu.

Sogantfæntilif þr. fylgandið. Sjáum
 Söngl l 3 fæsta NO_4 með SO
 þrjú þessum, þr. varðfallt þr. þrjú þrjú
 einglaif. $\frac{2}{3}$ hl þessum blöndu
 2 teygur. NO_4 hl þr. $\frac{1}{3}$ teyg. NO_2
 þrú gægt fylgandi Þessum þrjú:

NO_4 } SO yala 2 NO_4 hl
 NO_4 } NO_2
 NO_2 }

þrú gægt þrú NO_2 þessum með
 þrjú þessum, þr. þrú þrú þrú
 þrjú þessum on SO hl þr. NO_4 hl þr.
 NO_2 hl þr. hl þr. $\frac{1}{3}$ hl þr. þrú
 þrú hl þr. NO_2 hl þr.

Söngl l 3 teygur NO_3 on SO þrjú
 þr. blöndu þr. teygur. Salpétur þr.
 þr. teygur. Salpétur þr.

NO_3 } SO yala NO_4 hl
 NO_2 } NO_2
 NO_2 }

Söngl l NO_4 on NO_2 þrjú þrú
 þr. með Salpétur þrú þrú
 þr. þrú þrú þrú. v. gægt
 þrú þrú þrú þrú þrú þrú
 þrú þrú þrú þrú þrú þrú.

NO_4 } NO_2
 NO_4 }

yala 2 NO_4 þr. NO_4 .

Söngl l þrjú þrú þrú þrú þrú
 on SO þrú þrú þrú þrú þrú
 þrú þrú þrú þrú þrú þrú
 þrú þrú þrú þrú þrú þrú.

NO_3 } NO_2
 NO_2 }

yala NO_3 þr. NO_3

þrú þrú þrú þrú þrú þrú

