Redigeret af Ole Bostrup

og Skedevandsfabrik Frederiksborg Salpeterværk

Af Ole Bostrup

 $8 \text{ H/NO}^3 + 5 \text{ He}^2 \text{ O}^3 + 4 \text{ K}^2 \text{ SO}^4 + 54 \text{ H}^2 \text{ O}$ † Le²O^{†} † Hr²O + 8 KNO³ + O⁵ \rightarrow

Figur 1. Fremstilling af skedevand og engelsk rødt 1776.

net er oxideret til jern(III). den følgende proces, hvis jer-

på sædvanlig måde. syre med indikator og nitrat rex) med afledningsrør. Påvis foretages i reagensglas (py-Salpetersyredestillationen

nensen i en digel. Til sidst udrødt kan man gløde rema-For at få et pænt engelsk

Afslutning

vaskes med vand.

brudt ned i 1841. sidste del af fabrikken blev 1807-14 ebbede den ud. Den kort opblussen under krigen i ke ind i 1800-tallet. Efter en Produktionen fortsatte et styk-

1992, s. 44. »Bogen om krudt«. Pol., Kbh. 1. Barfod, L.H. & J.C.B. Jensen:

Salpeterværket og skede-

Biproduktet engelsk rødt

Fremstilling af skedevand

EbNWbE-LEKNIK

sprog formuleres som vist i fitionsskemaet kan i moderne drat FeSO4, 7H2O). Reaktriol (jern(II)-sulfat heptahyaf salpeter (KNO3) og grøn vi-

triol var importeret. dels egenproduktion. Grøn vivar dels importeret bengalsk ter til skedevandsproduktion de af sin art i Danmark. Salpevandstabrikken var eneståen-

gifterne til køb af grøn vitriol. ved kunne man få dækket udsælges til farverierne, og her-(Jern(III)-oxid, Fe₂O₃) kunne

Salpetersyren fremstilledes »Den grønne vitriol blev op-

civilingeniør Jens Chr. Balling ker Lars Hoffmann Barfod og værk i Hillerød. Kunstfyrværom oprettelse af et salpeterudvirket en kongelig befaling ralinspecteur Andreas Birch Den 23. juni 1753 fik mine-

Væsker. sugge uhumske og stinkende tegødning, der tilsattes urin og peter at møddingjord og hes-Fabrikken fremstillede sal-

krudt« fremdraget den gamle

Jensen har nu 1 »Bogen om

trykkerier. solgtes til farverier og kattunsyre, HNO₃). Skedevandet kation af skedevand (salpeter-1776 påbegyndte en fabri-

Litteratur:

bor-bor-dobbeltbindinger Myt om forbindelser med

 $Li \rightarrow Li^+ + e^ K^{\mathrm{I}}K^{\mathrm{S}}B - BK^{\mathrm{3}}K^{\dagger} + \Im^{\mathrm{G}} \rightarrow [K^{\mathrm{I}}K^{\mathrm{S}}B = BK^{\mathrm{3}}K^{\dagger}]_{\mathrm{S}}$

.A 666,1 nsbgnssl vist, at dobbeltbindingen har En røntgenundersøgelse har $[(C^{5}H^{2})^{5}O\Gamma i]+$

substituteret ethenforbindelse. Anionen er analog til en

'7£ '8 1. Baun, R., C&EN. 6. april 1992, Litteratur

um i en ether/hexan blanding. Reduktionsmidlet er lithi-2,4,6-trimethylphenyl. matiske som mesityl eller Substituenterne R er arobeltbindinger, figur 1. der indeholder bor-bor-dobførste acykliske forbindelse, California har fremstillet den Kemikere ved University of

hvor kationen er

Der dannes et rødt salt,

luftadgang, det er lettere med

en spatel. Det er godt med

lænsskål under omrøring med

grøn vitriol i en åben porce-

den foretages kalcineringen af Når man skal afprøve meto-

citat fra Barfod & Jensen.

skrukker, fyldt med vand« –

ned i store, bremerske stentøj-

fortættedes og som dråber flød

over gryderne, hvor dampene

der samlede sig i en retort

mængde »gasagtige Dunster«,

Herved blev der uddrevet en

opvarmet kraftigt i en ovn.

man så i 6 jerngryder, der blev

kværn. Blandingen fordelte

malet til fint pulver i en hånd-

salpeter i forholdet 8:9 og for-

Den blev herefter blandet med

fraspaltning at krystalvand.

kobberkedel i 24 timer under

hedet (kalcineret) i en stor

Et par råd

