Kemiske småforsøg

Peligots salt

Ole Bostrup

tionshastigheden for processen ringe grad, skyldes det, at reakchrom(VI). Når dette kun sker i oxideret til dichlor (Cl2) af vente, at chlorid (CI-) ville blive kende moment, idet man ville salt rummer et andet overras-

Fremstillingen af Peligots

 $5Ck_{3+} + 3Cl^{5} + 1H^{5}O$ Cr2O72- + 6 CI- + 14 H+ →

at grønne chrom(III)forbindelskrift indeholder dog altid spor efter den omtalte, originale oper lille⁴⁾. Peligots salt fremstillet

(CLOSCIS) (K2CrO4) og chromylchlorid der kaliumtetraoxochromat(VI) en ny metode2), idet han anven-Georg Prätorius angav i 1880

)

3

3

J

1 S

4

Е C

V

H

0

0 9 9

9

2 K[CrO3CI] K2[CrO4] + CrO2Cl2 →

overskueligt formuleres Denne proces kan måske mere

CrO3CI- + CrO3CI-CrO42- + CrO2Cl2 →

forureningen³⁾. metode undgår man chrom(III) Ved den af Prätorius angivne

dage til udkrystallisation af Pelilader man blandingen stå et par og 5 mL konc. saltsyre. Herefter 70°C i en blanding af 5 mL vand mmol K2Cr2O7) oplases ved 5 g kaliumdichromat(VI) (17 Fremstilling at Peligots salt

52(1833)267. Ann.chem.phys. Peligot. Litteratur: gots sait.

Inorg. Synth. Sisler. H.H. .1(0881)102 Ann.Chem. Prätorius.

1962, s. 690. Interscience. гоидои »Advanced Inorganic Chemi-F.A. Cotton & G. Wilkinson: :802(9461)2

gninbalbni

som senere blev kaldt Peligots gøre 1) fremstillingen af det stof, år gammel, kunne han offentligrede i 1833, hvor han kun var 22 var han 30 år gammel. Men allestoffet uran. Det var i 1841, og da den første som isolerede grund-90) er mest kendt for at være Eugene Melchior Peligot (1811-

syrernes kemi. imidlertid ikke før observeret i metalchlorider. Analogien var hederne mellem metaloxider og fortsætter med at erindre om ligmindeligt anerkendt«, og han negative grundstoffer, er nu algen, chlor og de andre elektrogi, der eksisterer mellem oxyartikel med ordene: »Den analo-Eugene Peligot indleder sin

chlorochromat(VI) (CI-), og herved dannes trioxoganden oxid (O2-) med chlorid mat(VI) kan man substituere liderne sporg: I tetraoxochrogende blive præsenteret i moskyld vil problemerne i det følformler; for overskuelighedens Peligot benytter ikke kemiske

[CLO3CI]- + O5-[CLO⁴]₅. + Cl- →

chlorochromat. offe blot omtalt som kaliumchlorochromat(VI) (K[CrO₃CI]), Peligots salt er kaliumtrioxo-

med saltsyre. kaliumdichromat(VI) (K2Cr2O7) ved at behandle en opløsning af Peligot fremstillede saltet

5 K[CLO3CI] + 5 H2O K2Cr2O7 + 2 HCI →

tremad. gots salt et væsentligt skridt hæng, er fremstillingen af Peli-Set i sin historiske sammen-

> et sjoyt forsøg Kender De

Sladsaxevej 87, 2860 Søborg. Send det til dansk kemi,

> Ole Bostrup Redigeret af

Aktuelt DIEU-kursus

19070XISXOL

kemiske forbindelser so диглэрлпа до эгрдвоглэрип—

natning, forplejning og kursus-materialer. Kursuspris: 5.600 incl. over-Kurset atholdes Mandag 29. april til onsdag 1. maj 1985. Kollekolle, Værløse, Internat.

Tilmelding på tlf. 02-88 23 00, lokal 15.

yderligere oplysninger: Ring eller skriv efter



 $00 £2 88 \cdot 20$ 2800 Lyngby DTH, bygning 208, Efferuddannelse Danske Ingeniørers

> såvel mennesker som dyr midler, medicinalprodukter til forbindelser, der anvendes i den kemiske industri, hjælpe og tilsætningsstoffer i levneds-ider medioinalpredigiter til ger på mennesker og miljø. Der kan være tale om kemiske delsers mulige skadevirkninkendskab til forskellige forbin-Deltagerne får det nødvendige

> Afdelingsleder, dyrlæge **J. Carstensen,** Biologisk Afdeling, Nordisk Gentofte. Kursusleder

> nær- & Landbohøjskole, H. Lundbeck & Co. A/S, Derma-tologisk Afdeling, KAS, Gen-tofte, Scantox ApS. Miljølære, DTH. Arbejdsmiljø-instituttet. Miljøstyrelsen. Ar-bejdstilsynet. Den Kgl. Veteri-H. Albejdstilsynet. Den Kgl. Veteri-H. Albejdstilsynet. Den Kgl. Veteriorder visco.
>
> Statens Levnedsmiddelinsti-Undervisere