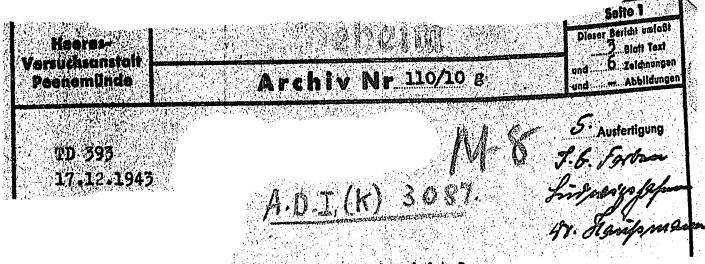
PROM: Own  Departmental : Reference.  ADIK: 46.			For Despatch to:		
		A.D.I. (K).			B 9760
	ate, 3.45.	To: Mrs. Orton, D. Mi	cro S. King	Charles Street	Date of Receipt.  1 0 APR 1945
item.	Ī .	lef Description of Document.	No. of Pages.	Originator's Ref. Number.	Negative Frame Numbers.
	3087 do	document numbers as folto 3125 inclusive ocuments.	1-	ocyment are rec	335~1463. uired.
		Please return or	ngunulo	en man a state for man a seek a man a seek a se	



Labor - Sonderbericht 1

Gemische aus HS 10 (= 10 %ige Mischsäure) und  $N_2\theta_4$ 

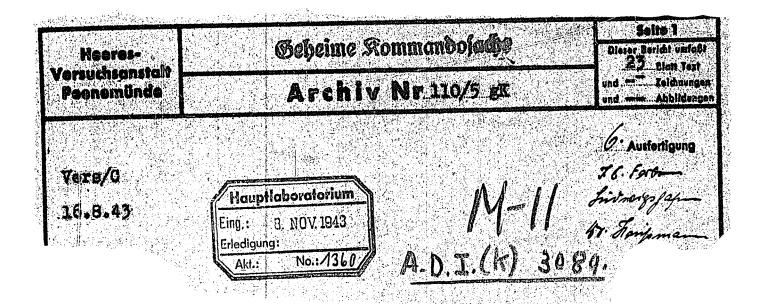
image 1145

Hauptlaboratorium

Eing.: 17 JAN 1244

Erlectigung: Neick2/99

Sachbearbeiter: Dr.Ing.Schabert Laborleiter: Dr.Tschinkel TD 393 Dipl.Chem.Heller



Treibstoffuntereughungen

mit hypergolen Stoffen

**Image 1134** 

Direktion für En anklung und Konstruktion

Sechbearbelter:

ipl.Chem. Heller

**Techn. Prüfst.** 28. APR. 1943 Erl. A,D, I.(k) 3090.

M. PM. H. Wille 1. 0-7. Plany

- 1. Dies ist ein Staatsgeheimnis im Sinne bes § 38 Julio B., in der Jamma des Geregos vom 24. 4. 34 (RGSI, I S. 841 p.
- 2. Weiteraube nur verfdloffen, bei Doftbeforderung als "Einschreiben",
- B. Unfbewahrung unter Derantworiung des Empfängers unter gesicherten Derschlift,

Rerra Relohaminiater der Buftfehrt und Oberbafehluhaber der Buftwaffe, g.Md.v.Nerra Vliegeroberstabeing, H il o k l i o n

Der 211 h FB. Kelpangora rease 7.

HOGEDROOKVORGUGHT

20.Aprx1 2943.Ne/Lo

Painightengebesprophung pid 1974. om 24.7.1949 in Berlin.

Vir besiehen une auf die obige Besprechung und The Schreiben vom 25.5.1943. Vir haben Thre Verschlüge über Entwicklungsverheben zür Flugbeitriebsstoffe Iberprüft und fügen in der kalage unsere verläufige Stellungnahme bei. Auch diene kann vererst nur als Information gelten und ist als Grundlage der geplanten Robmenbesprechung gedacht. Nach dieser Besprechung gedacht gehen dieser Besprechung gestechen Ihnen und unseren Herren Er. Büteflech. Dr. Fier und Dr. Müller-Cunradi können die Aufträge erst endgültig eusegenfeitet und formuliert werden.

Der Heuptgest ohtepunkt für die Mintellung der Arbeit wuss der sein, mit einem Einimum en Aufwand möglichet groesen Mutsen au erwielen. Wenn die Aufetellung von Antwicklungsausträgen die Berschalsieherung und die Meterialbeschaffung exleichtort und dazu beiträgt, die Vormine zu verfürzen, so ist diese Regelung zu begrüßen.

gen erschen, eind wir grundeltslich bereit, außisslich zu den Problemen, die wir aufgrund uneerer Kontnisse des gesamten Gebietes und unserer bicherlgen Untwicklungserbeiten behandeln, spezielle Kniwieke Lungseufträge des Hill zu übernehmen. Debei muss jedech berücksichtigt worden, dass wir ausserdem sur Ausemmenurbeit wit einer grusen Keilig anderer Stellen verpflichtet sinds die Aufträge müssen in Grensfüllen mit diesen Arbeiten- E.B. für des Reichseut für Wirtschaftsausbeu, ebgepasst verden.

Vos die Kosten für die Extwicklungserbeiten enbelangt, so benbeichtiges wird diese abgeschen von Spezielfällen selbet zu tragen.

Ther don Nerman für die goplante Besprechung werden wir was am bestien telefonisch verständigen.

Note: Eithori

Y. G. PARISTENDURURE ARTENGESTATIONAPP

GOZ Pier

Anlage.

Lilkratur Versilnedine

1943 Amilantina

#### AUSWERTUNG DER VERBRENNUNGSGLEICHUNG

Von F. Penziq

Allgemeine Verbrennungsgleichung - Luftbedarf, allgemein; Luftbedarf der Kohlenwasserstoffe; Luftbedarf der einwertigen Alkohole - Kohlensäurebildung, allgemein; Kohlensäurebildung der-Kohlenwasserstoffe; Kohlensäurebildung der einwertigen Alkohole - Verbrennungswasser, allgemein; Verbrennungswasser der Kohlenwasserstoffe; Verbrennungswasser der einwertigen Alkohole - Volumenvergrößerung, allgemein; Volumenvergrößerung bei Kohlenwasserstoffen: Volumenvergrößerung bei Alkoholen - Heizwert.

Equazione generale della combustione — Fabbisogno d'aria in generale; fabbisogno d'aria degli idrocarburi; fabbisogno d'aria dei composti monovalenti alcoolici — Formazione d'acido carbonico, in generale; formazione di acido carbonico degli idrocarburi; formazione di acido carbonico degli alcool monovalenti — Acqua di combustione, in generale; acqua di combustione degli idrocarburi; acqua di combustione degli alcool monovalenti — Aumento di Volume, in generale; aumento di voluma negli idrocarburi; aumento di volume nel caso di alcool — Potere calcrifico.

L'équation de combustion en géneral - Volume d'air nécessaire, en général; pour les carbures d'hydrogéne; pour les alcopis monovalents - Formation d'acide carbonique, en général; pour les carbures d'hydrogéne; pour les alcools monovalents — Eau de combustion, en général; pour les carbures d'hydrogéne; pour les alcools monovalents — Augmentation de volume, en général; pour les carbures d'hydrogéne; pour les alcools — Pouvoir calorifique.

General combustion equation - Air required, general; air required by hydro-carbon; air required by the monovalent alcohols - Formation of carbonic acid, general; formation of carbonic acid of hydro-carbon; formation of carbonic arid of monovalent alcohols-Combustion-water, general; combustionwater of hydro-carbon; combustion-water of the monovalent alcohols — Volume augmentation, general; volume augmentation of hydro-carbon; volume auamentation of alcohols - Heating value.

Bei motorischen Versuchen mit Kraftstoffen wird man oft in die Lage kommen, Werte wie

> Luftbedarf, CO. max., Verbrennungswasser, Volumenvergrößerung, Heizwert.

zu berechnen, oder doch wenigstens zu schätzen. Es ist nun zweckmäßig, am Verhalten reiner Stoffe - mit denen man bei systematischen Versuchen oft genug zu tun hat - zu zeigen, wovon die erwähnten Daten abhängen und wie sich bestimmte Gruppen von Kohlenwasserstoffen und Alkoholen verhalten. Daß hierbei die Rechnung in einiger Breite dergelegt wird, kann als Vorteil angesehen werden; denn die Handbücher bringen meist nur die Schlußformeln, so daß demjenigen, der nicht ständig mit diesen Dingen zu tun hat, der Zusammenhang fehlt.

Es wird nun gezeigt, daß der Luftbedarf, die Kohlensäure und das Verbrennungswasser Lediglich) vom Verhältnis, H/Cabhängen und einfache Schaubilder möglich sind, die für alle, also auch für die technischen Stoffe, Gültigkeit haben. Bei der Vermehrung des Volumens, die durch die Verbrennung entsteht, verhalten sich bestimmte Gruppen von Kohlenwasserstoffen ganz verschieden, das Verhältnis H/C gestattet jedoch die Berechnung. Beim Heizwert dagegen spielt der Aufbau des Moleküls eine so wichtige Rolle, daß eine Berechnung lediglich aus dem Verhältnis H/C nicht möglich ist.

Interessant ist, daß alle Darstellungen einen ausgezeichneten Punkt haben, in dem sich die Eigenschaften der Paraffine, Olefine, Alkohole und mit wachsender Zunahme der Seitenketten auch die der Aromaten treffen. Dies hängt damit zusammen, daß alle Gruppen mit zunehmender Gliederzahl dem einfachen Verhältnis C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub> zustreben.

Als Grundlage der Darstellungen dient das Gewichtsverhältnis [H'C]. Eine Leiter H 100/H+C gestattet die Ablesung, wenn der Wasserstoffgehalt in Prozent gegeben ist. Diese Leiter gilt nicht für die Alkohole. Die an den Kurven angeschriebenen Zahlen bedeuten die Zahl der C-Atome.

#### A. Allgemeine Verbrennungsgleichung

Bezeichnet man mit m = Anzahl der C-Atome, n = Anzahl der H-Atome, p = Anzahl der O-Atome, s = Anzahl der S-Atome 1,

so ergibt sich z. B. Athylalkohol  $C_2H_5OH$  m=2, n=6, p=1. Die Verbrennungsgleichung lautet in Kilogramm:

a) Aufgewand [:

(m 12 kg C + n 1 kg H + p 
$$\frac{32}{2}$$
 kg  $O_3$  + s  $32$  kg S) + (Kraftstoff)  
(m 32 kg  $O_2$  +  $\frac{n}{2}\frac{32}{2}$  kg  $O_2$  - p  $\frac{32}{2}$  kg  $O_2$  + s  $3\frac{32}{2}$  kg  $O_2$ ) + (Sauerstoff)  
(m +  $n\frac{1}{4}$  -  $p\frac{1}{2}$  +  $s\frac{3}{2}$ )  $\frac{32 \cdot 76,7}{23,3}$  kg  $N_2$  (Stickstoff)

$$(m + n\frac{1}{4} - p\frac{1}{2} + s\frac{1}{2}) = \frac{3}{23,3} \text{ kg N}_2 \text{ (Stickstoff)}$$

m 44 kg CO<sub>2</sub> + 
$$\frac{11}{2}$$
 18 kg H<sub>2</sub>O  $\pm$  0 kg O<sub>2</sub> + s 80 kg SO<sub>3</sub>  
+ (m +  $\frac{11}{4}$  -  $\frac{p}{2}$  + s  $\frac{3}{2}$ )  $\frac{32 \cdot 76,7}{23,3}$  kg N<sub>2</sub>

Bei der Errechnung des eingebrachten Stickstoffs wurden folgende Verhältnisse benutzt:

Die linke Seite der Gleichung lautet vereinfacht:

c<sub>1</sub>) m12 kg C + nkg H + p16 kg O + s32 kg S  
+ 
$$(m + \frac{n}{4} - \frac{p}{2} + s\frac{3}{2})$$
 32 kg Sauerstoff, oder

$$c_e$$
) m12 kg C + nkg H + p16 kg O + s32 kg S  
+ (m +  $\frac{n}{4}$  -  $\frac{p}{2}$  + s $\frac{3}{2}$ )  $\frac{32}{0.233}$  kg Luft

c<sub>3</sub>) m12 kg C + nkg H + p16 kg O + s32 kg S  
+ 
$$(m + \frac{n}{4} - \frac{p}{2} + s \frac{3}{2}) \frac{32}{0,233} \frac{24,42}{28,95}$$
m<sup>3</sup> Luft (735 mm Hg,15°C)

B. Luftbedarf, allgemein:

(a) bez. auf 1 Mol (m + 
$$\frac{n}{4}$$
 -  $\frac{p}{2}$  +  $s\frac{3}{2}$ )  $\frac{32}{0,233}$  kg Luft Mol Kraftst.  
b) bez. auf 1 kg  $\frac{(m + \frac{n}{4} - \frac{p}{2} + s\frac{3}{2}) \cdot 137,25}{m \cdot 12 + n + p \cdot 16 + s \cdot 32}$  kg Kraftst

Der Schwefel wurde hier lediglich der Vollständigkeit halber angeführt. Er ist in üblichen Kraftstoffen in so geringen Mengen vorhanden, daß er keine Rolle spielt.

Sonderdruck aus "Kraftstoff" Februar 1941 / Union Deutsche Verlagsgesellschaft Berlin Roth & Co

## THEORETISCHE BERECHNUNG DER VERBRENNUNGSWÄRMEN VON KRAFTSTOFFEN UNGEWOHNLICHER ART

Von Rudolf Roth

Es werden die Beziehungen zwischen den molaren Verbrennungswarmen der Kohlenwasserstoffe und ihrer Abkommlinge, namentlich der Sauerstoffverbin. dungen, zusammengestellt und eine Formel für die Berechnung des Heizwertes aus dem Prozentgehalt an C. H. S. O für Kohlenwasserstoffe ohne Gehalt an hochsiedenden Aromaten abgeleitet.

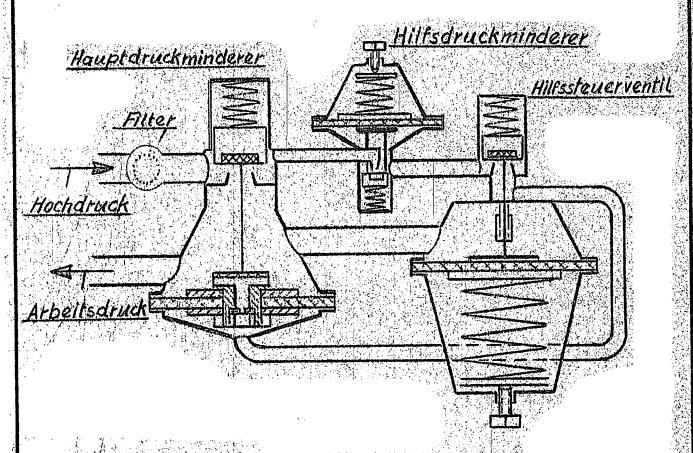
Si raccolgono le relazioni intercorrenti tra il calore di combustione molare degli idrocarburi e dei loro derivati, specialmente dei composti ossigenati e si ricava una formola per il calcolo del potere calorifico dal tenore percentuale in C; H, S, O per gli idrocarburi esenti di aromatici ad alto punto di ebollizione.

L'article donne un résumé des relations entre les chaleurs de combustion molare des hydrocarbures et de leurs dérivés en particulier des combinaisonsd'oxygène, et indique une formule pour le calcul du pouvoir catorifique en partant du pourcentage en C, H, S, O des hydrocarbures non contenant des aromates à point d'ébullition élevé.

A composition of the relations between the molar heat of combustion of the hydro-carbons and their derivative compounds, especially of the oxygen compositions is being effected, and further, a formula for the calculation of the heating value from the porportion at C, H, S. O for hydro-carbon without any proportion at high-boiling aromats is being derived.



## <u>Einstellanweisung des</u> <u>Hessenwerk Druckminderers</u>



#### Einstellanweisung.

Der Einstelldruck beim Hessenwerk-Druckminderer wird nicht wie üblich durch eine Feder sondern durch ein Luftpolster bewerkstelligt, das wiederum durch einen Hilfsdruckminderer geregelt ist. Zwischen Hilfsdruckminderer und Luftpolster ist ein Hilfssteuer-ventil geschaltet, das die schnelle Beeinflussung des Hilfsdrucks durch den Arbeitsdruck regelt.

Zur Einstellung des Druckminderers auf einen gewinschten Arbeits druck wird zuerst die Einstellschraube des Hilfssteuerventils so fest wie möglich angezogen. Hierdurch ist der Kegel des Hilfs steuerventils geöffnet und wirkungslos gemacht.

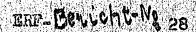
Nunmehr wird mit Hilfe der Stellschraube am Hilfsdruckminderer ein Arbeitsdruck eingestellt, der den geforderten Arbeitsdruck um 10 at überschreitet. - Jetzt kann der geforderte Arbeitsdruck durch Lösen der Stellschraube am Hilfssteuerventil auf das gewünschte Maß eingestellt werden.

Es ist zweckmäßig, den Hessenwerk-Druckminderer nach dem obigen Verfahren außerhalb des Gerätes, für den er vorgesehen ist, einzustellen, wobei man an dem Stutzen für den Arbeitsdruck eine Drossel von rd. 0,5 mm ø anbringt, durch die die Luft während der Einstellung dauernd ins Freie bläst. Hierdurch wird bei der Einstellung auf den oben erwähnten um 10 at höheren Arbeitsdruck eine evtl. Überlastung des Gerätbehälters vermieden.

523

**Image 0950** 

Bearbeiter Dalym



Bayerische Wotoronwerke AG.

R-Verk Allach

Gen.Kons.Nr.892/F

Zündelnsauzmessungen bei tiefen Temperaturen in vier verschiedenen Dügenköpfen mit den Stoffen Ergol 57 h, Ergol 57 g, Tonka 505 C, Tonko 506 B und Stoff 841 von HAP

Bear giffer;

PR-Chemie

Dirl .- Ing . Hemesa

Bearbaiter

Vorentwicklungsleitung

Vertaller

CKI.- "LR/FL E 9 Fl.Stabsing.Schelo

" "TR/FL E 3 Fl.Stabsing.Herwig " - "TR/M 2 Dr. Waltniczki

EdL. arlshagen Dr.Demant

RILE. Dr. Schulz LIA Taunschreig Prof.Lutz/

Dr.Noeggerath IV Karlahagen H.Heller

TIME H. Lensoh

Dr. Hausmenn

Schridding/Tetschen Dr.Kleiner 4-30 resplaning litut Dr. Conrad

HOL-BAF-EZV/2

TR Prk. Zboro ski/Bev.Muller ERA Bev.Schneider

RZ Bev.Schell/O.Ing.Singelmann THE Bev.Ziegler/Rümmler PRF Bev.Dreyer

ER-Oh. Dipl. Inc. Hemesath

537

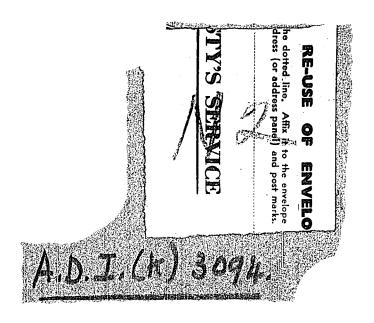
Datum:

Seitenzahl:

Anlagon:

Kr/Sz

Brandexemplar



Les Cels Pelfstandes your.

706

Joe Bonna ES (DINA 4 (Glad)

Image 0790

Izra Va

I. G. Farbenindustrie Aktiengesellschaft Ludwigshafen a. Rh.

Bericht des Technischen Prüfstandes Oppau

Nr. 565.

Nitroalkyle als Kraftstoffe.



Zusammenfassung. Bei Betrieb von Motoren in großen Höhen oder unter fasser muß ihnen nicht nur Kraftstoff, sondern auch der zum Verbrennen erforderliche Sauerstoff zugeführt werden. Hierbei können entweder dieser selbst oder geeignete Verbindungen, wie z.b. N2O oder H2O2, zur Anwendung kommen. Es wird gezeigt, daß auch die vorerst nur in geringen Mengen erzeugten Nitroparaffine gute Leistungsfähigkeit besitzen. Es wird dies belegt durch Vergleiche der Gemischheizwerte, des Aufwands in Gewicht und Raum, der Verbrennungstemperaturen und anderer Größen.

Die Klopffestigkeit der Mitroalkyle beträgt etwa 70 02, sie kommen deshalb für Hochleistungs-Otto-Motoren solange nicht in Betracht, bis geeignete Klopfbremsen gefunden sind. Bleitetraäthyl und Eisenkarbonyl sind nicht wirksam.

Die Cetanzahl beträgt etwa 15, sodaß sie in Dieselmotoren mit Strahleinspritzung nicht verwendet werden können. Ihre sigenschaft, sich an Flächen von 5 - 600° zu entflammen, ermöglicht aber ihre Anwendung in Vorkammer-Maschinen. Die Versuche ergaben eine beträchtliche Verbesserung der Leistung und der Verbräuche gegenüber Kohlenwasserstoffen.

Nitroalkyle sind geeignet als Höhenkraftstoffe für TL-Triebwerke. Die erwähnte leichte Entflammbarkeit kann sur Zündung der TL-Triebwerke mit Nitroalkylen als Anlaskraftstoff ausgenutzt werden.

766

Izrala.

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN/RHEIN.

Technischer Prüfstand Oppau.

Geheim

Synches syersucha Up Eling. 28 32. 1944 ebgelegt:

Kurzbericht Nr. 385

Versuch einer Zündwertbestimmung in einer von Luft-Kraftstoff-Gemisch durchströmten Kammer.

Abgeschlossen am 5.1.1944 Bearbeiter: Dipl.Ing.J.Worliczek.

Die vorliegende Ausfertigung 3 enthält 9 Textblätter und 2 Bildblätter.

image 0706

I.G. FARBENINDUSTRIE AKTIENGESELLSCHAFT LUDWIGSHAFEN/RHEIN Technischer Prüßstand Oppau.

Synthesegasversuche Op Eing. - 8. JULI 1944 abgelegt: Zzywa Rurzbericht Nr. 397.

über

Zündversuche mit Benzin- GM 1- Luftgemischen.

Abgeschlossen am 6.6.1944.L. Bearbeiter: Obering.Dr.Fr.Penzig.

Die vorliegende Ausfertigung 6 enthält 6 Textblätter, 7 Bildblätter.



## Mitteilungen des Technischen Prüßtandes Oppau

1944

Heft 4

د، الم الله الله

# Thermische und kalorische Daten von Stickoxydul

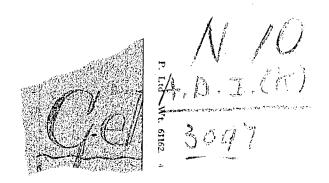
von

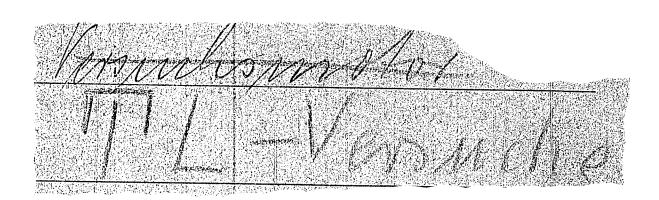
Dr.-Ing. Georg Kling



Image 0647







973

Image 0519

#### Methanol-Bericht.

### A) Allgemeine Eigenschaften.

Methanol unterscheidet sich, wie alle Alkohole von den üblichen Kohlenwasserstoff-Kraftstoffen grundsätzlich durch seinen Gehalt an Sauerstoff.

Anstelle eines Wasserstoffatoms des entsprechenden Paraffins, in diesem Falle des Methans, tritt die OH-Gruppe. Man kann sich auch den Alkohol vorstellen als ein teilweise zu Wasser verbranntes Paraffin.

Der Gehalt an Sauerstoff hat praktisch einen geringen Heizwert zur Folge. (Zahlentafel 1). Auch bezogen auf das Kraftstoff-Volumen ist der Heizwert trotz des hohen spez. Gewichtes so niedrig, daß etwa die doppelte Menge Methanol aufgebracht werden muß, um die gleiche Energiemenge zu liefern. Die Querschnitte von Düsenöffnungen bei Vergasern oder von Pumpenzylindern bei Einspritzdüsen sind also bei Übergang auf Methanol zu verdoppeln.

Ebenso müssen Kraftstoffbehälter mit einem gegenüber Benzin doppelt so großen Fassungsvermögen vorgesehen werden. Es ist weiterhin auf ausreichende Querschnitte in Hähnen und Filtern zu achten

Methanol hat nun, da es gewissermaßen bereits teilweise verbrannt ist, einen Luftbedarf, der etwa nur ein-halbmal so groß ist wie bei Benzin. Der geringe Heizwert und der geringe Luftbedarf führt vereint dazu, daß der Heizwert eines Raumteils fertigen Gemischs bei Methanol fast ebenso groß ist als bei Benzin.

I.G. Farbenindustrie Aktiengesellschaft Ludwigehafen/Rhein Techn. Prüfstand Op. 471 Bericht Mr. 431

#### Seheime Rommandosache!

- 1. Dies ist ein Staatsgeheimnis im Sinne des 6 88 21 5t & 23.
- 2. Aur von Hand ju Hand oder an persöuliche Auschrift in doppelstem Umschlage gegen Smpfangsbescheinigung weitergeben.

  8. Besörderung möglichst durch Aurier oder Vertranensperson; bei
- Postbeförderung unter Wertangabe von n.ehr als 1000 AM. 4. Vervielfältigung jeder Artsowie Serstellung von Ensjügen verboten. 5. Ansbewahrung unter Berantwortung des Empfängers im Panjer-
- schrank, ausnahmsweise im Stahlspind mit Runftschloff.
- 6. Berftoffe hiergegen gieben schwerste Strafe nach lich.

Bericht

Versuche mit R-Stoffen.

# A.D.I (k) 3106 Geheim!

937

Versuche

mit Wankel-Kolbenringabdichtung DRP Nr.664 100 vom 22.8. 1938 im DB 605 - Aggregat.

Die Versuche wurden durchgeführt, um festzustellen ob:

Die Wankelabdichtungen durch Ölkohle im Laufe des Betriebes fest werden.

Ein Einfluß auf das Stecken und den Einlauf der Kolbenringe vorhanden ist.

Der Gasdurchlaß wurde bei diesen Versuchen nicht gemessen.

Die Versuche wurden bei Daimler-Benz im 605-Zweizylinder-Aggregat mit hängenden Zylindern gefahren. Die Kolben wurden so eingebaut, daß die Wankeldichtwalzen auf der belasteten Seite des Kolbens senkrecht zur Bolzenebene lagen.

Es wurden Versuche mit folgenden Kolben durchgeführt:

- 1.) Kammer-Kolben LK 50960 mit Halbmondwalze-
- 2.) Kammer-Kolben LK 50961 mit Vollwalze und kleinem Spiel
- 3.) Kammer-Kolben LK 50961 mit Vollwalze und großem Spiel

#### Versuch 1:

Kammer-Kolben LK 50960 mit 11 mm Bodenstärke für Verdichtung 1:7,5 mit nur einem Dichtring, abgedichtet aurch Halbmond-Dichtwalze 9 mm Ø und 3 mm hoch. (s. Skizze) Der Vierkantstift zur Ringsicherung und die Walze waren aus einem Stück. Die Walzen wurden von der Wankel-Versuchswerkstatt (WVW) angefertigt und in die von der Elektron-Co (Elco)angelieferten Kolben eingebaut.

1. Lauf:  $\frac{1}{2}$  h Einlauf und  $\frac{3}{2}$  h Vollast, n = 2600

n = 2600 Aufladung 1,3 ata p<sub>m</sub>= 15,4 kg/cm<sup>2</sup>

1269

Die Walzen waren nach dem Lauf lose. Die Dichtflächen an der Zylinderlaufbahn trugen schlecht (s.Photo 1) und wurden nachge arbeitet.

Elektron-Co. m. b. H.

Image 0206

A.D. I. (18) 3108 0.1

Oberkommando der Luftwaffe Chef der Technischen Luftrüstur Chef TLR-Rü / I F

Berlin, den 3.Januar 1945 Ruf: 12 00 47 / 15 59

Nur für Dienstgebrauch!

X

#### Kurzmitteilung Nr. 15 - Triebwerk

Von jetzt ab werden die Einzelmeldungen über Strahltriebwerke auch in den Kurzmitteilungen aufgenommen. Zusammenstellungen und Vergleiche laufen weiter unter "Geheim". Die letzte Übersicht gab die TLR-Rü Meldung Nr. 79.

#### A.) Neuerungen.

Es sollen jetzt auch die Firmen Allison, Wright und Rolls Royce mit der Entwicklung von TL-Triebwerken begonnen haben.

Mr. Vaughan von Wright erklärte, die Firma hätte Entwicklungspläne über Gasturbinentriebwerke von 10 000 PS Leistung.

Neben der P-59 sind in USA noch andere TL-Flugzeuge in Erprobung, darunter eine P-58 ("Avser") von Lockheed.

Die <u>britischen TL-Triebwerke</u> laufen mit Drehzahlen von 8 000 bis 10 000 U/min. Es sind verschiedentlich <u>Schwierigkeiten</u> hinsichtlich unzureichender Warmfestigkeiten der Schaufelwerkstoffe aufgetreten.

Als Kraftstoff wird für die gegnerischen TL-Triebwerke Paraffinöl, Petroleum oder Kerosene genannt.

Der <u>Bristol "Centaurus"</u> soll 1945 in einer neuen Baureihe der "Lancaster" zum Einsatz kommen.

In der "Mosquito" sind die neuen Zweistufenladerbaureihen "Merbin 76 und 77" aufgetreten. Nähere Angaben können erst gemacht werden, wenn die Motoren zur Zerlegung kommen.

Der Rolls Royce "Merlin" wird auch als <u>Panzermotor</u> verwendet. Der Motor hat dabei ohne Lader 600 PS. Er läuft unter dem Namen "Meteor".

Einige Ausführungen der "Spitfire VIII und IX" mit "Rolls Royce Merlin 63" treten jetzt mit einer neuartigen <u>Kupplung zwischen Gashebel und Luftschraubenver-</u> stellung auf. (Noch nicht in der Beute festgestellt, angefallene Vorschrift stemmt vom Oktober 1944).

Die Zugehörigkeit der Ladedrücke zu den Drehzahlen in kleinen Flughöhen ist wie folgt eingestellt:

A. Branch Art

mylicat

Der Reichsminister der Luftfahrt

GL/A-MII

Az.: 85 g Nr.: 21133/44 geh.

Geheim!

Blatt 18, Ausgabe 3. Juli 1944
Ausfertigungsnummer

ABNAHME - und ÜBERNAHMEBEDINGUNGEN

für D1R und D2R.

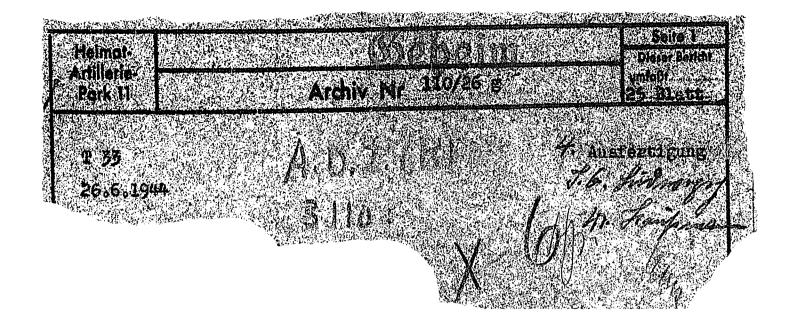
s	rufvor- schrift 1)	D 1 ( früher TL 147 -	T-Stoff )	D 2 R  TL 147 - 801
-	and the second s	Abnahme	Im Frontbetr	ieb zugelassen.
A A	3000		Ist zu beachten.	4.
В	3010	1,352	1,333 - 1,354	1,235 - 1,242
C	3043	82 (10,2)	78,5 - 82,5	58,5 - 60,0
D	3060	nicht über 2 ccm n/100 NaOH	1 bis 2 c	ecm n/100 NaOH
E	3100	höchster	18 0,025 g / l	
F	3600	Ist in g /	Ltr. anzugeben.	
G	3602	höchstens 20 mg	0 - 20 mg	entfällt
H	3900	höchstens 5 %	0 - 6 %	
Na	chuntersuchun	g: monatlic	h erforderlich	

Anmerkungen:

Der Umfang der Übernahmeuntersuchungen bei Flugbetriebsstoff-Prüfgruppen beschränkt sich auf die zusätzlich umrandeten Untersuchungen.

Wifo und Flugbetriebsstoff-Untersuchungssbellen führen bei Abnahmeuntersuchungen und in Beanstandungsfällen alle angeführten Untersuchungen durch.

1) Die Prüfvorschriften sind bei GL/A-M II anzufordern.

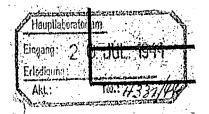


Berechnung thermodynamicober Duten von Federgasse z

Der Einfluß verschiedener Ausstze zum Sauerstoffträger Salpetersäure auf die theoretische Aussträmgeschwindigkeit (Gasol bzw. Visol 1 als Brennstoff).

Bearbeiter und Berichter: Dr. Bückner Abteilungsleiter: Dipl.Chem.Heller

1297



**Image 0178** 

TECHNISCHER PRÜFSTAND OPPAU.

311 30.März 1943.L.

Geheime Kommandosache

Nr.704.

#### Verzeichnis

der Entwicklungsarbeiten des Technischen Prüfstandes auf dem Gebiete der Luftfahrt.

#### I. Kraftstoffuntersuchungen.

- A. Laufende Prüfung des Überladeverhaltens.
  - 1) Laufende Untersuchung von Fertigungsproben

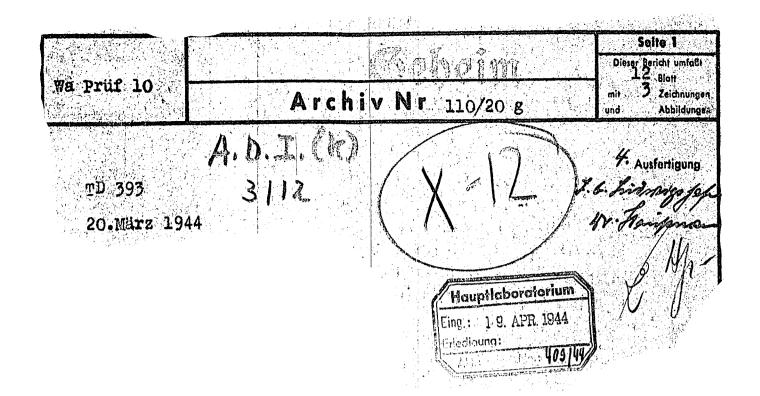
Zur Überwachung der Fertigung werden laufend Proben aus dem Werk Ludwigshafen, aus Oppau und von außerhalb gelegenen Hydrierwerken, wie Gelsenberg, Pölitz und Schäven geprüft. Auf Wunsch des RLM soll die Überwachung der Produktion aus den Lizenzwerken der I.G. ständig durchgeführt werden. Für diese Arbeiten sind mehrere BMW 132-Einzylinder-Prüfstände bereits vorhanden.

2) Untersuchung von Entwicklungsproben.

Zur Bewertung neuer oder auf neuen Wegen hergestellter Kraftstoffe werden Überladeversuche sowohl am BMW 132 als auch am Versuchsmotor k durchgeführt. Es handelt sich hier beispiels-weise um Proben von Synthesebenzinen, DHD-Benzinen, Krackbenzin, Polymerbenzinen sowie auch um Zusatzstoffe, wie Isooktan, Alkyloktan, Äther, Alkohole, Alkylbenzol usw.

3) Untersuchung von Dieselkraftstoffen.

Für die Untersuchung von Dieselkraftstoffen stehen
I.G.-Prüfdiesel zur Verfügung. Außer Proben von Dieselölen aus
der Entwicklung werden insbesonders hochzündwillige Dieselöle, die
als R-Stoff oder als Anlaßstoffe verwendet werden, untersucht.



Methoden zur Untersuchung

von

Brenzkatechin-Brennstoffen mit Visol 6

Bearbeiter und Berichter: Dipl.Chem.Luft

Abteilungsleiter: Dipl.Chem.Heller

Hauptlaboratorium Dr.Ta/He

23.2.44

3113

II. Brenzölfreie Tonka-Gemische.

20 Gew.Tl. Basengemisch

20 " Anilin

20 " Butylamin bzw. Isamin

20 " Methylpyrrolidin bzw. Pyrrolidin bzw. Triëthylamin

10 " Xylol

10 " Schwerbenzin

Tonka-Gemisch mit den obigen Zusammensetzungen zunden gegen BMW-Säure erwartungsgemäss selbst bei -60° einwandfrei und zeigen ein gutes Kälteverhalten. Die Pyrrolidine bzw. Triäthylamin können durch Tetrahydrofuran ersetzt werden; beim Eingiessen der Säure in das Brennstoffgemisch tritt kein wahrnehmbarer Zündverzug auf.

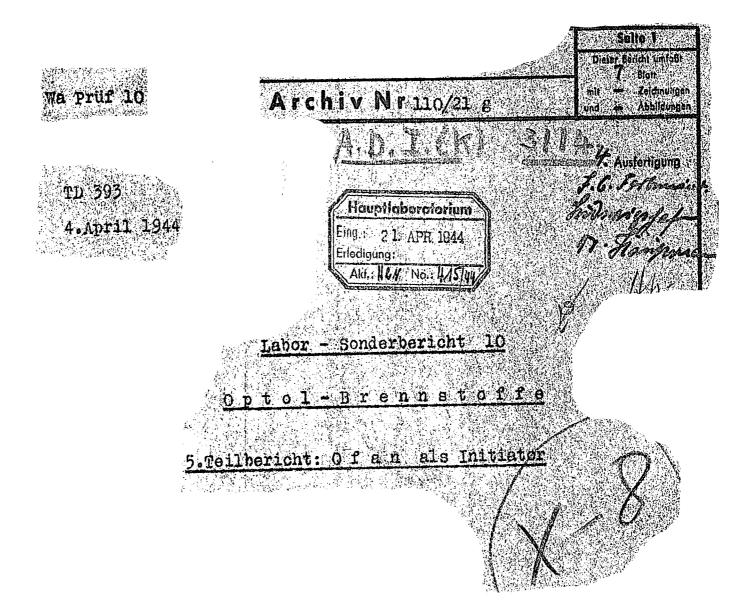
Aber auch bei Erhöhung des Gehaltes de Kohlenwasserstoffen auf 40% werden noch brauchbare Gemische erhalten. Nach der Tropfenmessmethode zeigen diese Brennstoffe ein schlechtes Zündverhalten; beim Zusammengiessen von Saure und Brennstoff tritt jedoch noch kein deutlich erkennbarer Zündverzug auf. Eine genaue Bestimmung des Zündverzuges müsste noch mit einer Zündapparatur durchgeführt werden.

Bozoichnung	Casen- genisch	Idanin	Anilin	Methyl- pyrrali	アプス (大) (1974年 ) ここうごうじょうべん (1975年) たんか	Tritthylamin	Xylol	Schwerkonzin
T 92/44 I	20	20		20			30	20
T 05/44 II	20	20			20		:20 _	20
# 93/44 I	20	20			a	20	20	50
02/44 1	20		20	20		45	20	20
Bozol chnung	Tropfe BM+St		2 cm C 3 cm S	Cold the Select	≠60 Tropfan' Mid-Silura	2 cm Br.: 3 cm Silvre		skonitet C. At40°
Y 92/44 I T 05/44 II Y 63/44 I Y 62/44 I	+10 +10 +10 0,8				+10 +10, Vers-	1 1 1	1,16 1,16 1,88	4,14

1347

Durchschlad

lann.



	Vorhergehende Teilbericht	<b>8</b> :
ŧ,	ACTION POLICE TO TAKE	
٠.		200

1.Teilbericht: Gemische mit Brenzöl O

2. " .: Optanole

optencle: Optanoline
4. \*\* : Optanine

Archiv Nr. 110/12 g

" 110/17 g

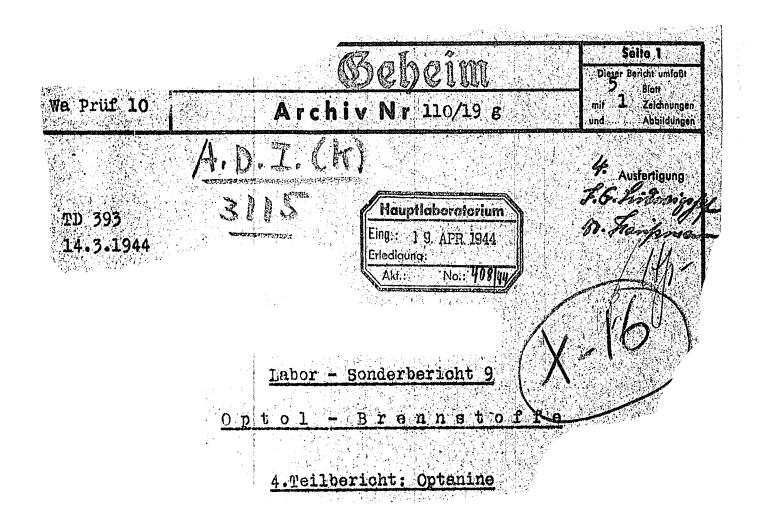
110/18 g

110/19 g

Bearbeiter: Ing.Rösler

Laborleiter: Dr.Techinkel

Anteilungsleiter Digl.Chem.Neller



Vorhergehende	reilberichte:	Planting the state of the state
	Gemische mit Brenzäl O	Arch.Nr.110/12 g
	Optanole	210/14 g
	Optanoline	140/18 g

Bearbeiter: Ing. Rbeler Laborleiter: Dr.Tschinkel Abtellungsleiter: Dipl.Ohem.Heller

HAP 11

Karlshagen

Archiv Nr 110/18 g

Heint dehungen und Abbildungen Und Abb

3. Teilbericht: Optanoline

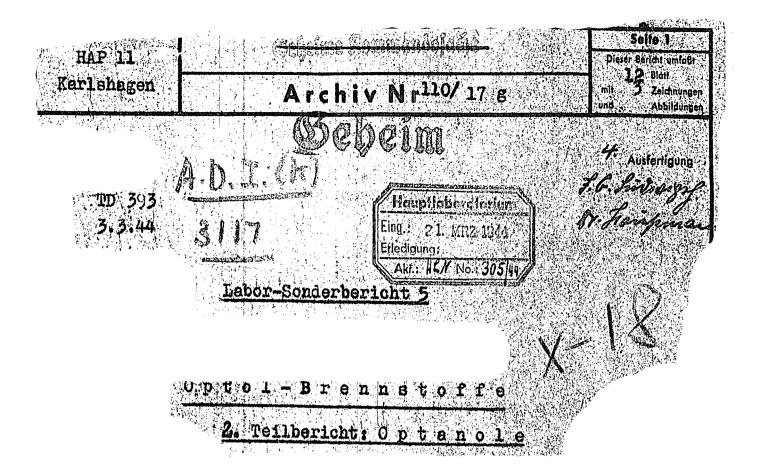
Vorhergehende Teilberichte:

1.Teilbericht: Gemische mit Brenzöl O Arch. Nr. 110/12 g

. " : Optanole " 110/17 g

Bearbeiter: Ing.Rösler

Laborleiter: Dr.Tschinkel Abteilungsleiter: Dipl.Chem.Heller



## Kürzungen:

RBK

Br. Brennstoff

Robbrenzkatechin

Lift Luftfahrtforschungsanstalt München

W. Wichternstieg in kg/m<sup>2</sup>. Monat

ZV Zundversug in sek./100 (gegen 10%1ge Misch-

keine Zumung

GT Gewichtsteile

## Benennungen:

Optol = Rohbrenzkatechin-Fraktionen

Optan = Gemisch von Optol+Anilin (Zakl bedeutet % Optol)

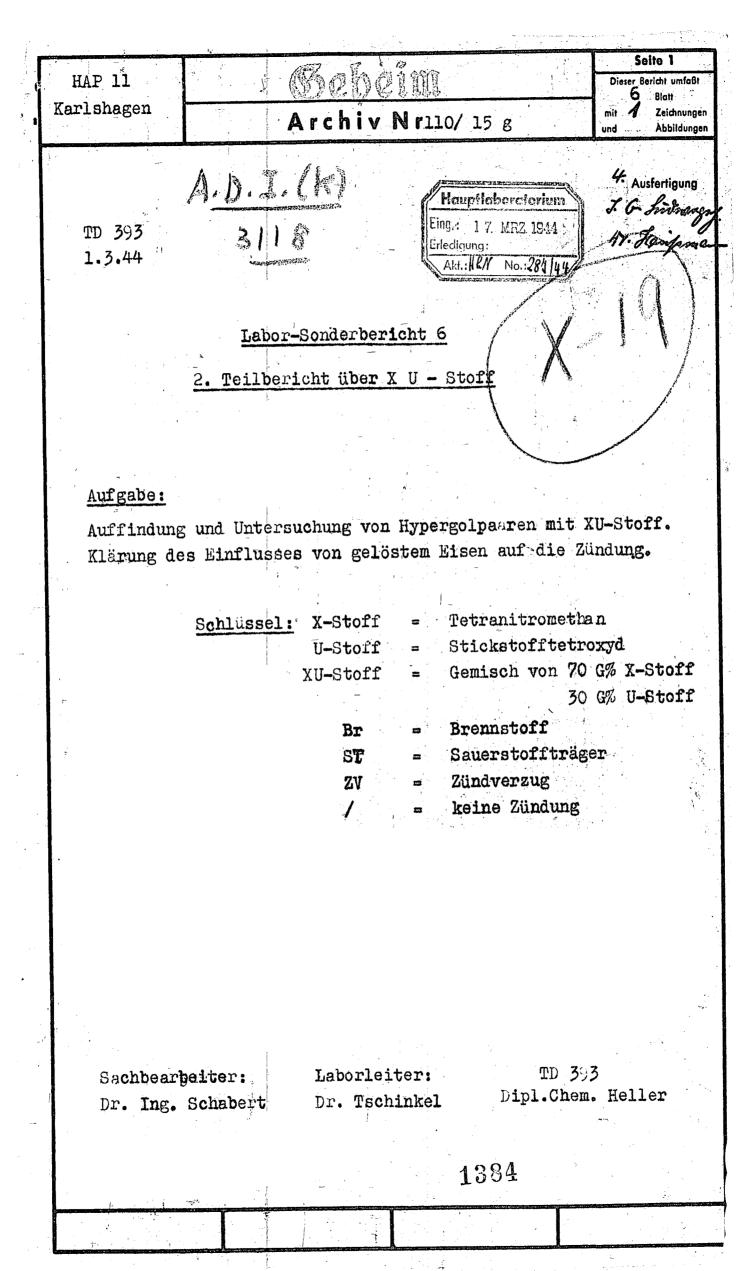
Optolin = Optol enthaltender Br.

Optanol = Br. aus Optan + Visol

Visol 6 = Vinyläthyläther

Sachbearbeiter: Ing, Rösler Laborleiter: Dr. Tschinkel

Abteilungsleiter: Dipl. Chem. Heller



HAP 11 Dieser Bericht umfaßt Karlshagen Archiv Nr 110/16 g Abbildungen A.D. Color (K) 4. Ausfertigung Haupflobomforium J.G. Liteny Eing.: 17. MRZ 1944 TD 393. Erledigung: 1.3.44 Akt.: NE// No.: 288 44 Labor-Sonderbericht Nr. Hypergole Treibstoffe mit U-S 1. Teilbericht.

#### Schlüssel:

X-Stoff = Tetranitromethan

U-Stoff = Sticks bfftetroxyd

XU-Stoff = 70 G% X-Stoff und 30 G% U-Stoff.

ZV = Zündverzug in 4/100 sek.

/ = keine Zündung

#### Anlaß:

Da die Frage des Behältermaterials auf Gmund der Korrasionsversuche mit Mischsäure noch zu keinem Ergebnis führte, wird die Verwendung von U-Stoff als Mauerstofrträger in Betracht gezogen.

#### Aufgabe:

Auffindung von Hypergolpaaren mit U-Stoff.

## Image 0083

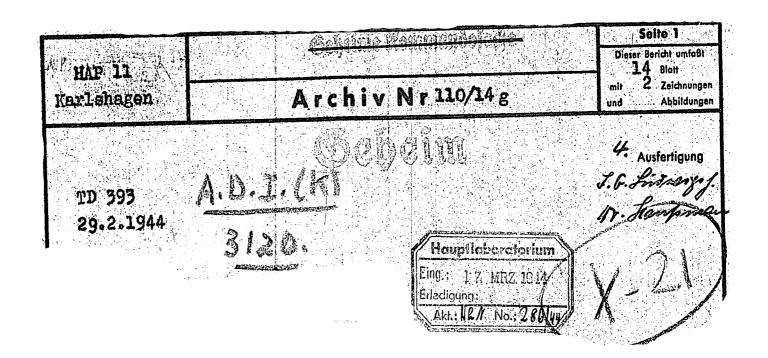
Sachbearbeiter:
Dr. Ing. Schabert

Laborleiter:

TD 393

Dr. Tschinkel

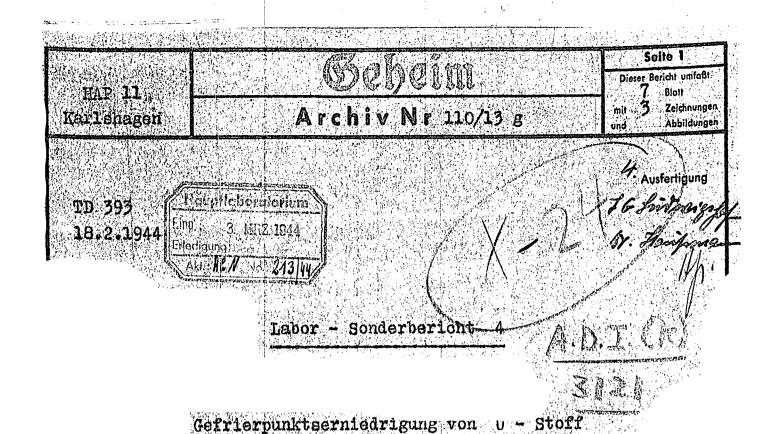
Dipl. Chem. Heller



Monergole Treibstoffe

Sachbearbeiter and Berichter Dipl.Chem.Luft

Abteilungsleiter: Dipl.Chem.Heller

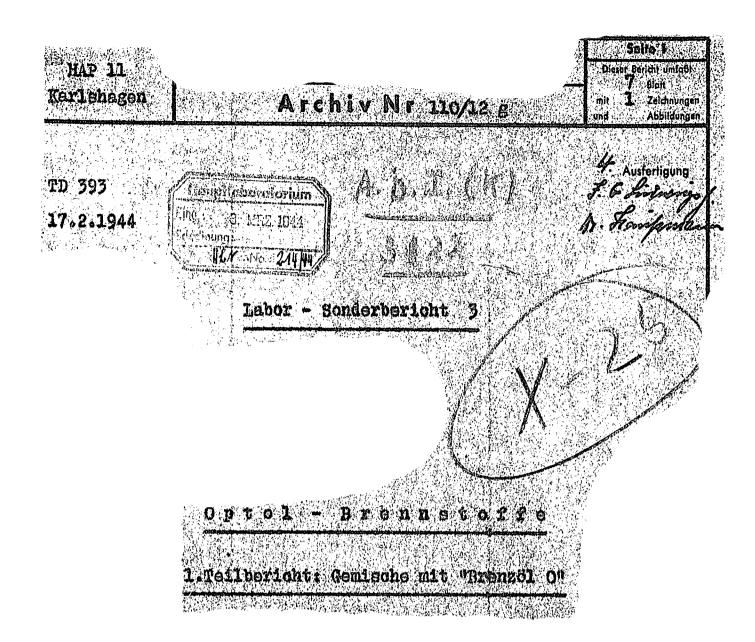


## Anlaß:

Da die Frage des Behältermaterials auf Grund der bisherigen Korrosionsversuche mit Mischedure noch zu keinem Ergebnis führte, wird die Verwendung von U-stoff als Sauerstoffträger in Betracht gezogen.

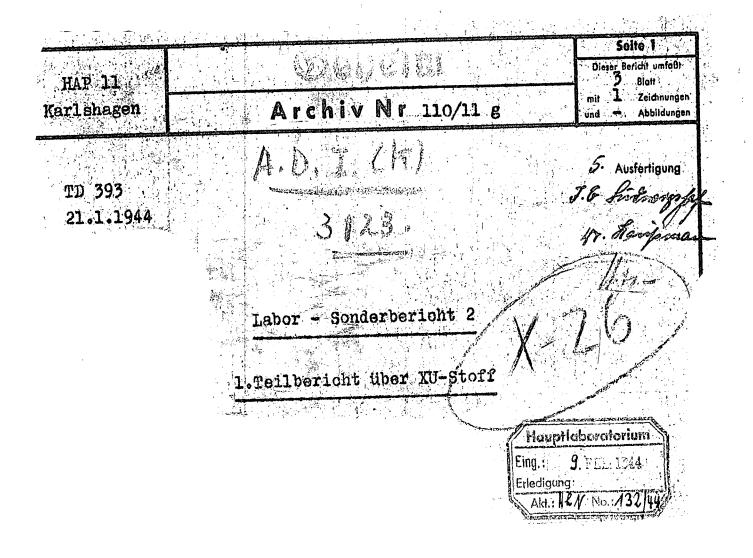
#### Aufgabe:

Es soll ein Zusatzstoff gesucht werden, der den Ersterrungspunkt von U-Stoff auf +25 bis -30° erniedrigt. Der Zusatzstoff soll nicht als Fallast wirken.



## Image 0053

Sachbearbeiter: Ing.Hösler Laborlelter: Dr.Techinkel Abteilungeleiter DiplaChemaHeller



Sohlüssel: X - Stoff = Tetranitromethan C(NO<sub>2</sub>)<sub>4</sub>
U - Stoff = Stickstofftetroxyd N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>
XU - Stoff = 62 Gew.% X-Stoff und 38 Gew.% U-Stoff
Gola 1 R = Anilin

Aurgane: Untersuchung und Herstellung zu XV - Stoff
hypergoler Treibstoffe.



Image 0041