

Braunkohle-Benzin A.-G.
Werk Schwarzeide

Schwarzeide, den 15. August 1940/Rd.

A 15

G Aktienvermerk Nr. 147

Verfasser: Dr. Weingärtner.

| | |
|-----------------|-----|
| Durchschlag an: | 682 |
| WL | 2-x |
| WD | 1-x |
| BA/V | 1-x |
| TA/BK | 1-x |
| FEU/V | 2-x |
| BA/S | 2-x |

gez. Dr. Wagn

Betreff: Heutige Ausführungsform einer C-Bilanzrechnung unter Aufteilung der erzeugten Syntheseprodukte auf die einzelnen in der Synthese gebildeten Kohlenwasserstoffgruppen.

1. Teil. Probenahme.

1. Einleitung.

Seit etwa 1 1/2 Jahren werden für die einzelnen Synthese-Stufen wie auch für die Gesamtanlage in Schwarzeide C-Bilanzrechnungen zur Erfassung aller Syntheseprodukte regelmäßig durchgeführt. Die Methode dieser Messungen und Rechnungen wurde hier entwickelt und hat schliesslich in ihrer gesamten Durchführung -angefangen von der Art der Probenahmen bis zur Ausgestaltung der Einzelrechnungen- eine feste Form angenommen. Es erscheint daher wünschenswert, über eine derartige Durchrechnung anhand von Beispielen zu berichten.

2. Grundlagen.

Die C-Bilanzrechnung ist eine Gewichtsbilanz. Es werden die in die Synthese eingesetzten C-Mengen ermittelt und den aus der Synthese, einschliesslich Abscheidungsanlagen, ausgebrachten C-Mengen gegenübergestellt. Das eingeschlossene C muss dabei in neuer Aufteilung, aber vollständig, wiedergefunden werden. Als umsetzbares C wird der Kohlenstoff des CO und etwa eingesetzter ungesättigter, schwerer Kohlenwasserstoffe bezeichnet. Es wird demnach angenommen, dass der Kohlenstoff im CH und höheren gesättigten Kohlenwasserstoffen, sowie im CO₂ nicht umsetzbar ist, (was normalerweise zutrifft).

3. Voraussetzungen für die Durchführung einer C-Bilanzrechnung.

Die C-Bilanzrechnung, die bisher über jeweils eine Dekade = 10 Betriebstage durchgeführt wird, hat als erste Voraussetzung die beiden Bedingungen:

1. einer einwandfreien Dauerprobenahme aller einzelnen Syntheseprodukte, von der Zusammensetzung, in der sie abgeschieden werden, einschliesslich des nicht aufgearbeiteten Restgases und
2. einer einwandfreien Produkt- und Gasmengen-Erfassung.

Es muss daher zunächst über die Methoden der Probenahmen und Messungen der Einzelprodukte berichtet werden. Die Probenahmen unterteilen sich in

a) Probenahme der Flüssigprodukte.

Als Flüssigprodukte können im einzelnen anfallen:

Paraffin, Kondensatöl, Schwerbenzin und Leichtbenzin.

Es muss sich bei den Probenahmen dieser Produkte grundsätzlich um Dauerproben von mindestens der Dauer eines Betriebstages handeln, wovon dann die Proben von je 10 Betriebstagen wiederum zu einer gemeinsamen Probe vereinigt werden. Von den genannten Produkten sind die Probenahmen von Paraffin und Kondensatöl die einfachsten, da diese Produkte, außer dass sie laufend anfallen, zunächst im Zwischenbehältern, die unter Luftbe- rührung stehen, aufgefangen werden, um von hier aus mittels Pumpen weiterbefördert zu werden. Es ist daher notwendig, zur Probenahme während einer Pumpoperation laufend einen kleinen Teil des Produktes zur Probenahme abzuzweigen. In der Skizze Nr. 1 des Anhangs ist beispielsweise eine Probenahmeverrichtung für Kondensatöl schematisch wiedergegeben. Die täglichen Proben werden im Verhältnis der anfallenden Mengen gemischt. Die vereinigten täglichen Proben werden dann bis zu ihrer Untersuchung zur Vermeidung etwaiger Verdampfungsverluste im Eisschrank aufgehoben.

Schwieriger gestaltet sich die Probenahme von Schwer- und Leichtbenzin bzw. von Rohbenzin, -falls eine Vortrennung des AK-Rohbencins im Schwer- und Leichtbenzin gerade nicht erfolgt- weil es sich um instabile Produkte handelt, die gegen eine Gasolatmesphäre atmoden in den Zwischentanks anfallen. Die Aufgabe bei der Probenahme des Bencins muss daher darin bestehen, die Produkte unter ihren jeweiligen Abscheidungsverhältnissen zu erfassen. Dies geschieht mittels der in der Skizze Nr. 2 im Anhang dargestellten Dauerprobe für Leichtbenzin, die es gestattet, ein Produkt abzu ziehen, das völlig den jeweiligen Abscheidungsbedingungen in der Anlage entspricht. Es wird hier auf die im Anhang wiedergegebene Beschreibung der Arbeitsweise dieser Dauerprobe verwiesen.

Die täglich anfallenden Benzindauerpuren werden in gleicher Weise von je 10 Tagen gesammelt und im Eisschrank aufbewahrt. Hierach werden die Bencin- und Ölproben für sich im Verhältnis der an den betreffenden Tagen angefallenen Produktmengen gemischt und untersucht.

b) Untersuchung der Flüssigprodukte.

Bei der Untersuchung ist grundsätzlich eine Aufteilung der Syntheseprodukte nach den einzelnen Kohlenwasserstoffgruppen mit verschiedenen C-Zahlen angestrebt worden. Bis jetzt sind für den Gesamtbetrieb die Kohlenwasserstoffe bis herauf zum C₆ als solche einzeln erfasst worden, während eine weitere Unterteilung der C₆- und höheren Kohlenwasserstoffen systematisch noch nicht durchführbar war. Eine weitere Aufteilung ist jedoch vorgesehen und muss als nächste Weiterentwicklung der C-Bilanzierung folgen. Demnach war bisher für das Kondensatöl außer der normalen ASTM-Destillation keine fraktionierte Destillation nach einzelnen Kohlenwasserstoffgruppen nötig. Die ASTM-Destillation diente lediglich zur Kontrolle, dass keine niedriger als Hexan siedenden Produkte mehr im Kondensatöl enthalten waren. Die gesamte Kondensatölmenge wird daher bei der späteren Berechnung unter den Anteil "C₆" und "höhere Kohlenwasserstoffe" unterzubringen sein.

Das Roh- bzw. das Leichtbenzin - und in gleicher Weise auch das Schwerbenzin wird einer fraktionierten Destillation zum Zwecke der Aufteilung auf die einzelnen Kohlenwasserstoffgruppen unterworfen. Für diese Destillation ist vom Hauptlaboratorium eine Apparatur entwickelt worden, die im Anhang in der Skizze Nr. 3 wiedergegeben und deren Arbeitsweise dort beschrieben ist. Auch hier erfolgt die Unterteilung vorläufig in die Fraktion der "C₆"- und höhere Kohlenwasserstoffe" einerseits sowie in die niedrigeren Kohlenwasserstoffe C₁ bis C₅ andererseits. Die Angabe der einzelnen Kohlenwasserstoffanteile erfolgt nach Gewichtsprozenten, da die C-Bilanz in der vorliegenden Form eine Gewichtsbilanz ist.

a.) Probenahme der gasförmigen Produkte.

Als gasförmige Produkte treten das Rohgasol und das Restgas auf. Grundsätzlich ist hier die übliche Probenahme mit dem Mariotte'schen System als Dauerprobe über einen Tag geeignet. Bei der Rohgasoldauerprobenahme ergibt sich allerdings eine besondere Schwierigkeit. Das Rohgasol fällt infolge der Aktivkohle-Schaltungen stossartig an, so dass der Gasdurchfluss in der Rohgasol-Leitung zeitweilig ruht. Mitunter tritt sogar infolge späterer Kondensation eine Druckminderung und ein damit verbundener Rückstoss auf. Diese schwankenden Verhältnisse würden die normale Dauerprobe beeinflussen und die Probenahme falsch machen. Um den hier herrschenden besonderen Verhältnissen gerecht zu werden, wurde eine besondere Dauerprobe entwickelt, deren Anordnung und Beschreibung in der Skizze Nr. 4 des Anhangs wiedergegeben ist.

Die Probenahme lässt sich darnach in 2 einander gleichwertigen Formen durchführen: Entweder läuft die Probe als tägliche Dauerprobe, dann wird täglich eine geringe Menge Gas entnommen und auf einen Gasometer über Kalilauge aufgeheben, bis die Proben von 10 Tagen beieinander sind, oder die Probenahme läuft als Gasometerprobe, wobei sich ein geeigneter Gasometer innerhalb von 10 Tagen gleichmäßig auffüllt. Heute wird so verfahren, dass die Rohgasoldauerprobe als Gasometerprobe über 10 Tage, die Restgasdauerprobe als tägliche Dauerprobe läuft.

Die Restgasdauerprobe, die nicht so sehr von Druckstößen beeinflusst wird als die Rohgasoldauerprobe, da hier kaum mit Kondensation und Wiederverdampfung von Kohlenwasserstoffen zu rechnen ist, lässt sich daher wesentlich einfacher durchführen. Die Anordnung der Restgasdauerprobe ist der Vollständigkeit halber in der Skizze Nr. 3 des Anhangs dargestellt.

Die gleiche Anordnung gilt auch für die noch notwendige Synthesegasdauerprobe bzw. ist auch hierfür die Gasometerdauerprobe verwendbar.

d.) Untersuchung der gasförmigen Produkte.

Die Aufarbeitung der Rohgasol- und Restgasdauerproben erfolgt als Stock-Analyse, d.h. die in der Probe enthaltenen C-Stoffe werden als solche gewichtsmässig erfasst. Die Durchführung der Stock-Analyse wird hier als bekannt vorausgesetzt.

e) Probennahme des Synthesegases.

Wie bereits erwähnt, erfolgt die Synthesegasprobenahme in gleicher Weise wie die des Rohgasols und des Restgases. Seit geraumer Zeit wird die Synthesegasprobenahme als Gasometerprobe durchgeführt.

f) Aufarbeitung der Synthesegasdauerprobe.

Die Untersuchung des Synthesegases erfolgt ebenfalls grundsätzlich mittels einer Stock-Analyse, um damit die eingesetzten Gasgewichte zu erhalten. Da das Synthesegas im allgemeinen völlig frei ist von schweren Kohlenwasserstoffen, kann notfalls auch die normale tägliche Gasanalyse benutzt werden, aus welcher nach Mitteilung mit Hilfe der theoretischen Litergewichte der einzelnen Gasbestandteile das Gasgewicht sowie die Einsatzgewichte der einzelnen C-Stoffe errechnet werden können.

4.) Zusammenfassung des 1. Teils.

Da die C-Bilanzrechnung in einer gewichtsmässigen Erfassung der gasförmigen C-Einsatzstoffe einerseits und in der Erfassung der in der Synthese (einschließlich den Abscheidungsanlagen) auftretenden einzelnen C-Produkten hinsichtlich ihres Gewichts besteht, müssen die Methoden der Probenahmen diesem Grundsatz im einzelnen angepasst sein. Die Unterteilung auf die einzelnen Produkte ergibt sich dann von selbst.

2. Teil: Messung und Berechnung.

5.) Messung des Synthese- und Restgases sowie Messung der flüssigen und gasförmigen Primärprodukte.

Neben die Probennahme und Aufarbeitung tritt als weitere Voraussetzung die Messung der Gasmengen sowie die Messung der flüssigen Primärprodukte und des Gasols. Da diese Messung laufend und in bekannter Weise durch die Betriebskontrolle durchgeführt und registriert wird, seien hierüber an dieser Stelle keine weiteren Ausführungen gemacht. Dagegen sei auf die Fehler eingegangen.

In allgemeinen werden die Fehler der Synthesegas- und Restgasmessungen mit $\pm 2\%$ beurteilt. Die Fehler der Mengenmessung der flüssigen Primärprodukte betragen im allgemeinen $\pm 0,5\%$.- Die sich auf den vorstehenden Voraussetzungen aufbauende C-Bilanzrechnung ist demnach mit den bei den Mengenmessungs-, Probennahmen- und analytischen Fehlern, die bei der Aufarbeitung der Probenahmen auftreten können, behaftet. Das Resultat, das sie liefert, kann daher niemals einen höheren Grad an Genauigkeit aufweisen, als er in den voraufgegangenen Auswertungen bereits erreicht ist. Der Genauigkeitsgrad könnte nur dann scheinbar grösser sein, falls zufällig zwei grössere Fehler sich gerade kompensieren. Nach bisherigen Erfahrungen kann der analytische Fehler als außerordentlich gering angesehen werden. Als verhältnismässig gering hat sich der Fehler von Seiten der Probennahmen erwiesen. Als grösster Fehler tritt daher fast überall der Fehler der Mengenmessung in Erscheinung.

6.) Durchführung einer C-Bilanzrechnung.

Die C-Bilanzrechnung für den Gesamtbetrieb Schwa. unterteilt sich in folgender Weise:

- a) C-Bilanz für Schwa. 1, 1. Stufe
- b) C-Bilanz für Schwa. 2, 1. Stufe
- c) C-Bilanz für Schwa. 1 + 2, 1. Stufe
- d) C-Bilanz für Schwa. 2, 2. Stufe
- e) C-Bilanz für Schwa. 1 + 2, 1. u. 2. Stufe (Gesamtanlage)

Zur Berechnung dieser Bilanzen ist im Anhang für jeden einzelnen Fall, je ein Rechenbeispiel wiedergegeben. Als Beispiel wurde die zweite Mai-Dekade 1939 gewählt.

Zu a) Beschreibung der C-Bilanzrechnung Schwa. 1, 1. Stufe.

In das Feld Nr. 1, das den Einsatz an C-Stoffen enthält, wird die Stock-Analyse des Synthesegases 1, Schwa. 1 eingesetzt, da dieses der alleinige Träger der C-Einsatzstoffe ist. Als C-Einsatzstoffe gelten CO, CO₂, CH₄ sowie etwaige vorhandene höhere ungesättigte Kohlenwasserstoffe. Neben der Analyse erscheint die Synthesegasmenge und das Litergewicht des Synthesegases. Aus beiden wird die Gasmenge gewichtsmässig erhalten. Aus den Gewichtsanteilen werden die einzelnen C-Trägerstoffe ermittelt. Zur späteren Umrechnung der Ausbeuten auf Idealgas ist die Volumenkonzentration an CO + 2 H₂ angeführt sowie die CO + 2 H₂-Menge, volumenmässig. Weiterhin erscheint die Wasserstoffkonzentration und -menge.

In den Feldern 2 - 5 ist die Produktion im weitesten Sinne enthalten, d.h. einschliesslich dem produzierten Restgas. Feld Nr. 2 enthält die Stock-Analyse vom Restgas Schwa. 1 sowie die Restgas-Menge volumen- und gewichtsmässig, gleichfalls über das Litergewicht berechnet. Die Stock-Analyse gibt alle C-Stoffe des Restgases wieder, die dann mit dem Gasgewicht multipliziert gewichtsmässig in absoluter Menge erscheinen. Bei Schwa. 1 tritt noch besonders der Restgaseanteil einzelner Versuchsofen auf, deren Gas unter abgeackert wird. Jeder einzelne C-Betrag wird also um den betreffenden C-Betrag der Versuchsofen erhöht.

Im Feld Nr. 3 erscheint in gleicher Weise der analytische Befund des Rohgasols laut Stock-Analyse. Wiederum werden über Litergewicht und Rohgasolmenge gewichtsmässig alle einzelnen vorhandenen C-Stoffe errechnet.

Im Feld Nr. 4 tritt die Siedeanalyse des Leicht- bzw. Rohbenzins, in der Ausführung wie unter 2 b geschildert auf. Mit Hilfe der Leicht- bzw. Rohbensinnmenge können wiederum die einzelnen C-Stoffmengen bestimmt werden.

Weiterhin erscheint die Kondensatölmenge, in der auch das Paraffin eingeschlossen ist, die insgesamt als C₆ + höhere Kohlenwasserstoffe gilt. Die weitere Unterteilung betrifft das Schwerbenzin, für den Fall, dass solches erzeugt wird, wobei die C-Kohlenwasserstoffe des Schwerbenzins zu der Paraffin- + Kondensatölmenge hinzugeschlagen werden.

In den Feldern 1 - 4 sind demnach sowohl auf Seiten des Einsatzes als auch auf Seiten der Produktion die einzelnen C-Stoffe als solche und mengenmässig zusammengestellt.

In den nunmehr folgenden Feldern 5 - 12 werden diese C-Stoffe -der Produktion nach- auf die einzelnen C-Gruppen aufgeteilt und dort additiv zusammengefasst. So erscheint beispielsweise im Feld Nr. 5 jeder einzelne C-Posten aus den Feldern 2 - 4. Die Summe dieser einzelnen Posten ergibt die Gesamtmenge der C_6 - + höhere Kohlenwasserstoffe innerhalb der betreffenden Dekade. Diese Postensumme des Feldes Nr. 5 wird auf das nächste Feld 6 als Einsatz übertragen, zu dem dann wiederum die einzelnen C-Posten aus den Feldern 2 - 4 hinzugeschlagen werden. Diese Summe ergibt den Posten 6, also alle höheren Kohlen-wasserstoffe einschliesslich der C_6 -Kohlenwasserstoffe. Posten 6 erscheint wiederum als Einsatz im Feld 7, zu dem hier alle einzelnen C-Posten der Felder 2 - 4 addiert werden, so dass bis hierher in der Summe alle Kohlenwasserstoffe bis herab zu den C_6 -Kohlenwasserstoffen einschliesslich mengenmässig auftreten. Dieses Spiel setzt sich dann zunächst über Feld 8, welches die C_2 -Kohlenwasserstoffe hinzufügt, fort.

Zum Unterschied gegenüber den Feldern 5 - 9, in denen gleichgeartete Stoffe auftreten, deren Mengen laufend aufaddiert werden können, treten in den Feldern 10, 11 und 12 im Methan, gebildeter Kohlensäure und nicht umgesetztem Kohlenoxyd anders geartete Stoffe auf. Es ist deshalb in diesen Feldern das Weiteraufaddieren unterbrochen worden. Die Stoffe treten hier mit ihren Einzelmengen in Erscheinung und eine Übertragung unterbleibt zunächst.

So wird im Feld Nr. 10 der jeweilige Methananteil aus den Produktionsfeldern 2 und 3, in denen es ja praktisch nur vorkommen kann, zusammengetragen. Um zu der eigentlichen Methanproduktion selbst zu kommen, muss die im Synthesegas (Feld Nr. 1) enthaltene Methaneinsatzmenge in Abzug gebracht werden. Das Resultat ist dann die gebildete Methanmenge.

Das gleiche Verfahren wird bei der Kohlensäure im Feld Nr. 11 angewandt, so dass sich die neu gebildete Kohlensäuremenge ergibt.

Im Feld Nr. 12 werden nunmehr lediglich die ebenfalls nur in den Feldern 2 und 3 der Produktion auftretenden Kohlenoxydmengen zusammengetragen, die dann summiert das nicht umgesetzte Kohlenoxyd ergeben.

Im Feld Nr. 13 ist zur Ergänzung die wichtige Zahl des CO-Gesamtumsatzes aufgeführt, die erhalten wird aus der Differenz des eingesetzten und des nicht umgesetzten Kohlenoxyds. Drückt man diese Differenz prozentual, bezogen auf den CO-Einsatz, aus, so erhält man den CO-Gesamtumsatz.

Im Feld Nr. 14 sind die für spätere Rechnungen -wie Berechnung der Kontaktleistung- notwendigen spezifischen Ofenzahlen zusammengestellt. Es sind aufgeführt die Idealgaskonzentration, die mittlere tägliche Ofenzahl, die mittlere tägliche Ofenbelastung in Nm^3 Synthesegas/h und in Nm^3 Idealgas/h.- Außerdem ist die Umrechnungskonstante zur Bestimmung der Kontaktleistung aufgeführt.

Auf die Rechnungen in den Feldern 5a - 9a soll später eingegangen werden.

Bis hierher sind also nunmehr die absoluten Mengen der einzelnen Syntheseprodukte pro Dekade, und zwar als Kohlenstoff-Wasserstoff-Verbimungen bzw. Kohlenstoff-Sauerstoff-Verbindungen, zusammengetragen. Innerhalb einer C-Bilanzrechnung interessiert aber, um einer richtigen Aufteilung willen, nur der C-Gehalt bzw. das C-Gewicht innerhalb jeder einzelnen Verbindungsgruppe. Es müsste daher im nächsten Schritt die absolute C-Menge ausgerechnet werden. Um nun aber nicht fortgesetzt mit grossen Zahlen rechnen zu müssen, ist vorerst die Umrechnung der einzelnen Gewichte auf Ausbeutesahlen, bezogen auf 1 m³ Idealgas, zwischen geschoben worden, schliesslich auch auf Grund des besonderen Interesses an diesen Ausbeutesahlen, bezogen auf Kohlenwasserstoffgewichte. Die Umrechnung auf die reinen C-Gewichte wird dann mit diesen Ausbeutesahlen durchgeführt, so dass sich dann hieraus unmittelbar die C-Ausbeuten ergeben.

Zur Umrechnung auf die C-Ausbeuten sind eine Reihe von Faktoren notwendig, die sich aus den Molekulargewichten der einzelnen C-Stoffe ergeben. Hierbei ist für die reinen Kohlenwasserstoffe bis zum C₂ einschliesslich ein einheitlicher Faktor, nämlich 0,842, eingesetzt worden, da die Faktoren der einzelnen Kohlenwasserstoffe nur unwesentlich differieren und insbesondere die niedrigen Kohlenwasserstoffe, bei denen sich der Faktor am meisten ändert, nur einen geringen Anteil des Gesamtproduktes ausmachen, zumal es sich ja immer um die Umrechnung der gesamten Produktemengen bis zu dem betreffenden Kohlenwasserstoff einschliesslich handelt. Für die Umrechnung des Methans wird mit dem Faktor 0,750, für die Umrechnung der Kohlensäure mit dem Faktor 0,273, für die Umrechnung des Kohlenoxyds mit dem Faktor 0,428 gerechnet. Der Kohlensäurefaktor ergibt sich beispielsweise aus dem Verhältnis von C/CO₂ = 12/44 = 0,273. Die in den Feldern 10 + 12 so ermittelten C-Ideal-Ausbeuten können nunmehr weiterhin aufaddiert werden, genau wie das früher in den Feldern 5 - 9 für die Kohlenwasserstoffe durchgeführt ist.

Die Kontrolle der Richtigkeit der Rechnung ergibt sich dann unmittelbar aus der Summe g C/m³ CO + 2 H₂ im Feld Nr. 12, wo die Zahl 179,50 g erscheinen muss, falls die Rechnung absolut richtig ist.

Die Zahl 179,50 stellt diejenige Kohlenstoffmenge dar, die in einem m³ eines Gases von der Zusammensetzung 33,33 % Vol.-% CO und 66,6 Vol.-% H₂ enthalten ist.

Des weiteren sind in den Feldern 5 - 12 noch die einzelnen C-Anteile in Gewichtsprozenten des C-Einsatzes, einzeln und aufaddiert, wiedergegeben.

Mit dieser Durchrechnung ist die C-Bilanzrechnung der gesamten Produktion praktisch abgeschlossen. Zur Berechnung der einzelnen C-Leistungen braucht dann jede einzelne Zahl nur mit der Umrechnungskonstanten zur Bestimmung der Kontaktleistung multipliziert zu werden.

Während so die gesamte Produktion erfasst ist, interessiert für den Betrieb mitunter nur der wirklich als flüssig oder gasförmig abgeschiedene Produktionsanteil, d.h. derjenige Anteil, bei dem die noch im Restgas verbliebenen Produkte, als nicht abgeschieden, fehlen. Diese noch im Restgas enthaltenen C-Stoffe sind eben, da sie vorläufig nicht weiter abgeschieden werden können, für die eigentliche Produktion bedeutungslos.

Es sind daher in den Feldern 5a - 9a nur diejenigen Anteile-, in gleicher Weise wie die in den Feldern 5 - 9 dargestellten Produkte-, zusammengefasst, ohne Berücksichtigung der im Feld Nr. 2 auftretenden Postene. Da von diesen Zahlen wiederum nur die spezifische Idealausbeute in Form der Kohlenwasserstoffgewichte interessieren, ist hier die Verrechnung auf C-Ausbeuten von untergeordneter Bedeutung.

Zu b.) In der bisher geschilderten Weise werden die C-Bilanzrechnungen Schwa 1 und Schwa 2, 1. Stufe getrennt voneinander durchgeführt. Soll die Bilanz von beiden ersten Stufen gemeinsam gemacht werden (siehe 6a), so werden die entsprechenden Einzelmengen addiert und durch die addierten Bezugszahlen umgerechnet. In diesen Bilanzrechnungen der ersten Stufen sind daher, - da die Prämissen eindeutig sind - keinerlei Probleme mehr enthalten.

Zu d.) Problematisch ist dagegen die Durchführung einer C-Bilanzrechnung für die 2. Stufe. Die Schwierigkeit bei dieser Rechnung besteht darin, dass im Synthesegas 2, welches ja mit dem Restgas 1 identisch ist, schwere Kohlenwasserstoffe, die von der Aktivkohleanlage hier durchschlagen, enthalten sind. Grundsätzlich erscheinen diese schweren Kohlenwasserstoffe in der Bilanz der 2. Stufe im Einsatz. Es ist jedoch heute noch nicht genau bekannt, wie weit diese Stoffe an der Synthesereaktion teilnehmen bzw. wie weit sie unbeeinflusst durch den Kontakt hindurchgehen und dann als Inerte zu betrachten sind. - Es scheint bisher soviel festzustehen, dass ein Teil dieser Stoffe - es handelt sich in der Hauptsache um Aethan, Äthylen, Propan, Propylen, Butan und Butylen - an der Synthesereaktion teilnimmt und als höheres C-Produkt wieder erscheint. Die Höhe dieses Anteils ist leider noch nicht bekannt. Ebenso unbekannt ist der Anteil, mit dem die ungesättigten C- und O-Kohlenwasserstoffe an der Reaktion beteiligt sind. Um diesen Unsicherheiten einigermaßen zu begegnen und zu einer halbwegs brauchbaren Auswertung zu kommen, sind daher vorläufig folgende Annahmen gemacht worden:

1. Es wird angenommen, dass die ungesättigten Kohlenwasserstoffe vollständig umgesetzt werden.
2. Es wird angenommen, dass die gesättigten Kohlenwasserstoffe sich nicht am Umsatz beteiligen und den Kontakt ohne andere als Inertewirkung passieren.

Wie eine Reihe von Rechnungen gezeigt haben, können diese Annahmen nicht ganz zu Recht bestehen. Es scheint vielmehr so zu sein, dass ausser den Ungesättigten, die vermutlich vollständig umgesetzt werden, auch ein erheblicher Teil der gesättigten Kohlenwasserstoffe an der Reaktion teilnimmt. Über den Grad der Beteiligung können vorerst keine sicheren Aussagen gemacht werden, so dass zunächst mit obigen Annahmen weitergerechnet werden muss.

Um die sich aus diesen Verhältnissen ergende wahre CO + 2H₂-Konzentration, die sich ja nunmehr aus der analytisch ermittelten Konzentration und aus der zusätzlichen Konzentration der ungesättigten Kohlenwasserstoffe ergibt, zu erhalten, ist es notwendig, die Ungesättigten auf Kohlenoxyd umzurechnen.

Dies geschieht, indem mit Hilfe der einzelnen Molekulargewichte die Kohlenwasserstoffe zunächst auf g C, dann auf m^3 C und schliesslich auf $\text{m}^3/100$ umgerechnet werden. Da die ungesättigten Wasserstoffe im Verhältnis zum Kohlenstoff von 2 : 1 besitzen, kann die Wasserstoffkonzentration unbedenklich um das Doppelte des Zuwachses an Kohlenstoff durch die ungesättigten vergrössert werden. Auf diese Weise erhält man die unter dem Gesichtspunkt obiger Voraussetzungen wahre Idealgaskonzentration, auf welche nunmehr in gleicher Weise wie bei der C-Bilanzrechnung der 1. Stufe alle Einzelzahlen zu beziehen sind. In ihren weiteren Verläufe gleicht die Rechnung nunmehr völlig einer C-Bilanzrechnung der 1. Stufe, mit dem einzigen Zusatz, dass innerhalb eines jeden Feldes der entsprechende Betrag des gesättigten Kohlenwasserstoffes aus dem Einsatz in Abzug gebracht wird. Am Ende muss die Rechnung wiederum den Betrag von $179,5 \text{ g C/Mr } 100 + 2\text{H}_2$ ergeben. Naturgemäss ist die Übereinstimmung hier eine viel schlechtere.

Zu e.) Soll schliesslich die C-Bilanzrechnung über die Gesamtanlage, d.h. 1. + 2. Stufe gemeinsam ausgeführt werden, so entfällt die Zwischenrechnung über das Restgas 1 bzw. Synthesegas 2 und als Einsatz erscheint Synthesegas 1, während als Produktion im Feld Nr. 2 das Restgas 2 auftritt. In den Feldern 3 - 4 sind dann die Produktionsmengen beider Stufen zu vereinigen, und die gleiche Rechnung wird dann in den Feldern 5 - 12 fortgesetzt. Tritt der Sonderfall ein, dass zwischen der 1. und 2. Stufe ein Teil des Restgases 1 für besondere Zwecke, sei es zum Heizen oder zu irgendeiner anderen Weiterverarbeitung entnommen wird, so kann dies bei der C-Bilanz durch entsprechenden Abzug der hierbei weggeführten Produkte im Feld Nr. 2 berücksichtigt werden. Die C-Bilanz bleibt gleichfalls unverändert, in dem Falle, wo beispielsweise eine Kreislaufsynthese betrieben wird, da ja immer nur der Einsatz von frischen Gas und der endgültige Abgang, sei es von Restgas, sei es von Produkten aus dem System betrachtet wird. Der Kreislauf ist dabei ein Vorgang, der sich innerhalb des Rahmens, welcher durch die C-Bilanz gesteckt ist, abspielt.

7.) Ergebnisse der C-Bilanzrechnungen.

Die hier niedergelegten Grundlagen sind seit August 1938 und über die Gesamtbetriebszeit des Jahres 1939 für die Gesamtanlage in Schwarzeide durchgerechnet und entwickelt worden. Sie haben uns in die Lage gesetzt, einen besseren Einblick in die Synthese als bisher zu gewinnen. Weiter war es uns möglich, sonst verborgen gebliebene Fehler in den Mengenmessungen festzustellen. Ferner konnten die oftmals schwankenden Verhältnisse und ihre Ursachen bei der Abscheidung der flüssigen Primärprodukte einerseits und des Rohgasols andererseits weitgehend geklärt werden. Ausser dass die C-Bilanz die grundsätzliche Festlegung der tatsächlich erreichten Produktion und der Umsätze gewährleistet, stellt sie auch die Sammlung der einzelnen Produktzahlen für weitere Untersuchungen dar. So ist es möglich, demnächst nähere Anhaltspunkte über die Verteilung in der Bildung der gesättigten und ungesättigten Kohlenwasserstoffe zu erhalten, wie überhaupt eine Verteilung der Kohlenwasserstoffe der Synthese schlechthin. Darüber hinaus lassen sich nunmehr die C₁- und C₂-Ausbauten, die heute mit den vorhandenen Aktivkohleanlagen erreicht werden, fest ermitteln und gestatten, im Zusammenhang mit den Betriebsbedingungen dieser Anlagen die besten Voraussetzungen für die höchstmöglichen Ausbeutungen aufzusuchen.

+) Diese Rechnung ist im Feld "Idealgastberechnung" der 2. Stufe zu finden.

Anlagen.

Wingauhu

Synthese
gez Müller-Lucanus

Skizze Nr. 1 Öl

Tauchung in Wasser

Schlauch

Bund

Hahn1

H2 Ventil

Hahn3 Hahn4 Hahn2

eingesetztes Öl

Leitung
Druckseite
der Pumpe

Absperrwasser

Glockenprobe

Flasche ist ursprünglich mit Absperrwasser gefüllt,

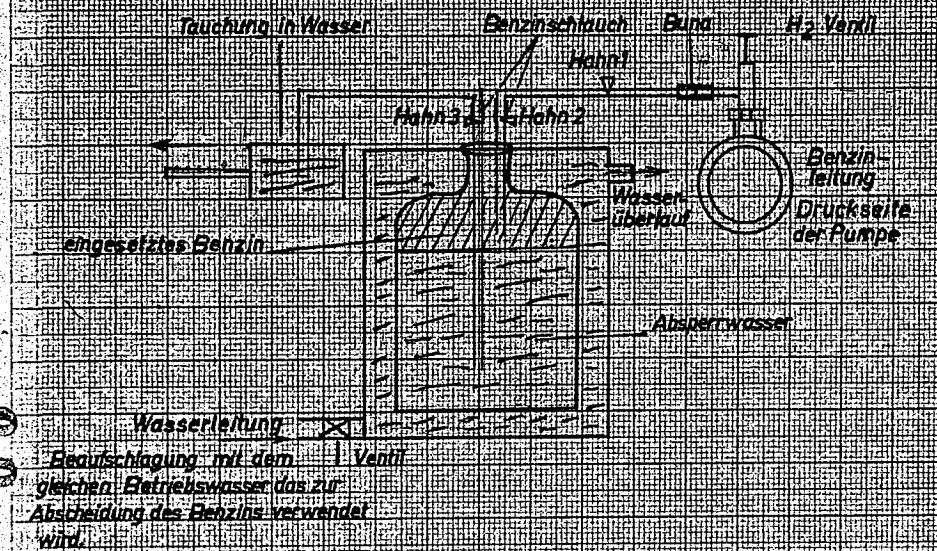
das durch das Öl verdrängt wird:

Vor jedem Pumpen ist der Hahn1 zu öffnen,

Nach dem Pumpen ist er zu schließen.

Skizze Nr. 2. Benzindurchleitung

692

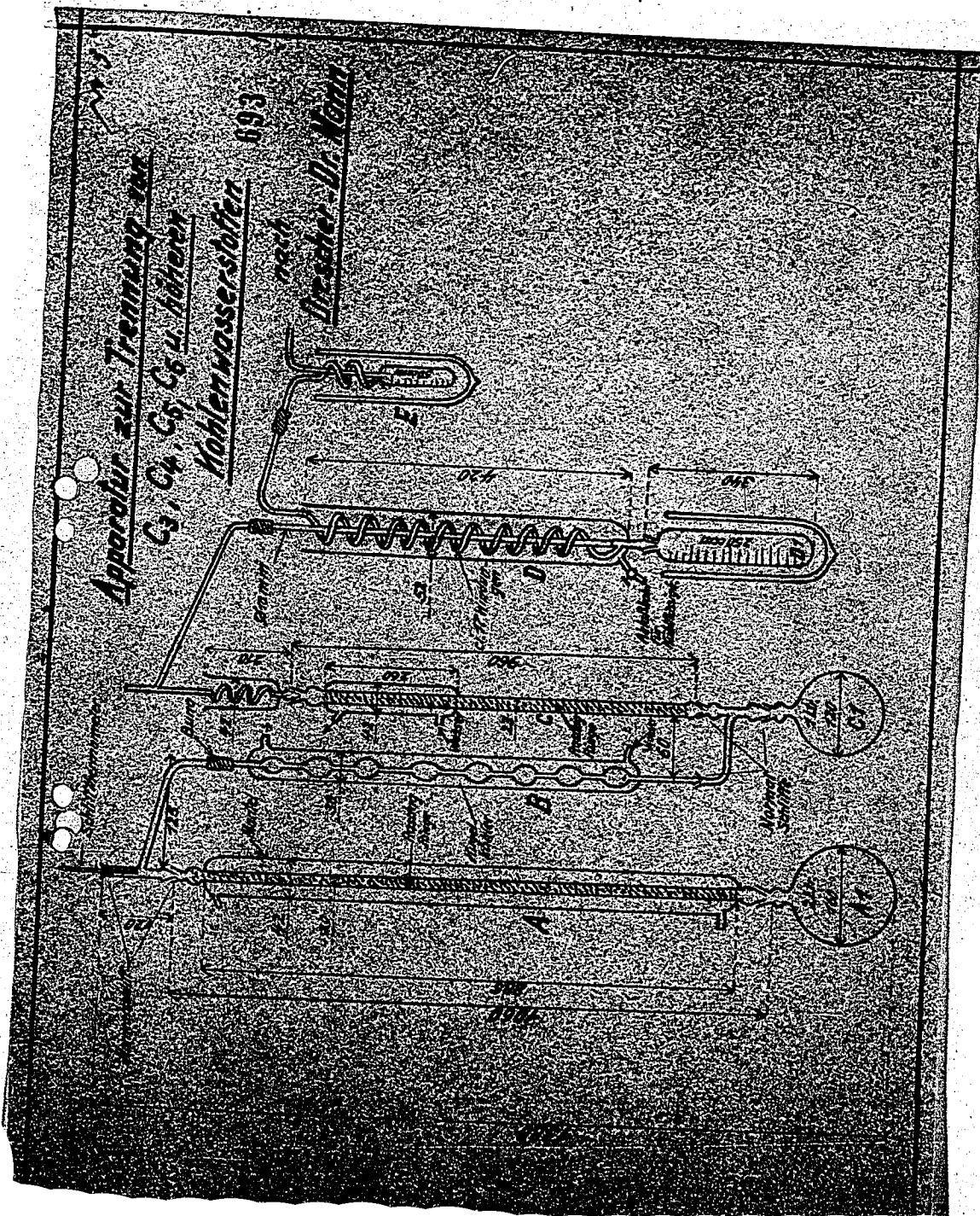


Benzindurchprobe

Flasche ist ursprünglich mit Absperrwasser gefüllt,
das durch das Benzin verdrängt wird.

Vor jedem Pumpen ist der Hahn zu öffnen,
nach dem Pumpen ist er zu schließen.

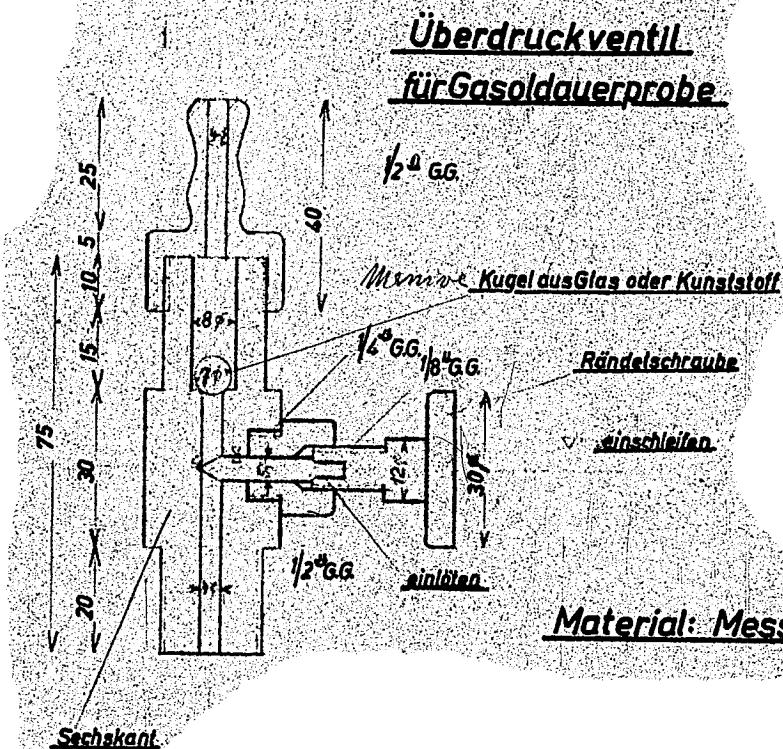
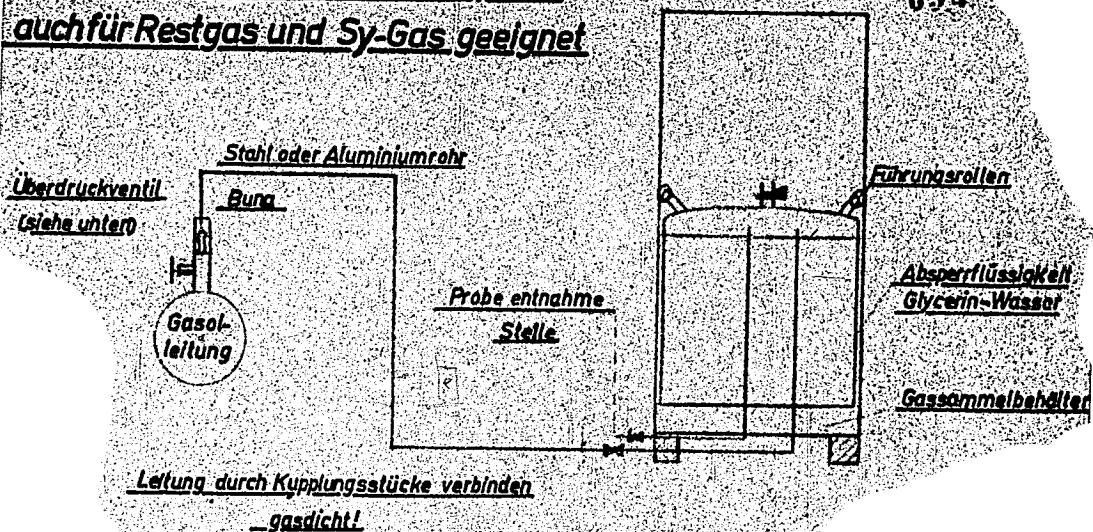
Durch das Wasserbad soll ein Verdampfen der
leichten Anteile verhindert werden.



Glühlampe
Gleichstrom
Gleichrichter
110 V.

SkizzeNr.4 Rohgasoldauerprobe
sogenannte Gasometerdauerprobe
auch für Restgas und Sy-Gas geeignet

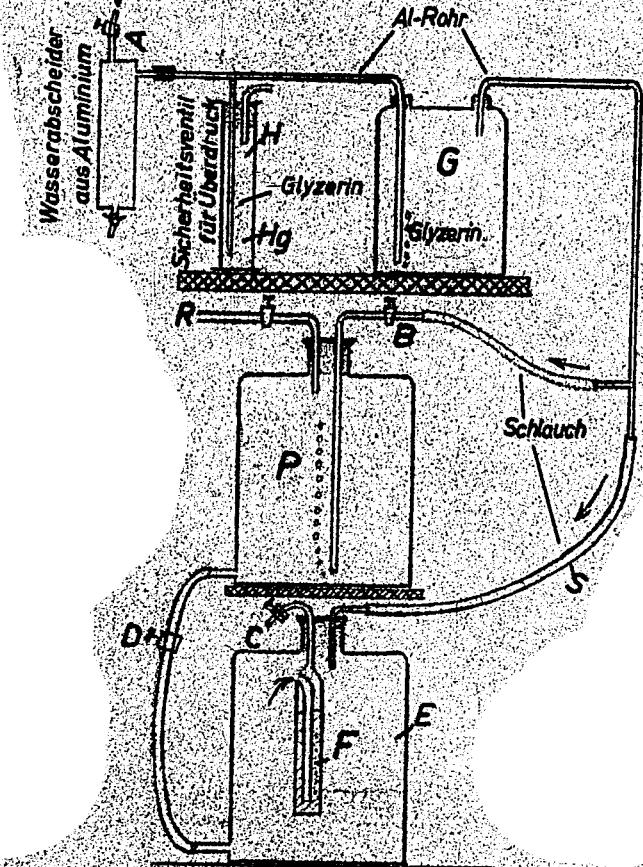
691



SkizzeNr.5 Restgasdauerprobe.

Anschluss an Ofen

695



Ansetzen der Probe: 1. Flasche P mit Sperrflüssigkeit füllen. 2. Hahn D schließen. 3. Flasche E unter Flasche P setzen. 4. Hahn G öffnen. 5. Hahn B öffnen. 6. Hahn D leicht öffnen.

Ziehen der Probe: 1. Hahn B und C schließen. 2. Flasche E hochsetzen. 3. Hahn D öffnen. 4. Probe bei R entnehmen. 5. Flasche P vollständig mit Sperrflüssigkeit füllen. 6. Schlauch S darf auf keinen Fall abgenommen werden. Bei der Kontrolle der Probe beachte daß:

1. Durch den Bullertopf ein ständiger Gasstrom streicht

2. Im Gefäß G ständig Blasen aufsteigen

3. " " " P " " "

4. " " " H nur wenig Gas entweicht

Der Gasstrom in F läßt sich regulieren durch Quetschhahn C

" " " P " " " " " " " D

" " " H " " " " " " " A

Beim Ziehen der Probe müssen die Hähne B u. C fest geschlossen, der Hahn A weit geöffnet sein!

In geschlossenen Räumen müssen Cu-Han die Abgasleitung angeschlossen sein!

Dortm. 27-31.5.1939

Dortm. 3.7.-7.7.1939

Sektor 100 Kriegsschiff 28 Nr. 87

Sektor 100 Kriegsschiff 28 Nr. 71

(3) $\Sigma_{\text{C}_1 \text{-K-W}}$ = 100 g

(4)

Menge Rohöl = 100 g

Menge Rohöl = 100 g

| | | | | |
|------------------------|--------|-----------------------------------|---------------------------|--------------------|
| 1. C ₁ -K-W | 2.76 | 3. 026 362.0 C ₁ -KW | Menge Rohöl = 666.260 kg | 566.260 kg |
| 2. C ₁ -K-W | 35.176 | 17.234.094.0 C ₁ -KW | 101.48-KW | 17.174.270.000 kg |
| 3. C ₁ -K-W | 49.31 | 56.166.291.000 C ₁ -KW | Gesamt C ₁ -KW | 155.767.100.000 kg |
| 4. C ₁ -K-W | 15.31 | 17.362.684.745 C ₁ -KW | C ₁ -KW | 15.317.154.000 kg |
| 5. C ₁ -K-W | 2.19 | 2.338.985.000 C ₁ -KW | C ₁ -KW | 2.192.000 kg |
| 6. C ₁ -K-W | 0.71 | 1.500.732.000 C ₁ -KW | | |
| 7. C ₁ -K-W | 1.55 | 1.251.085.000 C ₁ -KW | | |
| 8. C ₁ -K-W | 1.30 | 2.500.572.000 C ₁ -KW | | |

(5) $\Sigma_{\text{C}_2 \text{-K-W}}$ = 0 g

(6)

C₂-K-W = 0 gC₂-K-W = 0 g

| | | | |
|------------------------|----------------------|--------------------|-------------------------------|
| 1. C ₂ -K-W | 1. 415.441.735 g | ① 1. 556.493.298 g | 1. C ₂ -K-W = 0 g |
| 2. | 55.884.150 g | ② 1. 525.232 g | 2. C ₂ -K-W = 0 g |
| 3. | 12.362.884 g | ③ 2. 538.985 g | 3. C ₂ -K-W = 0 g |
| 4. | 0 g | ④ 1. 543.715 g | 4. C ₂ -K-W = 0 g |
| 5. | 1. 556.493.298 g | ⑤ 1. 101.130.792 g | 5. C ₂ -K-W = 0 g |
| 6. | 1. 425.317.125.038 g | ⑥ 1. 131.682 g | 6. C ₂ -K-W = 0 g |
| 7. | 1. 505.7 g | ⑦ 1. 111.121 g | 7. C ₂ -K-W = 0 g |
| 8. | 1. 524.774.710 g | ⑧ 1. 040 g | 8. C ₂ -K-W = 0 g |
| 9. | 1. 502.042 g | ⑨ 1. 043.559 g | 9. C ₂ -K-W = 0 g |
| 10. | 1. 502.002 g | ⑩ 1. 029.079 g | 10. C ₂ -K-W = 0 g |

(11) $\Sigma_{\text{CO-Gesamtkreislauf}}$ = 0 g

(12)

CO-Gesamtkreislauf = 0 g

CO-Gesamtkreislauf = 0 g

| | | | |
|-----------------------|---------------------------|-----------------------|-----|
| 1. CO-Gesamtkreislauf | 1. 556.517.438 g | 1. CO-Gesamtkreislauf | 0 g |
| 2. | 5.721.412.324 g | 2. CO-Gesamtkreislauf | 0 g |
| 3. | 4. 074.895.436 g | 3. CO-Gesamtkreislauf | 0 g |
| 4. | 1. 501.130.792 g | 4. CO-Gesamtkreislauf | 0 g |
| 5. | 1. 517.384.533.700 g | 5. CO-Gesamtkreislauf | 0 g |
| 6. | 4. 231.432.622 g | 6. CO-Gesamtkreislauf | 0 g |
| 7. | 77.61.721.000 g CO-Mengen | 7. CO-Gesamtkreislauf | 0 g |

(13) $\Sigma_{\text{C}_2 \text{-K-W}}$ = 0 g

(14)

C₂-K-W = 0 gC₂-K-W = 0 g

| | | | |
|------------------------|------------------|------------------------|-----|
| 1. C ₂ -K-W | 1. 251.710.757 g | 1. C ₂ -K-W | 0 g |
| 2. | 1. 212.182.000 g | 2. C ₂ -K-W | 0 g |
| 3. | 0 g | 3. C ₂ -K-W | 0 g |
| 4. | 1. 517.309.639 g | 4. C ₂ -K-W | 0 g |
| 5. | 118.811 g | 5. C ₂ -K-W | 0 g |
| 6. | 11.481 g | 6. C ₂ -K-W | 0 g |

Nrn^o CO-Zahl in allen 24 - 10.000
Zeilenzahlen

6974

C-Bill of Lading Schwabach 25/10/62

G/Inc/pt.

| | | | | | | | | |
|----|------------|------------|----|------------|------------|----|------------|------------|
| 1 | 1113000000 | 1113000000 | 2 | 1113000000 | 1113000000 | 3 | 1113000000 | 1113000000 |
| 4 | 1113000000 | 1113000000 | 5 | 1113000000 | 1113000000 | 6 | 1113000000 | 1113000000 |
| 7 | 1113000000 | 1113000000 | 8 | 1113000000 | 1113000000 | 9 | 1113000000 | 1113000000 |
| 10 | 1113000000 | 1113000000 | 11 | 1113000000 | 1113000000 | 12 | 1113000000 | 1113000000 |
| 13 | 1113000000 | 1113000000 | 14 | 1113000000 | 1113000000 | 15 | 1113000000 | 1113000000 |
| 16 | 1113000000 | 1113000000 | 17 | 1113000000 | 1113000000 | 18 | 1113000000 | 1113000000 |
| 19 | 1113000000 | 1113000000 | 20 | 1113000000 | 1113000000 | 21 | 1113000000 | 1113000000 |
| 22 | 1113000000 | 1113000000 | 23 | 1113000000 | 1113000000 | 24 | 1113000000 | 1113000000 |
| 25 | 1113000000 | 1113000000 | 26 | 1113000000 | 1113000000 | 27 | 1113000000 | 1113000000 |
| 28 | 1113000000 | 1113000000 | 29 | 1113000000 | 1113000000 | 30 | 1113000000 | 1113000000 |
| 31 | 1113000000 | 1113000000 | 32 | 1113000000 | 1113000000 | 33 | 1113000000 | 1113000000 |

2. Blatt 2 Datum: 21.-31.5.1940

Dekade: 3 Mai - 1939

Produktion

Stockanalyse vom Rongasöl Bau 119, Nr. 86 Siedeanalyse vom Rohbenzin Bau 710, Nr. 63

| (1) | Umsatzmenge 2.150 g | (4) | Menge Rohbenzin 413.680 kg | (5) | Umsatzmenge 2.150 g |
|-----------------------|----------------------------------|---------------|-------------------------------------|---------------|------------------------------------|
| 100 % Rohbenz. | 100.735 Nm ³ | 233.710 250 g | Merke Rohbenzin 413.680 kg = | 413.680.000 g | |
| C ₁ -K-W. | 12.25 | = | gC ₅ -K-W Merke Rohbenz. | 177.060 kg = | 177.060.000 g Rohbenz. |
| C ₅ -K-W. | 28.638.081 gC ₅ -K-W | = | Gew. gC ₅ -K-W | 11.2 | 245.367.520 gC ₅ -K-W |
| C ₆ -K-W. | 54.307.152 gC ₆ -K-W | = | 101.1 C ₆ -K-W | = | 672.107.570 gC ₆ -K-W |
| C ₇ -K-W. | 115.955.004 gC ₇ -K-W | = | Gew. gC ₇ -K-W | 16.1 | 66.602.130 gC ₇ -K-W |
| C ₈ -K-W. | 6.185.177 gC ₈ -K-W | = | C ₈ -K-W | 12.4 | 51.296.320 gC ₈ -K-W |
| C ₉ -K-W. | 0.1 | = | C ₉ -K-W | 0.1 | 4.13.580.000 gC ₉ -K-W |
| C ₁₀ -K-W. | 0.11 | = | C ₁₀ -K-W | = | 4.13.580.000 gC ₁₀ -K-W |
| C ₁₁ -K-W. | 0.61 | = | | | |
| C ₁₂ -K-W. | 26.837.973 gCO ₂ | = | | | |

| (7) | C ₁ -K-W | (8) | C ₂ -K-W | (11) | C ₄ -K-W/Nm ³ CO ₂ H ₂ |
|------|---------------------|------|---------------------|------|--|
| (1) | 52.251.531 g | (1) | 764.721.563 g | (1) | 53.311.024.0.658 |
| (2) | 12.073.542 g | (2) | 129.794.540 g | (2) | 45.210.859.0.628 |
| (3) | 11.113.012 g | (3) | 6.195.177 g | (3) | 106.071.165 |
| (4) | 15.580.7 | (4) | | (4) | |
| (5) | 626.704.391 g | (5) | 900.511.380 g | (5) | 2.419.56.494 |
| (6) | 13.182.728 g | (6) | 110.212.687 g | (6) | 2.246.022.655 |
| (7) | 6.713.52.653 g | (7) | 790.296.639 g | (7) | 2.070.184.7.331 |
| (8) | 526.107 g | (8) | 130.359 g | (8) | 2.070.184.7.331 |
| (9) | 12.676 g | (9) | 31.510 g | (9) | 2.070.184.7.331 |
| (10) | 108.192 g | (10) | 109.762 g | (10) | 2.070.184.7.331 |
| (11) | 8.328 % | (11) | 2.152 g | (11) | 2.070.184.7.331 |
| (12) | 1.253 % | (12) | 2.211.10 g | (12) | 2.070.184.7.331 |

| (13) | CO-Gesamtumsatz | (14) | Spezifische Orienzahlen |
|------|---------------------------|------|--|
| (1) | 313.373.862 g | (1) | Vol.-% CO 21.5 |
| (2) | 2.519.156.194 g | (2) | Orienzahl 15.9 |
| (3) | 1.501.282.537 g | (3) | Orienbelastung |
| (4) | 100 % 160.528.263.200 g = | (4) | a) Nm ³ SV-Gas/m³Orien. 1.251 |
| (5) | 21.119.156.194 | (5) | b) Nm ³ CO 21.5/m³Orien. 640 |

Umrechnungsstabs zur Beurteilung
a) 100 % SV-Gas/m³Orien.
Nm³ CO 21.5/m³Orien. 24.5 % 1.251
b) 100 % CO 21.5/m³Orien. 1.251

| (15) | C ₅ -K-W | (16) | C ₂ -K-W |
|------|---------------------|------|---------------------|
| (1) | 17.725.13.310 | (1) | 77.157.509 g |
| (2) | 53.5.075.114 g | (2) | 6.195.177 g |
| (3) | 12.250.680 g | (3) | 0 g |
| (4) | 12.073.542 g | (4) | 233.332.695 g |
| (5) | 13.182.728 g | (5) | 110.212.687 g |
| (6) | 6.713.52.653 g | (6) | 119.716.700 g |
| (7) | 526.107 g | (7) | 302.832 g |
| (8) | 12.676 g | (8) | 172.756 g |
| (9) | 1.253 % | (9) | 2.070.184.7.331 |
| (10) | 2.211.10 g | (10) | 2.070.184.7.331 |

1. Stufe 1+2 Datum: 21.-31.5.1939. Dekade: 3. Mai - 1939

Produktion:

1) Nr. 97 Stockanalysen vom Rohgasol 1+2 Ni. 87-88 Siedeanalysen vom Rohbenzin 1+2 Ni. 57-59

③

④

| Menge 1000 g | Menge Rohgasol | 229 510 Nm³ | 500 521 500 g | Menge Rohbenzin | 179 590 kg = | 1 479 590 000 g |
|----------------------|----------------------------|-------------|---|--------------------------------------|-----------------------|-----------------|
| OC-K-W. | Menge C ₆ -K-W. | 3 024 362 | OC-K-W. Menge Rohol | 1 178 030 kg = | 1 178 030 000 g Rohol | |
| C ₆ -K-W. | C ₆ -K-W. | 65 243 653 | Menge C ₆ -K-W. | 1 004 249 980 g C ₆ -K-W. | | |
| C ₅ -K-W. | C ₅ -K-W. | 125 192 172 | OC ₅ -K-W. 1 Öl + C ₆ -K-W. | 2 182 279 980 g Rohol + | | |
| C ₄ -K-W. | C ₄ -K-W. | 211 621 628 | OC ₄ -K-W. Menge C ₅ -K-W. | 289 537 870 g C ₄ -K-W. | | |
| C ₃ -K-W. | C ₃ -K-W. | 12 720 400 | OC ₃ -K-W. | 218 719 470 g C ₃ -K-W. | | |
| C ₂ -K-W. | C ₂ -K-W. | 3 660 768 | OC ₂ -K-W. | 613 580 000 g C ₂ -K-W. | | |
| CH ₄ | CH ₄ | 531 360 | OC ₁ -K-W. | | | |
| CO | CO | 57 331 617 | OCO | | | |
| CO ₂ | CO ₂ | 6003 | | | | |

⑨

C₃-K-W.

⑨

C₂-K-W.

① 2 903 763 507 g
② 16 150 754 g
③ 211 621 628 g
④ 413 580 g
⑤ 3 154 018 969 g

⑥ 3 154 018 969 g
⑦ 129 794 540 g
⑧ 12 720 400 g
⑨ 3 296 593 909 g

150 536 g
41 056 g
126 751 g
G 1960 1%

197 338 g
151 728 g
137 319 g
51 229 %

OC₃-K-W/Nm³ 100,71%
OC/Nm³ 100,71%
OC/Nm³ CO₂ 100,71%
GW/100 C vom C-Einsatz
1 GeV/100 C vom C-Einsatz

⑩

CO-Gesamtumsatz

⑪

Spurflische Ofenzahlen

⑩ 822 184 624 g
⑪ 8 723 053 195 g
⑫ 7 900 000 276 g

CO + 2H₂ Vol-% 132,38
Ofenzahl: 136,0

Ofenbelastung:

a) Nm³ SV-Gas in Ofen 2000
b) Nm³ CO + 2H₂ in Ofen 1360

Umrechnungsverhältnisse zw. bestimmtener
der Ofenlaste Nm³

Nm³ SV-Gas / Nm³ CO + 2H₂ = 1,45700
Gemeinkosten:

⑬

C₃-K-W.

⑭

C₂-K-W.

⑮

2 903 763 507 g
16 151 628 g
413 580 g
3 153 583 957 g

⑯

3 154 018 969 g
129 794 540 g
12 720 400 g
3 296 593 909 g

OC₃-K-W/Nm³ 100,71%
OC/Nm³ 100,71%

⑰

C₂-K-W.

⑱

C₁-K-W.

⑲

2 903 763 507 g
16 151 628 g
413 580 g
3 153 583 957 g

⑳

3 154 018 969 215 g
129 794 540 g
12 720 400 g
3 296 593 909 g

OC₃-K-W/Nm³ 100,71%
OC/Nm³ 100,71%

GCOA

C-Bilanzrechnung Schwarzheide 1+2 Stufe

Einsatz

Siederkondensat vom Syngas 1+2/Nr. 0-Nr. Stockanalyse vom Restgas 2, V-DI, Nr. 91

| (1) | (2) |
|--------------------------------------|---------------------------------------|
| Menge Syngas 100% Nm ³ | Menge Restgas 100% Nm ³ |

| (3) | (4) | (5) | (6) | (7) | (8) |
|--------------------------------|--------------------------------|--------------------------------|--------------------------------|--------------------------------|--------------------------------|
| C ₂ -K-W |
| 25.925.150 Nm ³ | 12.156.616.000 Nm ³ | 10.981.863 Nm ³ | 7.451.000 Nm ³ | 9.758.986.000 Nm ³ | 9.758.986.000 Nm ³ |
| 100% C ₂ -W |
| 27.084.151 C ₂ -W | 12.066.000 C ₂ -W | 10.850.151 C ₂ -W | 7.394.540 C ₂ -W | 9.656.457 C ₂ -W | 9.656.457 C ₂ -W |
| 100% CH ₄ |
| 27.084.151 CH ₄ | 12.066.000 CH ₄ | 10.850.151 CH ₄ | 7.394.540 CH ₄ | 9.656.457 CH ₄ | 9.656.457 CH ₄ |
| 100% CO |
| 811.947.002 CO | 6.576.250 CO | 6.073.611 CO | 6.245.380 CO | 6.995.875 CO | 6.995.875 CO |
| 100% CO ₂ |
| 6.073.611 CO ₂ | 6.245.380 CO ₂ | 6.995.875 CO ₂ | 6.995.875 CO ₂ | 6.995.875 CO ₂ | 6.995.875 CO ₂ |
| 100% H ₂ O |
| 2.165.104.312 H ₂ O | 1.151.234.651 H ₂ O | 1.151.197.172 H ₂ O |
| 100% H ₂ |
| 1.151.197.172 H ₂ |
| 100% N ₂ |
| 1.151.197.172 N ₂ |

| (9) | (10) | (11) | (12) | (13) |
|--------------------------------|--------------------------------|--------------------------------|--------------------------------|--------------------------------|
| CH ₄ | CO | CO | CO | CO |
| 7.394.540 CO ₂ | 6.073.611 CO ₂ | 6.073.611 CO ₂ | 6.073.611 CO ₂ | 6.073.611 CO ₂ |
| 100% CH ₄ | 100% CO | 100% CO | 100% CO | 100% CO |
| 7.394.540 CH ₄ | 6.073.611 CO | 6.073.611 CO | 6.073.611 CO | 6.073.611 CO |
| 100% CO ₂ |
| 6.073.611 CO ₂ |
| 100% H ₂ O |
| 1.151.197.172 H ₂ O |
| 100% H ₂ |
| 1.151.197.172 H ₂ |
| 100% N ₂ |
| 1.151.197.172 N ₂ |

| (14) | (15) | (16) | (17) | (18) |
|---------------------------------|---------------------------------|---------------------------------|---------------------------------|---------------------------------|
| C ₂ -K-W |
| 2.165.104.312 C ₂ -W | 1.151.234.651 C ₂ -W | 1.151.197.172 C ₂ -W | 1.151.197.172 C ₂ -W | 1.151.197.172 C ₂ -W |
| 100% CH ₄ |
| 2.165.104.312 CH ₄ | 1.151.234.651 CH ₄ | 1.151.197.172 CH ₄ | 1.151.197.172 CH ₄ | 1.151.197.172 CH ₄ |
| 100% CO |
| 6.073.611 CO |
| 100% CO ₂ |
| 6.073.611 CO ₂ |
| 100% H ₂ O |
| 1.151.197.172 H ₂ O |
| 100% H ₂ |
| 1.151.197.172 H ₂ |
| 100% N ₂ |
| 1.151.197.172 N ₂ |