

Temperaturen Differenzen ermitteln, wobei gleichfalls gilt: $\log p_1 - \log p_2 = k (t_1 - t_2)$. Hierin liegt ein weiterer Vorzug der Dampfdruckthermometer, von der Billigkeit und Einfachheit der Herstellung ganz abgesehen.

[A. 232.]

Fortschritte und Änderungen auf dem Gebiete des Erdöls.

Von Fabrikdirektor ED. W. ALBRECHT, Braila.

(Eingeg. 25./8. 1924.)

Unter dieser Überschrift berichtet auf S. 357 und folgende des laufenden Jahrganges dieser Zeitschrift W. Franckenstein in sehr interessanter Weise über die Entwicklung dieses wichtigen Gebietes der chemischen Großindustrie.

Es sei mir gestattet, zu einer Stelle dieses Aufsatzes eine kurze Bemerkung zu machen.

Auf Seite 359 a. a. O. schreibt Dr. Franckenstein:

„Die rohe Behandlungsweise der früheren Raffination mittels Schwefelsäure entfernte wohl in gewissem Grade die lästigen schweren Kohlenwasserstoffe, Harze und sonstige Verbindungen, aber das geschah unter Verlust der aufgewandten Säure und Lauge und auf Kosten eines beträchtlichen Teiles des zu raffinierenden Materials. Bei dem Edelen - Verfahren hingegen wird nicht nur das flüssige Schwefeldioxyd bis auf geringe Mengen vollständig zurückgewonnen, sondern die in den Schwefeldioxydextrakten enthaltenen Kohlenwasserstoffe können als solche, sei es als aromatische oder als ungesättigte Verbindungen gewonnen und weiter verwertet werden.“

Ohne die Vorzüge des Edelen - Verfahrens im geringsten zu bestreiten, möchte ich doch bemerken, daß auch bei dem alten Raffinationsverfahren der Erdölprodukte mit konzentrierter Schwefelsäure weder die aufgewandte Säure und Lauge, noch die mit abgehenden Kohlenwasserstoffen verloren gingen.

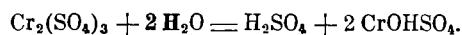
Bereits vor 28 Jahren, als ich Betriebsleiter eines größeren Mineralölwerkes in Rußland war, habe ich dort die sauren und alkalischen Raffinationsabfälle fast restlos aufgearbeitet, und zwar wurde aus den ersten die Schwefelsäure (als 66er Säure) wiedergewonnen, und der bis zur Neutralität ausgewaschene Säureasphalt kam als Kunstasphalt in den Handel. Gemischt mit echtem (Trinidad-)Asphalt, wurde er in erheblicher Menge zu Straßenpflasterungen verwendet.

Die alkalischen Abwässer wurden in der angegliederten Seifenfabrik mit verarbeitet, so daß die in den Fluß abgelassenen Abwässer keinerlei wertvolle Bestandteile mehr enthielten.

Eingehender habe ich hierüber bereits in der Chemiker-Zeitung (1920, Nr. 44) berichtet. [A. 197.]

Berichtigung.

In dem Aufsatz von E. Stiasny: „Neue Anschauungen über Chromgerbung“¹⁾ muß Fußnote ⁴⁾, Seite 914, heißen: Collegium 1921, 353; und nicht: Brennst.-Chem. 5, 123 [1924]. Ferner soll die Gleichung Seite 915, linke Spalte, Zeile 14 von unten heißen:



¹⁾ Vgl. Z. ang. Ch. 37, 914 [1924].

Auslandsrundschau.

Vergiftungen bei der Herstellung von Tetraäthylblei, das als Zusatz zu Motorbrennstoffen verwendet wird.

Von Ernst Behrle, Berlin-Wilmersdorf.

Schon während des Krieges wurden in den Vereinigten Staaten ausgedehnte Untersuchungen zur Erzielung eines Zusatzes zu Gasolin ausgeführt, der dessen Wirksamkeit in mit Motoren betriebenen Fahrzeugen erhöhen und die Abscheidung von Kohle auf ein Minimum beschränken könnte. Bei Explosionsmotoren, die unter starker Belastung oder mit minderwertigem Brennstoff arbeiten, tritt bekanntlich ein Klopfen auf (knocking oder pinking). H. R. Ricardo zeigte, daß die das Klopfen verursachenden Geräusche von der chemischen Zusammensetzung der Brennstoffe abhängig sind. Hierbei detonieren die Paraffine meistens, die Naphthene des russischen Petroleums weniger, die aromatischen Kohlenwasserstoffe gar nicht.

Die Detonationen lassen sich durch eine Reihe von Stoffen vermeiden. In England wurde ein Shell-Gasolin auf den Markt gebracht, das durch Zusatz von an aromatischen Kohlenwasserstoffen reicher Fraktionen des Borneopetroleums verbessert worden war. In andern Fällen wurde Benzol oder auch Alkohol zugegeben. Midgley und seine Mitarbeiter im Laboratorium der General Motors Corporation fanden, daß Anilin und Xylydin in einer zugefügten Menge von 1—5 % genügten, um die Detonationen zu verhüten, während bei Diäthylselenid und Diäthyltellurid schon 1—1/10 % ausreichten. Da aber z. B. die Menge des in Amerika verfügbaren Tellurs, das als unverwendbares Nebenprodukt von Kupferraffinerien abfällt, nur ein Prozent der zur Befriedigung der Nachfrage nötigen Quantität ergeben hätte, wurde schließlich allen oben angegebenen Verbindungen das Tetraäthylblei, $\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_5)_4$, vorgezogen, das zudem noch die stärkste Wirkung zeigte.

Zum Verständnis der Art und Weise, wie der Zusatz von Tetraäthylblei praktisch ausgeführt wird, und zur Vermeidung von Verwirrung ist folgendes auseinanderzuhalten:

Die reine Verbindung Tetraäthylblei ist kein Gas, wenn auch leicht flüchtig. Sie wird hergestellt durch Reaktion eines Bleisalzes (Chlorid oder Oxyd) mit einer äthylhaltigen Verbindung (Äthylbromid oder Äthylchlorid). Tetraäthylblei als solches wird nicht im Gasolinhandel vertrieben, sondern wird in der Form von „ethyl fluid“ geliefert.

Ethyl fluid ist eine Mischung von Tetraäthylblei (60—75 %) mit einem Träger. Dazu wurde zeitweise Kohlenstofftetrachlorid verwendet wegen seiner Eigenschaft, das Blei zu lösen, das sich öfters an verstopften Punkten im Laufe der Verbrennung des Äthylgasolins vorfand. Dieser Träger ist wenigstens teilweise ersetzt durch eine Alkylhalogenverbindung (z. B. Äthylenbromid) mit etwas Anilinöl. Die Mischung ist bei mangelnder Sorgfalt gefährlich in der Handhabung. Sie ist kein Gas und enthält kein Äthylgasolin.

„Äthylgasolin“ (ethyl gasoline), auch (sehr schlecht abgekürzt) als Äthylgas (ethyl gas) bezeichnet, ist der das Klopfen verhindernende Brennstoffzusatz. Er wird dargestellt durch Zumischen von 5 ccm ethyl fluid (die zwischen 3 und 4 ccm Tetraäthylblei enthalten) zu jeder Gallone Gasolin beim Einfüllen in den Tank des Automobils, was einem Zusatz von etwa 1 % Tetraäthylblei entspricht. Bis zum heutigen Tage waren die Leute auf den Vertriebsstellen die einzigen Hersteller des Äthylgasolins. Zur Vermeidung von Schaden durch giftige Dämpfe war an mehr als 10 000 „manufacturer of ethyl gasoline“ Ethyl fluid in besonderen Behältern zum leichten Zumischen zu Gasolin geliefert worden. Es ist bei den Händlern bisher auch noch kein einziger Vergiftungsfall bekannt geworden.

Im August begann nach der Bildung einer Gesellschaft, die die Interessen sowohl der Standard Oil Co. of New Jersey als auch der General Motors Research Corporation verknüpfte, erstere Gesellschaft in ihrer Bayway-Raffinerie bei Elizabethville, New Jersey, die technische Synthese von Tetraäthylblei