

Die Reproduzierbarkeit der Meßwerte beträgt bei *Kortüm* und *Vogel* 1 bis 2 %. Zur Aufstellung ihrer Eichkurven haben sie Lösungsvolumina von 10 bis 20 mm³ aufgetragen und die Spektren ohne vorhergehende Chromatographie aufgenommen. Bei der Registrierung in der früher beschriebenen Anordnung²⁾ beträgt die Meßgenauigkeit des registrierenden Spektralphotometers etwa 2 bis 3 %. Wenn man, wie bei chromatographischen Arbeiten häufig nötig, Lösungsvolumina von ~ 1 mm³ aufträgt, so ist der Volumenfehler im allgemeinen größer als der Fehler der photometrischen Messung. (Mit der Agla-Mikrometer-Spritze kann man z. B. 10 mm³ auf ± 0,05 mm³ genau abmessen.) Die Gesamtgenauigkeit der Methode²⁾ ist in der Praxis vorwiegend durch die Chromatographie-Fehler gegeben.

Um zu vergleichen, welche der beiden Anordnungen für die praktische Auswertung von Chromatogrammen oder Elektrophoresestreifen empfindlicher ist, haben wir Malachitgrün aus äthanolischer Lösung unterschiedlicher Konzentration mit einer Mikrospritze in Tropfengrößen von 1 mm³ auf Elektrophoresestreifen (Beckman Filter Paper Strips 300-028) aufgetragen. Nach der Elektrophorese in einem Puffer vom *p*_H 3,5 (Pyridin, Eisessig, Wasser 1:10:89) bei 15 V/cm war das Malachitgrün in drei Stunden etwa 2 cm gewandert.

Die Spektren wurden in der früher beschriebenen Anordnung²⁾ und anschließend in der von *Kortüm* und *Vogel* benutzten Anordnung aufgenommen¹⁾ und die Papiere in einfacher Lage gemessen. Für das langwellige Maximum bei 625 m μ wurden folgende Werte gefunden:

Substanzmenge γ	Beckman-DK-2 mit Ulbricht-Kugel ²⁾ % Reflexion	Zeiss-Gerät mit Ulbricht-Kugel n. <i>Kortüm</i> u. <i>Vogel</i> ¹⁾ % Reflexion
4,06	20,0	71,9
3,38	22,5	73,6
2,71	26,0	75,7
2,03	29,0	78,0
1,35	37,7	85,5
0,68	48,0	89,3
0,522	56,0	
0,435	59,5	
0,343	62,0	
0,261	65,5	
0,174	74,0	
0,087	83,5	

Vergleicht man die Reflexionswerte, die für die gleichen Flecke in beiden Anordnungen gemessen wurden, so erkennt man, daß bei der Messung in der früher beschriebenen Anordnung²⁾ um eine Zehnerpotenz kleinere Substanzmengen erfaßt werden.

Wir haben den Eindruck gewonnen, daß man je nach der Problemstellung die eine oder die andere der beiden Anordnungen benutzen kann.

Eingegangen am 10. Juni 1959 [Z 791]

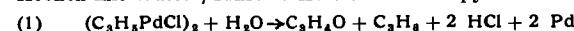
* Kurze Originalmitteilung, die anderenorts nicht mehr veröffentlicht wird. — ¹⁾ Prof. Dr. *G. Kortüm* danken wir für die freundliche Übersendung des Manuskriptes seiner Arbeit vor dem Druck sowie für die Möglichkeit, Vergleichsmessungen in seinem Institut ausführen zu können (vgl. diese Ztschr. 71, 451 [1959]). — ²⁾ *F. Kortüm* u. *H. Weitkamp*, diese Ztschr. 70, 434 [1958].

Über Olefin-Palladiumchlorid-Komplexe

1. Mitteilung

Von Prof. Dr. R. HÜTTEL und Dipl.-Chem. J. KRATZER
Institut für Organische Chemie der Universität München

Setzt man Allylchlorid mit Palladiumchlorid bei 50 °C in Wasser um, so erhält man 65 % Methylglyoxal¹⁾. In 50-proz. Essigsäure bei 30 °C läßt sich nach 5 h etwa die Hälfte des PdCl_2 als die gelbe Palladium-Verbindung $(\text{C}_3\text{H}_5\text{PdCl})_2$ isolieren, die *J. Smidt* und *W. Hafner*²⁾ bei Einwirkung von PdCl_2 auf Allylalkohol erhielten. Die Identität ist durch den Vergleich der IR-Spektren und das Verhalten beim trockenen Erhitzen gesichert. Die Bildung des Komplexes aus Allylchlorid schließt wie die aus Allylalkohol eine Hydrierung ein und muß deshalb mit der Oxydation eines entspr. Anteils Allylchlorid verknüpft sein. Hydrolyse (halbstündiges Kochen mit Wasser) führt zu Acrolein und Propylen:

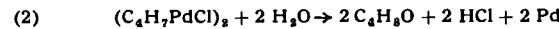


Aus 1-Chlor-2-methyl-propen-(2) und PdCl_2 in siedender 50-proz. Essigsäure erhielten wir 30 % α -Methylacrolein und 15 % Isobutyraldehyd (als Dinitrophenyl-hydrazone). Bei Raumtemperatur entsteht nach 2 h der ziegelrote, in organischen Lösungsmitteln und Wasser schwer lösliche Komplex $(\text{C}_4\text{H}_8\text{PdCl}_2)_2$, den *M. S. Kharasch*³⁾ aus Isobuten und dem Benzonitril-

Palladiumchlorid-Komplex erhielt. Unsere Darstellungsmethode schließt, wie beim Allylchlorid, die reduktive Entfernung des in Allyl-Stellung befindlichen Chlors ein. Bequemer läßt sich der Komplex durch Einleiten von Isobuten in eine essigsäure Palladiumchlorid-Lösung bei Raumtemperatur erhalten.

Kocht man die ziegelrote Substanz kurz mit Wasser, so wird (neben Pd) ein gelber, in organischen Lösungsmitteln löslicher Komplex $(\text{C}_4\text{H}_8\text{PdCl})_2$ erhalten, ein Homologes des Allyl-Komplexes. In 65 % Ausbeute entsteht die Verbindung, wenn man Methallylchlorid und PdCl_2 in 50-proz. Essigsäure 2 h bis an den Siedepunkt erhitzt und mit Benzol extrahiert, oder wenn man Isobuten in eine erwärmte essigsäure PdCl_2 -Lösung einleitet; *Fp* 164 °C (Zers.), Dipolmoment 2,22 ± 0,04 D.

Bei der trockenen thermischen Zersetzung des Komplexes $(\text{C}_4\text{H}_8\text{PdCl})_2$, bilden sich nahezu quantitativ Methallylchlorid und Palladium. Durch zweistündiges Kochen mit Wasser erhält man Methylacrolein und Isobutylen, außerdem eine kleine Menge Isobutyraldehyd. Neben der Disproportionierung in ungesättigten Aldehyd und Olefin (s. Gleichung (1)) tritt hier also auch eine innermolekulare Oxydo-Reduktion ein:



Zwischen den zwei Reihen von Olefin-PdCl₂-Komplexen, dem von *Kharasch* beschriebenen Typ $(\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{PdCl}_2)_2$ und der von *Smidt* erhaltenen Klasse $(\text{C}_n\text{H}_{2n-1}\text{PdCl})_2$, besteht eine einfache genetische Beziehung. Die neuen Verbindungen entstehen aus den *Kharasch*-Komplexen durch vorsichtige HCl-Abspaltung⁴⁾. Der beim trockenen Erhitzen der gelben Komplexe eintretende Zerfall in Palladium und allyl-halogeniertes Olefin kann, da die Komplexe aus den Olefinen bequem zugänglich sind, präparative Bedeutung erlangen.

Prof. Dr. E. O. Fischer danken wir für die Bestimmung des Dipolmoments. Die Chemischen Werke Hüls unterstützten unsere Arbeit durch kostenlose Lieferung von Chemikalien, der Fonds der Chemischen Industrie durch eine Sachbeihilfe.

Eingegangen am 4. Juni 1959 [Z 789]

¹⁾ *J. Smidt* u. Mitarb., diese Ztschr. 71, 176 [1959]. — ²⁾ Diese Ztschr. 71, 284 [1959]. — ³⁾ *M. S. Kharasch*, *R. C. Seydel* u. *F. R. Mayo*, J. Amer. chem. Soc. 60, 882 [1938]. — ⁴⁾ Anm. b. d. Korr.: Die Reaktion ist umkehrbar. Löst man die gelbe Verbindung $(\text{C}_4\text{H}_8\text{PdCl})_2$ in HCl-gesättigtem Äther, so fällt beim Stehen das braune $(\text{C}_4\text{H}_8\text{PdCl}_2)_2$ nahezu quantitativ aus.

Dehydrierende Dimerisierung von Phenyläthylen-Derivaten

2. Mitteilung über Olefin-Palladiumchlorid-Komplexe

Von Prof. Dr. R. HÜTTEL und Dipl.-Chem. M. BECHTER
Institut für organische Chemie der Universität München

J. Smidt und Mitarbeiter¹⁾ haben bei Einwirkung von Palladiumchlorid auf Olefine hauptsächlich die Oxydation zu Carbonyl-Verbindungen beobachtet. Läßt man dieses Reagens in siedender 50-proz. Essigsäure auf 2 Mol 1,1-Diphenyl-äthylen einwirken, so erhält man nach 3 Tagen 21 % d. Th. 1,1,4,4-Tetraphenyl-buta-dien-(1,3)(I)²⁾, daneben Ausgangsmaterial und höhermolekulare Produkte.

α -Methylstyrol setzt sich wesentlich rascher um; bei 105 °C wurden nach 3 h Acetophenon, ein gelber Komplex $(\text{C}_9\text{H}_8\text{PdCl})_2$ und 2-Methyl-2,4-diphenyl-penten-(3)(II) als Produkt einer Kopf-Schwanz-Addition isoliert. II verdankt seine Bildung nicht der spezifischen Wirkung des Palladiumchlorids, sondern der entstandenen Salzsäure³⁾. Stumpft man die Säure durch überschüssiges Natriumacetat ab, so erhält man weniger Acetophenon und weniger Komplex, ferner statt II das 2,5-Diphenyl-hexadien-(2,4) (III)⁴⁾ als Produkt der erwarteten dehydrierenden Kopf-Kopf-Dimerisierung.

Der gelbe Pd-Komplex des α -Methylstyrols (Zers. 225–235 °C) ist gegen Kochen mit verdünnten Mineralsäuren beständig; mit Lauge zerfällt er rasch unter Entbindung von Methylstyrol. Die trockene Zersetzung bei etwa 300 °C im Vakuum liefert Palladium, α -Chlormethyl-styrol⁵⁾, Methylstyrol und Chlorwasserstoff. Die Vorstufe des gelben Komplexes, eine dunkelrotbraune Verbindung $(\text{C}_9\text{H}_{10}\text{PdCl}_2)_2$ (Zers. 212 °C) entsteht, wenn man Methylstyrol und Palladiumchlorid in 50-proz. Essigsäure 10 min bei 25 °C schüttelt. Mit kochendem, Natriumacetat-haltigem Wasser bildet sich aus ihr der gelbe Komplex; thermische Zersetzung liefert die gleichen Reaktionsprodukte wie bei der gelben Verbindung.

Eingegangen am 4. Juni 1959 [Z 790]

¹⁾ Diese Ztschr. 71, 176 [1959]. — ²⁾ *G. Wittig* u. *v. Lupin*, Ber. dtsch. chem. Ges. 61, 1627 [1928]. — ³⁾ *E. Bergmann*, *H. Taubadel* u. *H. Weiß*, Ber. dtsch. chem. Ges. 64, 1493 [1931]. — ⁴⁾ *C. D. Hurd* u. *C. N. Webb*, J. Amer. chem. Soc. 49, 546 [1927]. — ⁵⁾ *L. F. Hatch* u. *T. L. Patton*, J. Amer. chem. Soc. 76, 2705 [1954].