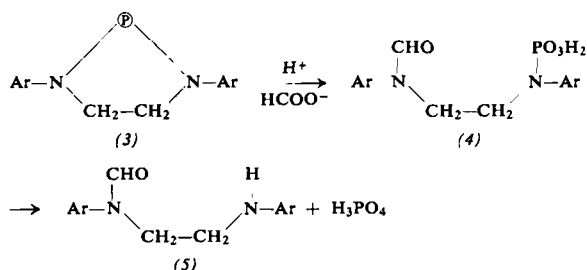


Diphenyläthylendiamin (1) und seine symmetrisch di-para-substituierten Derivate sind Modelle der  $N_5-C_6-C_9-N_{10}$ -Äthylendiamin-Struktur der Tetrahydrofolsäure-Cofaktoren, an der alle  $C_1$ -Übertragungsfunktionen ablaufen. Es gelang nun, den ersten unsymmetrisch substituierten Vertreter dieser Reihe, das p-Chlor-p'-methoxy-diphenyläthylendiamin (2,  $F_p = 89^\circ C$ ) darzustellen. Da in dieser Verbindung die beiden N-Atome verschieden basisch sind, steht sie dem natürlichen Cofaktor chemisch näher. – Aus Untersuchungen über die enzymatische Aktivierung der Ameisensäure an Tetrahydrofolsäure wurde ein (enzymegebundenes)  $N_5, N_{10}$ -cyclisches Phosphat der Tetrahydrofolsäure postuliert, das sich aber direkt nicht fassen läßt. Die Phosphorylierung von (1) und (2) mit  $POCl_3$  führt jedoch nach anschließender alkalischer Hydrolyse zu cyclischen Diamidophosphaten, die als Salze und freie Säuren gewonnen wurden. In alkalischer und neutraler Lösung sind sie stabil; in saurem Milieu werden sie langsam an den P–N-Bindungen hydrolysiert (z. B. bei (3),  $Ar = C_6H_5$ :  $t_{1/2} = 175$  min; pH 4,0;  $50^\circ C$ ). Eine ringoffene Zwischenstufe der Hydrolyse ist nicht nachzuweisen. In 1 m Formiatpuffer, pH 4,0, wird die Hydrolyse um das 3,5fache beschleunigt. Bei dieser „Formolyse“ entsteht das entspr. N-Formyl-diaryläthylendiamin (5) in 50 bis 80 % Ausbeute; der Rest wird zum freien Amin hydrolysiert.



Als Zwischenstufe dieser Reaktion ist ein N-Formyl-diaryl-äthylendiamin-N'-phosphat (4) anzunehmen. Es ist aber, wie die Synthese zeigte, nur in stark alkalischer Lösung stabil. Im Neutralen erhält man das dephosphorylierte (5). – Die Versuche zeigen, daß der aus enzymatischen Studien abgeleitete Mechanismus der Bildung von „aktivierter Ameisensäure“ ( $N_{10}$ -Formyl-tetrahydrofolsäure) chemisch zu reproduzieren ist.

#### TPNH-abhängige Fermente in Mikrosomen, die Gifte oxydieren

M. Kiese, München

Nach einer Darstellung der z. Z. interessantesten Probleme der TPNH-abhängigen Oxydationsenzyme in Mikrosomen – nämlich Zahl der Enzyme und deren Spezifität; Mechanismus der Oxydation; Induktion der Bildung der Enzyme – wurden folgende neue Ergebnisse mitgeteilt:

Messungen der Hydroxylierung von Anilin am N und am C in p-Stellung durch Mikrosomen aus Kaninchenleber ergaben Unterschiede in der Abhängigkeit der Reaktionsgeschwindigkeit von der Substratkonzentration, in der Beeinflussung der Reaktion durch 2,4-Dichlorphenol, durch p-Chlormercuribenzoat und durch vorherige Einwirkung von Schlangengiftphospholipase sowie in der Verteilung des Enzymes in den Mikrosomen verschiedener Organe. Danach ist anzunehmen, daß die N- und C-Hydroxylierung des Anilins in Mikrosomen durch verschiedene Enzyme geschieht. Bei der N-Hydroxylierung von Anilin und N-Äthylanilin in Mikrosomen wurden ebenfalls Unterschiede beobachtet (ungleiche Beeinflussung durch Semicarbazid, p-Chlormercuribenzoat, 2,4-Dichlorphenol, ungleiche Induktion der Enzyymbildung durch 3,4-Benzpyren), welche die Beteiligung verschiedener Enzyme an der N-Hydroxylierung von Anilin und der N-Hydroxylierung von N-Alkylanilinen wahrscheinlich machen.

Die im Vergleich zu den Barbituraten stärker ausgeprägte Herztotoxizität der Thiobarbiturate kann auf Grund der bisherigen klinischen und tierexperimentellen Untersuchungen nicht befriedigend erklärt werden. Da als mögliche Ursache dieser Störungen eine unterschiedliche Beeinflussung des oxydativen Stoffwechsels im Herzmuskelgewebe nach den bereits vorliegenden Befunden nicht ausgeschlossen scheint, wurde mit der Warburg-Methode (Krebs-Ringer-Phosphat-Lösung,  $O_2$ -Atmosphäre,  $37^\circ C$ ) das Verhalten des  $O_2$ -Verbrauches isolierter, ruhender Herzmuskelpräparate unter dem Einfluß verschiedener Barbiturate und Thiobarbiturate untersucht. Halbe linke Meerschweinchenherzen hatten unter Kontrollbedingungen einen über 3 h konstanten  $Q_{O_2}$ -Wert ( $\mu l/mg$  Trockengewicht  $\times h$ ) von  $5,1 \pm 0,1$ . Bei Zusatz von Pentobarbital wurde der  $O_2$ -Verbrauch dieser Präparate dosisabhängig reduziert (bei  $5 \times 10^{-5}$  g/ml um 25 %, bei  $2 \times 10^{-4}$  g/ml um 65 %), dagegen verursachte Thiopental eine dosisabhängige Steigerung (bei  $5 \times 10^{-5}$  g/ml um 30 %, bei  $2 \times 10^{-4}$  g/ml um 95 %). Übereinstimmende Ergebnisse wurden in Versuchen mit rechten Mäusekammerwänden (Kontroll- $Q_{O_2}$ -Wert =  $8,7 \pm 0,1$ ) erhalten: Pentobarbital und Hexobarbital bewirkten eine dosisabhängige Steigerung des  $O_2$ -Verbrauches (im gleichen Konzentrationsbereich). Aus den Befunden wird geschlossen, daß die besondere Herztotoxizität der Thiobarbiturate möglicherweise auf diese primäre Steigerung des Ruhe- $O_2$ -Verbrauches zurückzuführen ist. Infolge des bei Thiobarbituratanwendung erhöhten  $O_2$ -Bedarfes im Herzmuskelgewebe könnte es in vivo leicht zu einem kardialen  $O_2$ -Mangelzustand kommen, der wiederum das Auftreten von Arrhythmien und weiteren Störungen begünstigt (vor allem bei geringen zusätzlichen Belastungen). Der  $O_2$ -verbrauchssteigernde Effekt der Thiobarbiturate könnte deshalb – unabhängig von seiner eigentlichen Ursache (die noch näher untersucht werden soll) – für die ausgeprägte Herztotoxizität dieser Substanzen mit verantwortlich sein.

#### Neue Untersuchungen über die Rolle des Vitamin E im Tierkörper

C. Martius und E. Fürer, Zürich

Verfütterung von im Kern oder in 1'.2'-Stellung des Chroman-Ringes markiertem Tocopherol führt im Tierkörper (Huhn, Kaninchen) zur Bildung von Umwandlungsprodukten, die stärker lipophil sind als das Ausgangsmaterial. Eine dieser Verbindungen konnte als das 2.5.6-Trimethyl-3-(farnesyl-farnesyl-geranyl-geranyl)-1.4-benzochinon identifiziert werden. Sie entsteht wahrscheinlich nach Verkürzung der Seitenkette durch  $\omega$ - und  $\beta$ -Oxydation um 15 C-Atome durch anschließende Verlängerung des 5 Kohlenstoffatome enthaltenden Restes. Damit in Übereinstimmung steht, daß auch Trimethylbenzochinone, die in 3-Stellung eine Geranylgeranyl-, eine Dimethyl-allyl- oder eine 3-Oxy-3-methyl-5-carboxy-pentyl (Simon-Milhorat-Metabolit) Gruppe tragen, bei Verfütterung dasselbe Chinon ergeben.

#### Neue Untersuchungen über die Rolle des Vitamin K im Tierkörper

C. Martius, M. Billeter, W. Leuzinger, E. Semadeni und H.-G. Schiefer, Zürich

Die Umwandlung des Vitamin  $K_1$  sowie der Bakterienvitamine [ $K_{2(30)}$  und  $K_{2(35)}$ ] in Methyl-naphthochinon durch Abspaltung der Seitenkette findet bereits in den Zellen des Darmes statt; parenteral verabreichte Vitamine werden nicht umgewandelt. Die abgespaltene Seitenkette wird dabei (Versuch mit Tauben) als Derivat (Ester?) der Phytansäure und

nicht – wie ursprünglich angenommen – als Derivat des Phytols wiedergefunden. – Wird markiertes Dicumarol Versuchstieren gleichzeitig mit einer Dosis von Phyllochinon injiziert, die genügt, um die Dicumarolwirkung wieder aufzuheben, so wird der Dicumarolgehalt der Organe niedriger gefunden als in Kontrollen ohne Phyllochinon. Der Differenzbetrag, d. h. die Menge des aus offenbar spezifischer Bindung durch das Phyllochinon verdrängten Dicumarols entspricht größenordnungsmäßig dem Gehalt der betreffenden Organe an Vitamin K-Reduktase. Er ist am höchsten bei der Ratte, gleich Null bei der Taube, die praktisch keine K-Reduktase enthält, und liegt beim Huhn dazwischen. – Wirbellose Tiere (Schnecke, Regenwurm), die keine Gerinnungsproteine bilden, vermögen trotzdem Methylnaphthochinon in Vitamine der K<sub>2</sub>-Reihe umzuwandeln. Nachgewiesen wurde die Bildung von u. a. Vitamin K<sub>2</sub>(20) und K<sub>2</sub>(50).

### Wirkung von Polypeptiden auf Stoffwechselvorgänge und die Struktur isolierter Mitochondrien

D. Neubert, Berlin-Dahlem

Die Wirkung einiger Gruppen von Polypeptid-Antibiotica auf die Mitochondrienatmung, die oxydative Phosphorylierung und auf bestimmte strukturelle Veränderungen an den Zellpartikeln (Wasseraufnahme (Schwellung) und ATP-abhängige Wasseraustrübung aus geschwollenen Partikeln) wurde untersucht, besonders eingehend am Beispiel des Gramacidin S. Diese Verbindung hemmt die Atmung und die Atmungskettenphosphorylierung isolierter Rattenlebermitochondrien. Die mit Succinat als Substrat erhaltenen Ergebnisse unterscheiden sich dabei deutlich von Befunden mit  $\alpha$ -Ketoglutarat. Während mit  $1-2 \times 10^{-5}$  M Gramacidin S weder die Succinatatmung noch die hiermit gekoppelte Phosphorylierung geschädigt wird, führt die gleiche Konzentration des Polypeptids bei Verwendung von  $\alpha$ -Ketoglutarat zu einer Entkopplung (P/O etwa 1) bei vollständig erhaltener Atmung. Dieser Befund könnte als weiterer Hinweis für die vor mehreren Jahren bei der Untersuchung der Phosphorvergiftung ausgesprochene Vermutung dienen (AePP 236, 61, 1959), daß mindestens eine der beiden Phosphorylierungsstufen der Succinatkette nicht mit einer der drei Stufen der NAD-Kette identisch ist. Bei dem Effekt handelt es sich um keine Hemmung der phosphorylierenden Atmung wie sie z. B. unter Oligomycin auftritt, da die Atmungshemmung durch 2,4-Dinitrophenol nicht aufgehoben werden kann. Weitere Untersuchungen über die Bedeutung der Aminosäure-Sequenz im Gramacidin S für die biochemische Wirkung zeigten, daß der Ersatz der Orn-Reste durch Lys keine Wirkungsveränderung verursacht, der weitere Ersatz des Val durch Gly den Effekt auf die Atmung, Phosphorylierung und die Mitochondrienstruktur jedoch völlig verschwinden läßt. Damit ergibt sich eine interessante Parallele zu Befunden Schwyzers [1] über die antibiotische Wirkung dieser Derivate. Die Beteiligung einer hydrophoben Bindung zwischen dem Peptid und dem Rezeptor in der Mitochondrienmembran erscheint wahrscheinlich.

### Zur Entstehung und Beeinflussung der Lebernekrose nach Allylkohol-Vergiftung

G. Richarz, Konstanz

Allylkohol per os verursacht bei der Ratte umschriebene Lebernekrosen. Dieses „Modell“ dient vielfach zur Ermittlung nekrotroper Eigenschaften von Pharmaka. Eine Bestätigung der Hypothese (H. Schön), daß Acrolein die Nekrosen verursacht und nekrosevermindernde Stoffe lediglich eine Hemmung der Alkohol-Dehydrogenase (ADH) bewirken, würde diesen Test wertlos machen. Durch folgende Befunde konnte die erwähnte Hypothese widerlegt werden: 1. Acro-

lein per os führt unter gleichen Bedingungen nur zu geringfügigen morphologischen und funktionellen Leberveränderungen. 2. Das in diesem Test ausgeprägt nekrotrop wirkende Cystein bewirkte bei der Ratte eine beschleunigte Abnahme der Allylkohol-Konzentration im Blut. 3. In therapeutisch wirksamen Konzentrationen ( $< 10^{-3}$  Mol/l) erhöht Cystein die Aktivität von ADH aus Pferdeleber. – Die im Allylkohol-Test beobachtete nekrotrope Wirkung des Cysteins muß daher auf einem direkten Eingreifen in Stoffwechselmechanismen der Leber beruhen.

### Zur Struktur und Wirkungsweise der Alkoholdehydrogenase aus Hefe

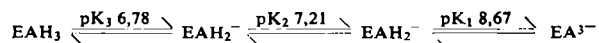
H. Sund, A. Arens, K. Weber und K. Wallenfels, Freiburg/Breisgau

Bestimmt man die N-terminalen Gruppen der Alkoholdehydrogenase (ADH) aus Hefe nach der DNP-Methode, so findet man, daß alle als N-terminale Gruppen in Frage kommenden zehn DNP-Aminosäuren im Verlauf der Umkristallisation der ADH so stark abnehmen, daß sie schließlich nach der 19. Umkristallisation nur noch in Mengen von 0,07 bis 0,56 Mol/Mol ADH (Molekulargewicht 150000) vorliegen. Es wird angenommen, daß Hefe-ADH keine realen NH<sub>2</sub>-endständigen Aminosäurereste besitzt, und die gefundenen „Endgruppen“ aus am Protein festhaftenden Verunreinigungen stammen. Der Zinkgehalt [1] kristallisierter Alkoholdehydrogenase aus Hefe nimmt von fünf Atomen Zink pro Enzymmolekül nach der 1. Kristallisation auf 3,3 nach der 8. Umkristallisation ab, um dann bis zur 19. Umkristallisation praktisch konstant zu bleiben.

Die Untersuchungen der pH-Abhängigkeit [2] der durch Hefe-ADH katalysierten DPN<sup>+</sup>-Reduktion im Bereich von pH 6 bis 9,5 zeigte, daß die kinetisch bestimmten Dissoziationskonstanten der binären Enzym-Substrat-Komplexe im Falle des DPN<sup>+</sup> pH-unabhängig sind und beim Äthanol zwischen pH 6 und 8,5 eine geringe Abnahme aufweisen, um dann oberhalb pH 8,5 konstant zu bleiben. Die pH-Abhängigkeit der maximalen Geschwindigkeiten (V) gehorcht in dem untersuchten pH-Bereich der Gleichung:

$$V_{\max} = \frac{[H^+]^3 V_3 + [H^+]^2 K_3 V_2 + [H^+] K_2 K_3 V_1 + K_1 K_2 K_3 V_0}{[H^+]^3 + [H^+]^2 K_3 + [H^+] K_2 K_3 + K_1 K_2 K_3}$$

Die pK-Werte der verschiedenen, unterschiedliche Aktivität besitzenden ternären Enzym-Substrat-Komplexe liegen bei 8,67; 7,21 und 6,78:



Der Komplex EAH<sup>2-</sup> besitzt die größte Aktivität.

### Zur Struktur und Wirkungsweise der Glutaminsäuredehydrogenase aus Rinderleber

H. Sund, Freiburg/Breisgau

In Konzentrationen von 10–17 mg/ml besitzt die Diffusionskonstante der Glutaminsäuredehydrogenase (Glu-DH) aus Rinderleber einen Wert von  $1,1 \cdot 10^{-7}$  cm<sup>2</sup>/sec. Für diesen Konzentrationsbereich errechnet sich mit  $s_{20,w} = 30,1$  S ein Teilchengewicht von 2,6 Millionen und  $f/f_0$  zu 2,1. Bei höheren Konzentrationen liegt die Diffusionskonstante bei  $0,6 \cdot 10^{-7}$  cm<sup>2</sup>/sec und das Teilchengewicht bei etwa 5 Millionen [3].

[1] B. L. Vallee u. F. L. Hoch, Proc. Nat. Acad. Sci. (USA) 41, 327 (1955); K. Wallenfels, H. Sund, A. Faessler u. W. Burchard, Biochem. Z. 329, 31 (1957).

[2] Vgl. auch I. W. Sizer u. A. Gierer, Disc. Faraday Soc. 20, 248 (1955); K. Wallenfels u. H. Sund, Biochem. Z. 329, 17 (1957).

[3] Vgl. auch J. A. Olson u. C. B. Anfinsen, J. biol. Chemistry 197, 67 (1952).

[1] Helv. chim. Acta 41, 1582 (1958).