

物理化学文献集

(論文題目直後の括弧内数字は頁。*印は本誌に抄録済のもの)

物質構造論

原子物理学, スペクトル, X線,
放射論, 結晶化学, 立体化学等

Ann. Physik, 19 (1934)

Curry J. u. Herzberg G., O_2 の紫外吸収帯 (Schumann
-Runge 帯) に就て (800).Günter R., 灼熱せる酸化物及びその混合物の赤外部
に於ける温度輻射 (769).Malsch J., 短波長電波領域に於ける液体の吸収に就て
[II] (707)

Compt. rend., 198 (1934)

Chalonge D. et Vassy É., 超紫外に於ける O_2 の吸収
スペクトル (1318).

Petian G., 放射能性系列及び軽元素の分類 (1320)

Coustal R., 二三のアルカリ土金属の硫化物の熾光に
對する電氣放電の作用 (1403).Savel P., α 粒子に依り輕物質を刺戟した時の複雑な放
射に就て (1404).

Médard L., OH基のラマン効果 (1407).

Savard J., 水素分子中の電子エネルギーと斥力エネル
ギーとの相殺 (1480).Trehin R., 紫外に於ける NaCl の吸収スペクトルに對
する完全なる研究 (1492).Piaux L., 環状ペンタノル, 環状ペンテンのアルコー
ル誘導體及シエン-I, 環状ペンテン-I のラマンスペ
クトル (1496).Courstal R., 電氣放電の二三の熾光體に對する作用
(1596).Mathieu J.-P., 光學的に活性なる 6 配位錯化合物の構
造 (1598).Arnoult R., $ThB+C+C'+C''$ に依つて生ずる β 線の
磁氣スペクトルに就て (1603).Nahermeic A., 非常に赤外に近接せる OH の特性帯の
研究 (1685).Lambrechts A., フロロヒチン及其誘導體の分光學
的研究 phlorétine, phlorine, phloroglucine の紫外ス

ペクトル (1852).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934)

Wesp E. F. & Brode W. R., 第二鐵化合物の吸収ス
ペクトル [I] 鹽化第二鐵—フェノール反應 (1037).

J. chim. phys., 31 (1934)

Sanjélévici A., La と Th 鹽物の熱放射能に就て (184)
Sanjélévici A., 放射能性鹽物の異熱放射能に就て
(192).Médard L., 七個の正アルキルの硝酸鹽のラマン効果
の研究 (281).

J. Chem. Soc., (1934).

Macwalter R. J. & Barrat S., ハロゲン化コバルト溶
液のスペクトル (517).

J. Chem. Phys. 2 (1934).

Wilson D. A. & Ott E., 脂肪族正アルコール ($C_{10}H_{21}$
OH) より $C_{18}H_{37}OH$ 迄) の X 線の研究 (231).Wilson D. A. & Ott E., 脂肪族正アルコール系列の反
射の強さの計算 (239).Helmholz L. & Mayer J. E., RbBr 及 NaCl の格子
エネルギーの實測 (245).Hleick W. E. & Mayer J. E., 閉殻の相互反撥ポテン
シアル (252).Rose M. E., 音の分散, 三つのエネルギー水準の考察
(260).Richards W. T., M. E. Rose 氏の論文「音の分散 三
つのエネルギー水準の考察」に就いて (263).Voge H. H., 炭素臭素結合を含む二三の化合物のラマ
ンスペクトル. イオン溶液に於ける振動数の可能的
變化 (264).

Deitz V., 分子結晶の零點エネルギー (266).

van Vleck J. H., 炭素の sp^3 配置に就て, 並びに
 CH_4 に関する論文第三報訂正に就て (297).Smith E. R., 液体空氣分別に依り得たる酸素と空氣中
の酸素との同位元素的組成の僅差 (298).Barker E. F. & Ginsburg N., Methyl Deuteride の赤
外スペクトル (299).

Plyler E. K. & Craven C. J., 2.5μ - 6.5μ の範囲内の水の赤外吸収 (303).

Plyler E. K. & Barr E. S., 酸の水溶液の赤外吸収 (306).

Vost D. M., Steffens C. C. & Gross S. T., S, Se, Te の六弗化物のラマンスペクトル及分子恒数 (311).

Callihan D. & Salent E. O., 結晶 HCl 及結晶 HBr の変化散乱 (317).

Blake F. C., 粉末法 X 線結晶分析の強度因子の計算 (320).

Maxwell L. R., Mosley V. M. & Deming L. S., 窒素の酸化物による電子廻折 (331).

Glockler G. & Morrel C., 二酸化アセチレンのラマン効果 (349).

J. Phys. Chem., 38 (1934)

Glockler G. & Livingston R., α 粒子に依る混合気体の電離 (655).

Kolloid-Z., 67 (1934)

Steward C. W., X線の屈折に依る液態構造の性質に対する現在の研究立場 (130).

Nature, 133 (1934)

Komar A. & Obukhoff W., Al 結晶よりの複ラウエ點 (687).

Hurgin J. & Pisarenko N., アルカリ金属の光學恒数 (690).

Curie I. & Joliot F., 中性子の質量 (721).

Frisch O. R., Na 及 P の感應放射能性 (721).

Beck G. & Sitte K., 陽電子の β 放射 (722).

Gamow G., 核構造に対する最近の見解 (744).

Fermi E., 中性子衝撃により誘起される放射能性 (757)

Walke H. J., 感應放射能性 (757).

Finch G. I. & Quarrell A. G., 正確なる電子廻折測定法 (753).

Naturwiss, 22 (1934)

Clusius K. u. Bartholmè E., HD 及び D₂ 分子の迴轉熱 (297).

Graue G. u. Kaeding H., 0.5g の純 Protaktinium の製法 (386).

Meiner L., Al よりの陽電子のエネルギースペクトル (388).

Phys. Rev., 45 (1934)

Joffe J., Na 核のスピン (468).

Williams R. C. & Gibbs R. C., H₂⁺ 及 H₂²⁺ の微細構造分析 (475).

Jeppesen C. R., H₂I⁺ 分子の極紫外発光帯スペクトル (480).

Mc Pherson A. I., H₂ のカナル線スペクトルに於けるドツブレル變位 (485).

Langer R. M., プロトンの勵起と崩壊及び neutret (495).

Lewis G. N., Livingston M. S., Henderson M. C. & Lawrence E. O., D の不安定性の假説 (497).

Crane H. R. & Lauritsen C. C., 人工的に生成された放射能物質のその後の實驗 (497).

Nekdermeyer S. H. & Anderson C. D., 人工的放射性物質より放射する陽電子のエネルギースペクトル (498).

Albertson W., Eu のイオンのスペクトル (499).

Cox E. F., 壓力及 Collecting Field の函數としての數種の氣體に於ける γ 線電離 (503).

Crane H. R., Lauritsen C. C. & Soltan A., 中性子の人工的生成 (507).

Rosenthal J. E., 四面體的五原子分子の振動 [I] 位置エネルギー-[II] 運動エネルギー及正規振動數 (538).

Buschkovitch A. V., X₂Y 型の非直線的三原分子の項の構造 (545).

Murphy G. M. & Johnston H., H₂ 核のスピン (550).

Lauritsen C. C. & Crane H. R., Li の D に依る變換と中性子の質量に対する關係 (550).

Wu T.-Y. & Uhlenbeck G. E., プロトン及デユートンに依る Li⁶ の崩壊 (553).

Denison G. H., β 線放射に作ふ中性子類似粒子を發見せんとする試み (557).

Dunning J. R., 中性子の放射と散亂 (586)

Bonner T. W., 中性子と原子核との衝突 (601).

Lawrence E. O. & Livingston M. S., イオンを非常に高速度に繰返し加速する事 (608).

Hall H., 高エネルギー量子に対する光電効果 (620).

Western F. & Ruark A. E., Actinouranium の半減期 (628).

Harris L., 微弱なる輻射測定用の熱電對 (635).

Komar A. & Obukhoff W., Al 結晶のラウエ點 (646).

Badger R. M., C₂H₂ 分子の慣性能率と形狀 (648)

- Feenberg E., 中性子間の相互作用と中性子の質量 (649).
- Barton H. A. & Mueller D. W., 核崩壊生成物の検出 (650).
- Tube M. A. & Hafstad L. R., 1200 kilovolt にてプロトン及デユートンを以て衝撃せる種々の Target からの分解生成物の放射 (651).
- Lozier W. W., Smith P. T. & Bleakney W., 重い水素中の H^3 (655).
- Harnwell G. P., Smyth H. D., van Voorhis S. N. & Kuper J. B. H., Deuterium に於けるカナル線放電に依る $^3H^3$ の生成 (655).

Physik, Z., 35 (1934)

- Seemann H., X 線の複屈折質證に對する實驗 (329).
- Döpel R., Gailer K. u. Wigner E., スピン保存法則の實驗的證明に就て (336).
- Beck H., 水銀蒸氣中に於ける新放電形式に就て (338).
- Lastig A. u. Reiss M., Ladungsunterschreitung 及び Elektrophotophorese のイオン論的説明 (340).
- Müller H., 溶媒の双極子能率と透電恒數 (346).

Proc. Roy. Soc. [A], 144 (1934).

- Bone, W. A. & Lamont F. G., H_2 及 CO の焰スペクトルに對する壓力の影響 (250).
- Wilson H. A., α 及 γ 線のエネルギー (280).
- Arnot F. L., ハロゲン内に於ける電子廻折 (360).
- Hurst C., 近赤外に於ける金屬の分散に就て (377).
- Fowler R. H., 水の電解に依る H^+ 及 H^2 の分別の理論に就ての一般的考察 (452).
- Farkas A. & Farkas L., 重水素に関する實驗 [I] (467).
- Farkas A., Farkas L. & Harteck P., 重水素に関する實驗 [II] オルソーパラ轉位 (481).
- Sidgwick N. V. & Bailey R. W., 金屬カルボニル及びニトロシル化合物の構造 (521).
- Tolansky S., Sn の核スピン (574).
- Jones E. G., Ne の電孤スペクトルに於ける微細構造 (587).
- Mohr C. B. O. & Nicoll F. H., 氣體原子との電離衝突に於ける電子の散亂 (596).
- Orelkin B. & Lonsdale K., symm. (1-3-5) triphenylbenzene の構造 [I] (630).

- Oliphant M. L. E., Harteck P. & Rutherford, 重水素に関する元素變遷効果 (692).
- Cockcroft J. D. & Walton E. T. S., 高速度陽イオンによる實驗 [III] 重水素イオンに依る L, B, C の核崩壊 (704).

Sow. Phys., 5 (1934).

- Wawilow S. I., 可逆發光現象の減衰法則 (369).
- Schischlowski A. A. u. Wawilow S. I., 色素溶液の熾光の減衰法則 (379).
- Davydov B., 遊離原子核再結合の確率に就て (432).
- Fischelew B., 電子の岩鹽結晶表面透過に就て (435).

Z. Physik, 88 (1934).

- Wereide T., 分子系の統計熱力學の基礎 (469).
- Hori T., 2313Å に於ける炭素の帶スペクトル (495).
- Mahanti P. C., $AlCl_3$ の帶スペクトル (550).
- Sen-Gupta P. K., 分子吸收スペクトルの解釋に就て (647).
- Strehl K., 格子の分解能 (676).
- 89 (1934)
- Prileshajewa N., N_2+O_2 放電に於ける Hg 5461 線の異常強度 (24).
- Holst W., 電離せる AlH の帶スペクトルに就て (40).
- Steinheil A., "Kreuzgitterpulver" に於ける電子廻折實驗 (50).
- Weiler J., ラマン効果とベンゾールの問題 (58).
- von Krbek F., 種々の統計力學の總合的取扱ひ (33).

Z. Physik. Chem. [A], 168 (1934).

- Jahr K. F. u. Witzmann H., 兩性含水酸化物の一例 Iso-及 Heteropolyvanadat の酸性及苛性溶液の加水分解及凝集に依る光吸收の變化 (283).

Z. Physik. Chem. (B) 25 (1934).

- Bodenheimer W. u. Bruhn C., Phenylmethyl carbinol の廻轉分散 (319).
- Bonino G. B. u. Manzoni-Ansidei R., Thiophen, Furan 及びその誘導體のラマンスペクトルに就て (327).
- Bonino G. B., Manzoni-Ansidei R. u. Pratesi P., Pyrrol 誘導體のラマンスペクトルに就て [I] (348).
- Almasy F. u. Shapiro C.V., ベンゼン蒸氣の紫外吸收と螢光に就て (391).
- Strock L. W., 高温沃化銀 α -Ag I の結晶構造 (441).

化学熱力学及熱化学

Compt. Rend., 198 (1934).

Kolossowsky N. de et Udowenko W. W., 液體の比熱の測定 (1394).

Porreu J., Zn, Al 及 Mn の硫酸鹽の水溶液の熱化学に就て (1410).

Porreu J., NiSO₄ 水溶液の熱化学に就て (1767).

Quintin M., 鹽類の稀釋熱に就て (1856).

Ind. Eng. Chem., 26 (1934).

Pattee E. C. & Brown G. G., 壓力下の炭化水素の熱的性質 [I] (511).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Davis C. O. & Johnston H. L., 簡單なる瓦斯の比熱曲線 [V] 高温に於ける水素の比熱・エントロピー及全エネルギー。2000° 以上の自由エネルギーの補正表 (1045).

Salstrom E. J., 熔融された鹽溶液の熱力學的性質 [VII] AgCl 中に於ける PbCl₂ (1272).

Whittaker C. W. & Lundstrom F. O., NO₂ と固體 KCl 間の反應に於ける自由エネルギー變化 (323).

J. Chem. Phys., 2 (1934)

Lewis B. & von, Elbe G., 新方法に依る爆發瓦斯の熱容量の實測 (291).

Lewis B. & von, Elbe C., 瓦斯上オゾンの熱容量の實測 (294).

Rec. trav., 53 (1934).

Posthumus K., 化學恒數に就て (598).

Trans. Farad. Soc., 30 (1934).

France R. W., 溶解熱の決定に依り推測される低温處理の鐵及銅に於ける潜在エネルギー (450).

Z. anorg. Chem., 217 (1934).

Schwiete H. E. u. Hey E., 酸化カルシウムの溶解熱と鹽酸濃度との關係 (396).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

Hieber W. u. Woerner A., 錯化合物を造る Amin 及 Alkohol の熱化学的測定 (252).

Hieber W. u. Woerner A., ハロゲン化 Co^{II} の錯化合物の生成熱及構造 (256).

Hieber W., Appel H. u. Woerner A., ハロゲン化 Fe^{II} の Amin 及 CO との錯化合物の生成熱及構造 (262).

Hieber W. u. Woerner A., ハロゲン化第二鐵及其の CO 化合物の熱化学 (287).

Z. Physik, 89 (1934).

Trautz M. u. Ader H., 空氣, O₂, N₂ の分子熱の分光學的計算

Trautz M. u. Ader H., 水蒸氣の回轉比熱 (12)

Trautz M. u. Ader H., Cl₂ 及 Cl の分子熱の計算 (15)

Z. physik. Chem. [A], 168 (1934)

Donnan F. G., 膜平衡の精確なる熱力学 [I] (369).

Smits A. u. Cannegieter D., 凝縮熱の直接測定法 [I] 高度に乾燥せざる液體に就ての實驗 (391).

性 質 論

粘度, 表面張力, 旋光度, 分子屈折, 磁氣的性質, 透電恒數, 双極子能率, 分子容

Ber. Dech. chem. Ges., 67 (1934).

Hantzsch A. u. Burawoy A., 所謂週期性法則に就て (788)

Compt. rend., 198 (1934).

Maman M., ヘキサン及其の異性體の製法と二三の物理化学的性質 (1323).

Trombe F., 種々の温度に於ける金屬 Ce, La, Nd の磁氣的性質 (1591).

Peychès I., アルカリ金屬の酒石酸鹽の旋光度 (1600).

Ind. Eng. Chem., 26 (1934).

Gilliland F. R. & Sherwood T. K., 空氣流への蒸氣の擴散 (516)

Rente A. M. & Scaffer F. E., Porter 律 (550)

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934)

Gucker F. T. Jr., 電解質の見掛上のモル膨張度及濃度の函數としての膨脹係數(熱膨脹) (1017).

Fuoss R. M., 溶質分子間の双極子電場の影響 [I] 滲透の性質に就て (1027).

Fuoss R. M., 溶質分子間の双極子電場の影響 [II] 分子分極に就て (1031).

Dennis L. M., Work R. W., Rochow E. G. & Chamot E. M., In(CI₂)₂ (1041).

- Shedlovsky T. & Brown T. S., 水中のアルカリ土類
鹽化物の 25° に於ける電離電導度 (1066).
- Smyth C. P. & Hitchcock C. S., 固体の NH_3 , H_2S
及 CH_3OH の透電恒数及轉移 (1084).
- Pflaum D. J. & Wenske H. H., アセチレン化合物の透
電性 [I] 二三の Alkyl Halogenoacetylen の電氣能
率 (1106).
- Baxter G. P. & Thomas J. S., Ce の原子量の訂正
(1108)
- Brown F., de Bruyne J. M. A & Gross P., Mesitylene
の二三の單一置換生成物の双極子能率 (1291).
- Ott M. M. & Wenzke H. H., アセチレン化合物の透
電性 [II] Phenylacetoacetylene の置換體 (1315).
- J. chim. phys., 31 (1934).
- Batucas T., 氣體 C_6H_6 の標準 17 の質量, 壓縮率及
びアボガドロ法則への違背 (165).
- Servigne H., Po の化學的及物理化學的性質の研究 [I]
Po 溶液への擴散係数の決定, 理論的研究結果, 一
般結論 (211).
- J. Chem. Soc., (1934).
- Swallow J. E. & Gibson R. O., オルト, メタ, パラキ
シレンの融點に對する壓力の影響 (400).
- Jenkins H. O., 23°C に於ける種々の溶媒内のニトロ
ベンゼンの分子分極 (480).
- Spong A. H., 硫黄の鹽化物の性質 [VI] 加熱又は照射
に依る密度の變化 (485).
- J. Chem. Phys., 2 (1934)
- Elliott N., Ammonium Hexabromo-Hypocyanate の
受磁率 (293).
- Nature, 133 (1934).
- Chaplin E. J. & Mann F. G., 配位結合の極性 (686).
- Proc. Roy. Soc. [A], 144 (1934).
- Boys S. F., 旋光能 [I] 等方的屈折中心のみを有す
る分子に就ての理論的計算 (655).
- Z. Elektrochem., 40 (1934).
- Hieber W. u. Levy E., ハロゲン化第二鐵の格子エネ
ルギー及 $\text{Fe}(\text{CO})_4$ 基の性質 (291)
- Z. Physik, 88 (1934).
- Czerlinsky E., N_2O 及亞硝酸エチル蒸氣の双極子能率
測定 (515)
- Keller P. u. Lehmann W. R., 化學的に定組成を有す
る物質の透電恒数の測定 (677).
- Z. Physik. Chem. [A], 168 (1934).
- Hetlich A., アムモニウム鹽の低温に於ける状態 (353)
- Bähr G., アセチレン及シアン化水素並びにそれらの誘
導體に於ける Isosterismus と化學的性質との關係
(363)
- 電 氣 化 學
- Ann. Physik, 19 (1934)
- Planck M., Le Chatelier Braun の法則 (749).
- Compt. rend., 198 (1934).
- Jacquet M P., 電解沈澱物の固着度の一新測定法
(1313).
- Vell S., セラチンの内部に於ける陽極酸化に就て
(1396).
- Audubert R. et Roulleau J., Se の電解光電池に對する
光の作用の機構 (1489).
- Bailly M., 7.0以上の Ph に於ける Ni の電着 (1494).
- Doderio M., 熔融電解による Ca-Si の製法 (1593).
- Guastalla L., 電解進行中に Cu 溶液に挿入した一つ
の膜の水準に於ける酸化還元の経過 (1679).
- Stora C., 着色物體よりなる光電池の吸收曲線とスペ
クトルの密度曲線との關係 (1763).
- Audubert R. et Roulleau J., Se の電解光電池の効果に
對する分極の影響 (1907).
- Jacquet P., Cu の電解的沈澱の附着に就て (1909).
- Helv., 17 (1934).
- Fichter Fr. u. Meyer R. E., 安息香酸及 2,6-Dimethyl-
4-tert. butyl-安息香酸と其等鹽類の純メチルアルコール
に於ける電解 (535).
- J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).
- Laug E. P., 硝子電極に關する研究 (1034).
- Elliott N. & Yost M., 液體アムモニア溶液に於ける電
池の電壓; amino zinc chloride と ZnCl_2 の熱力學恒
數 (1057).
- Smith G. B. L., Gross Jr. F. P., Brandes G. H. &
Browne A. W., Azido-dithiocarbonic Acid [VI] Az-
ido-dithiocarbonote イオンの傳導度 (1116).

- Weidener B. V., Hutchison W. & Chandler G. C., 無水醋酸に於ける稀 H_2SO_4 溶液の傳導度 (1285).
J. Chem. Phys., 2 (1934).
- van. Rysseberghe P., 電解質理論に於けるダイヤモンドイオンの關係(補正). (350).
J. Phys. Chem., 38 (1934).
- Raghava Rao, S. V., 染料溶液を含む感光電池 (693).
Z. Elektrochem., 40 (1934).
- Baur E., 空氣電極を持つ電池 (249)
- Ploum H., Fe に依る電解水素の吸収に及ぼす水銀の影響 (267).
- Isgarishev N. u. Prede A. F., 水溶液の電解に依る Ta の分離 (295).
- Gockel H., 無毒電解液に就て (302).
- Müller E., クロム鍍金の理論 (326).
- Z. Physik. Chem.**, [B], 168 (1934).
- Walden P., 電解質及非電解質の電離溶媒としての無水ヒドラジン [II] 芳香族ニトロ化合物及半電解質の舉動に就て (419).
- 平 衡 論
- 化學平衡, 相律(狀態圖)
溶液論(蒸氣壓)
- Ber. Dtsch. chem. Ges.**, 67 (1934).
- Max U. & Kurt H., Cellobiose-及 Maltose-octacetat の氷醋酸への溶解状態に就て (炭水化物異量體の稀薄溶液の滲透壓測定的研究 V) (818).
- Compt. rend.**, 198 (1934).
- Le Chaterier H., 化學平衡の變移の法則に就て, Posthumus 氏に答ふ (1529).
- Hering H., $CaCl_2-NaCl-H_2O$ 系の不均一平衡(1770).
- Kollente P. & Woblgemuth J., H_2O-N_3Li 二元系の研究 (1772).
- Müller H., 共融點降下法の應用 (1774).
- Michel A. et Chaudron G., Pyrrhotine と FeS の遷移に就て (1913).
- Bureau J., $NaNO_2-H_2O-NaNO_3$ 0.511 H_2O 系の狀態圖 (1918).
- Bourion P. et Hun O., KBr イオンの球狀水和度の決定 (1921).
- Bousat A. et Schmitt M., 共沸物の組成の決定に就て, ベンゼンと環状ヘキサン共沸物 (1923).
Helv., 17 (1934).
- Hirsbrunner H., サリル酸の熱解離平衡 (477).
- Baur E., 循環反應及静止平衡 (504).
Ind. Eng. Chem., 26 (1934).
- Beatty H. A. & Calingaert G., 炭化水素混合物の氣液平衡 (504).
J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).
- Kolthoff I. M. & Willman A., 溶媒としての氷醋酸中に於ける種々の無機酸, 鹽基及鹽の解離 (1007).
- Kolthoff I. M. & Willman A., 醋酸に於ける無機陽イオンの酸性強度及無機醋酸鹽の鹽基性強度 (1014).
- Harned H. S. & Embree N. D., 0° より 60° に至る間の醋酸のイオン化恒數 (1042).
- *Harned H. S. & Embree N. D., 水溶液に於ける電離恒數の溫度に依る變化 (1050).
- Ewing W. W., Klinger E. & Brander J. D., $MgNO_3-H_2O$ 二成分系の蒸氣壓と溫度との關係と水和熱, 溶解熱及稀釋熱に關する研究 (1053).
- Davis T. L. & Ou C. W., 或る種の Metal Pyridin Cyanate の解離壓 (1061).
- Davis T. L. & Ou C. W., 或る種の Metal Pyridin Methylnitramine, 錯鹽 (1064).
- Hill A. E., 三成分系 NH_4CaSO_4, K_2SO_4 及 H_2O (1071).
- Nims L. F., $0^\circ-50^\circ$ 間の醋酸の第一解離恒數(1110).
- Philbrick F. A., ICl の加水分解 (1257).
- Hammett L. P. & Chapman R. P., $H_2SO_4-H_2O$ 混合物中に於ける二三の有機酸化合物の溶解度(1282)
- Newton R. H. & Dodge B. F., CO, H_2 , フォルムアルデヒド及 CH_3OH 間の平衡 $H_2CO + H_2 \rightleftharpoons CH_3OH$ の反應 (1287).
- Olson A. R. & Maroney W., Dichloro-及 Dibromomethylene のシーストランス異性體の熱及光化學平衡 (1320).
J. chim. phys., 31 (1934).
- Jaulmes P., HCl, HNO_3 の稀薄溶液の蒸溜 (227).
J. Chem. Soc., (1934).
- Caven R. M. & Z Bryce G., 30° に於ける水溶液内の

- 鹽素酸金屬鹽の三成分系の等温圖 (514).
J. Chem., Phys., 2 (1934).
 Halpern O., 電解質の擴散平衡に就て (300).
J. Phys. Chem., 38 (1934).
 Kolthoff I. M. & Stenger V. A., $\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{Ca}(\text{IO}_3)_2$, NH_4ClO_3 の稀アモニア水溶液への溶解度 (639).
 Mason M. & Kellam D. B., 25°C に於ける鹽化セリウム溶液中の HCl の活度係數 (689).
Kolloid-Z. 67 (1934).
 Knoche H., $\text{Cr}(\text{OH})_3$ の存在に於ける苛性アルカリの中への $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 及他の二三の水酸化物の "induzierte" 溶解度に就て [I] (1915).
Naturwiss., 22 (1934).
 Bardenheuer P. u. Thanheiser G., 酸性 Siemens-Martin 法に於ける反應經過に就て (393).
 Friedrich K. u. Oelsen W., 酸化物と平衡にある鐵の豊富な熔融液内に於ける珪化物, 磷化物及炭化物生成の完成 (395).
 Eitel W. u. Schwiete H. E., H_2O -珪酸鹽系の膠質狀界面に於ける平衡 (403).
Rec. trav., 53 (1934).
 van Arkel A. E. u. Snoek I. L., 二個の部分能率を有する化合物の電離 (675).
Sow. Phys., 5 (1934).
 Butkow K. & Boizowa S., 重合分子の光解離 (393).
Z. anorg. Chem., 217 (1934).
 Jander W., Zweyer H. u. Senf H., 熔融状態の不均一系平衡, $\text{FeS} + \text{珪酸Ni} \rightleftharpoons \text{NiS} + \text{珪酸 Fe}$ [IV] 熔融狀金屬硫化物珪酸鹽の平衡 (417).
Z. Elektrochem., 40 (1934).
 Krustinson J., 過酸化鉛の熱解離 (246).
 Ott E. u. Cairns R. W., $\text{Ni-O}_2\text{-H}_2\text{O}$ 系の X 線的研究 (M. I. e. Blanc 及 E. Moebius 氏等への反駁)(286).
Z. Physik., 88 (1934).
 Munster C., 強磁性鹽溶液の磁氣的複屈折に就て(593)
 Wohl K., 滲透壓の生成とその理論的計算に就て, 應答(800).
 Fredenlügen K., 滲透壓の生成とその理論的計算に就て [I], Kurt Wohl 氏の應答に對する反駁 (806).
 Wohl K., 滲透壓の生成その理論的計算に就て [I] 上述の反駁に對する返答 (820).
Z. physik. Chem. [A], 168 (1934)
 Hückel W., 所謂滲透壓の運動論的説明に就ての所見 (308)
 Eucken A., 上記 W. Hückel 氏の 所謂滲透壓の運動論的説明に就ての所見への返答 (309).
 Brönsted u. Colmant P., 分子の大きさと狀相分布 [II] (381).
Z. physik. Chem. [B], 25 (1934).
 Chodikow Ju. W., イオン平衡の靜電氣的理論 [I] 非金屬の最高酸素酸 (372).
 Spacu G. u. Popper E., 混合鹽溶液の屈折計に依る研究並びにイオン歪性に就て (460).

界 面 化 學

觸媒, 吸着, 膠質

Ann. Physik., 19 (1934).
 Munt H., 水素を吸着した Pt-Au 合金の X 線的研究 (721).
Compt. rend., 198 (1934).
 Mathieu M., 纖維素及其誘導體の構造に對する意見 (1437).
 Berthier P., 液體による多孔性物質の浸潤に就て (1607).
 Heller W., 機械的凝固の條件に就て (1776).
 Veil S., 二様の方法による溶液の週期性の系統的研究 (1854).
Helv., 17 (1934).
 Wunderly K., アミノ分解と吸着 (523).
J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).
 Melain J. W., 膠質及膠質電解質の擴散, 卵蛋白, 超遠心分離機との比較 (1021).
 *Long J. H., Frazer C. W. & Ott E., 混合金屬觸媒の活性度及結晶構造 (1101).
 Eversole W. G. & Doughty E. W., 優滲壓溶液と接觸せるシリカゲル中に現れる波形の辨別 (1263).
 Kolthoff I. M. & Rosenblum C., 新しく生成された沈澱の熟成中に起る構造の變化 [I] 室温で沈澱した PbSO_4 の熟成 (1264).

Greene C. H., Ag Cl の沈澱に於ての研究〔I〕 Photo-
nephelometer (1269).

J. chim. phys., 31 (1934).

Bonot A., プロテイドの構造と溶解度 (253).

J. Chem. Soc., (1934).

Barrer R. M., シリカ粒子に對する活性化擴散の機構
(378).

Butler J. A. V., Wightman A. & Machennen W. II.,
溶液表面に於ける吸着〔II〕低級脂肪屬アルコール
溶液の表面構造 (528).

Himsoworth F. R. & Butler J. A. V., 溶液表面に於
ける吸着〔IV〕二種の溶質を含有する溶液の吸着恒數
(532).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

*Ipatieff Jr. V. & Tronow W. G., 高壓に於ける Pd
黒による水素吸着 (623).

Rysseberghe P. v., 膠質電解質の滲透性と Hammersten
効果 (645).

Hurd C. B., Raymond C. L. & Miller P. S., 硅酸ゲ
ルの研究〔IV〕水素イオン濃度の凝固時間に對する
影響 (663).

Kolloid-Z., 67 (1934).

Schlesinger M., 膠質液に於ける粒子の大きさの決定に
對する簡單なる Becher 遠心分離機の應用 (135).

Katsuragi T., 牛乳, 鹽化鐵及鹽化アルミニウム溶液の
チンダル光に就て (143).

Tschapek M. W., 粉末に吸着された空氣の密度の容量
法的決定 (145).

Voicu J., 平衡にある吸着系よりの連續抽出液に就て
の數學的及實驗的研究 (148).

Rabinerson A., Papkova-Kwitzel T. u. Pittel A., 吸着
と吸着量〔III〕 (154).

Kurczil F. u. Wejroch H., 活性炭の蒸氣固着能力に就
て〔II〕抑留された蒸氣量に及ぼす驅逐氣體の流出速
度の影響 (161).

Kurczil F. u. Wejroch H., 活性炭の蒸氣固着能力に就
て〔III〕固着能力に及ぼす活性炭の顆粒の大きさの影
響 (163).

Remy H. u. Holthausen., 濾過並に吸着器の作用の流通
方向による影響 (167).

Kremnev. L., 水銀の乳濁化に就て (171).

Mukherjee I., 膠質液の電氣的性質〔IV〕酸の膠狀液と
眞の溶液との差異 (178).

Eirich F. u. Pauli W., Mischkomplex を持つた金ゾル
(186).

Bararew D. u. Koluschewa A., 有極性結晶表面への電
解質の吸着 (203).

Köhn M., セラチン中の Ag_2CrO_4 沈澱に及ぼす電場
の影響に就て (207).

Ostwald W., Auerbach R., Trakas V. u. Malse H.,
構造粘性に就ての研究〔I〕アラビヤ護膜ゾルに於
ける構造粘性と流動弾力に就て (211).

Ljutin L. W. u. Zachrowa G. W., 礦物懸濁液に對す
る三價金屬の水酸化物膠質の安定化並に保護作用に
就て (222).

Vendl M. u. Szadeczky-Kardoss., Odén の原理に従へ
る機械的分析の所謂根本的誤差に就て (229)

Naturwiss., 22 (1934)

Kiepenheuer K. O., 寫眞乾板の増感 (297).

Physik. Z., 35 (1934).

Pätzold H., Malov N. N., の "纖維の超短波による
遷決的加熱現象の問題" なる仕事に對する返答 (376).

Malov N. N., Pätzold H. の返答に對する反問 (377).

Proc. Roy. Soc., 144 (1934).

*Stimson J. C., 氣體吸着に伴ふ加熱金屬の電氣的狀
態面の電氣的條件〔V〕熱せられた表面の電位變化
速度 (307).

*Finch G. I. & Bradford B. W., 氣體吸着に伴ふ加熱
金屬の電氣的狀態〔VI〕CO の燃焼に對する Au の
觸媒作用 (320).

Rec. trav., 53 (1934).

Bungenberg de Jong H. G., Dekker W. A. L. &
Winkler K. C., 親水膠質系に於ける複雑なる關係
〔III〕(a) complex 及 autocomplex flocculi の例 (b)
等電點に於けるグロブユリンの 鹽溶解度 (607).

Bungenberg de Jong H. G. & Hartkamp J. L. L. F.,
親水膠質系に於ける複雑なる關係〔IV〕分散せる
(auto-) complex wacervate drop 及 (auto-) complex
flocculi の泳動的電荷に對する中性鹽の影響 (622).

Derksen J. C. u. Katz J. R., 黒鉛板の内蔵胞の膨潤
に就ての研究〔I〕等温曲線, 膨潤極大に對する離
液物質, 温度, 及 P_H の影響 (652).

Sow. Phys., 5 (1934).

Gorodetzka A. u. Kabanow B., 毛管電気現象と電解質溶液に依る金属の浸潤 [I] (418).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

Hedvall J. A. u. Ijungkvist S., Fe_2O_3 を以て結晶格子を弛めた時の S_1O_2 の化学反応能力及觸媒活性度の變化 (300).

Z. Physik., 88 (1934).

Peierls R., 金屬理論に対する意見. Kretechmann E. の批判に答へて (786).

Z. physik. Chem. [A], 168 (1934).

Schwarz K., Po の銀表面及内部に於ける運動に就て (241)

Tiselius A. u. Brohult S., 種々の温度に於ける Chabasit への水蒸気収着 (248).

Katz J. R. u. Hanson E. A., 澱粉とパン製造の物理化学 [XV] 澱粉糊化のはつきりした下限温度と澱粉組織の個々の顆粒による可變性 (321).

Katz J. R. u. Derksen J. D., 同上 [XVI] 膨潤に抵抗するやうに生長した構造を有する澱粉の糊化 (334).

Hanson E. A. u. Katz J. R., 同上 [XVII] 澱粉顆粒の生長した構造を, 特に lintnerisiert (一種の浸漬) された澱粉に就て, 顯微鏡で見得るやうにする研究 (339).

Z. physik. Chem. [B], 25 (1934).

*de Boer J. H. u. Dippel C. J., 水分子の吸着に依る表面積決定 (399).

Schwab, G.-M. u. Schultes H., N_2O の分解に於ける混合觸媒の機能 [III] (411).

Schwab, G.-M. u. Staeger R., N_2O の分解に於ける混合觸媒の機能 [IV] (418).

化学動力学

Ber. Dtsch. chem. Ges. 67 (1934).

Hellmuth S. & Roland A., 2チオン酸の分解に就て (726).

Nesmejanow A. N. u. Freindlina R. Ch., フェニールアルシンと有機水銀→鉛→錫化合物との反応 (735).

Rao V. A. u. Guha P. C., ワルデン轉位の研究 [I] ワルデン轉位による酒石酸の相互變化: メゾ酒石酸

の活性酒石酸への變化の實驗 (741).

Wedekind E. & Feistel Fr., アミンの影響の下の第四硝酸アモニウムの分解の研究續報, アミンの鹽基度の函數としての分解速度 [50] 非對稱性窒素原子に就て (845).

Helv., 17 (1934).

Guyer A. u. Tobler B., 液體より瓦斯放出の速度に就て [I] (550).

Ind. Eng. Chem., 26 (1934).

Lovell W. G., Campbell J. M., Signaigo F. K. & Boyd T. A., 芳香性炭化水素のノッキング特性 (475).

Dykstra F. J. & Edgar G., 一氣壓に於ける液體炭化水素の自然發火温度 (509)

Rhodes F. A., Riedel P. A. & Hendricks V. K., 石炭酸による金属の腐蝕 (533).

Jones G. W. & Beattie B.B., Divinyl ether の爆發性 (557).

J. Am. Chem. Soc. 56 (1934).

*Liu S. & Wu H., 超短音波線による酸化促進の機構 (1005).

Kramer E. N. & Meloche V. W., 光輝放電に於ける Se の酸化 (1081).

Montgomery C. W. & Rollefson G. K., $COCl_2$ の光化学分解 (1089).

Sherman A. & Sun C. E., ハロゲンとエチレン二重結合間の二三の反應の活性化熱の計算 (1096).

Ross W. F. & Kistiakowsky G. B., K tene の光化学分解 (1112).

Burk R. E., 不均一系反應速度の計算 (1279).

Olson A. R. & Long F. A., 置換反應の機構 (1294).

Benton A. F. & Thacker C. M., Ag 上に於ける N_2O 及 H_2 の反應の動力學 (1300).

Hart E. J. & Noves W. A. Jr., 光化学研究. [XVII] クロロベンゼンの鹽基置換, ベンゼンとの比較 (1305).

Rice F. O. & Whaley F. R., 遊離基の見地よりの有機化合物の熱分解. [VIII] 遊離基を生ずる有機化合物の熱分解と電氣的分解の比較 (1311).

Makower B., 酸性鹽素一鹽化物溶液に於ける H_2O_2 の接觸分解. I 0-50° に於ける定常狀態函數 (1315).

J. chim. phys., 31 (1934).

Michard F., 化学エネルギー論への寄與 (197).

J. Chem. Soc., (1934).

Fawcett E. W. & Gibson R. O., 液相に於ける有機化学反応に對する壓力の影響 (386).

Fawcett E. W. & Gibson R. O., Cetylpyridinium halides の生成速度に對する壓力の影響 (396).

Ashmore J. E. & Wheeler R. V., 石炭の組成の研究. 亞炭の熱分解 (474).

Hughes E. D., Ingold C. K., & Wilson C. L., 水の化学的分解に依る水素の同位元素の分別及び溶解金屬の還元作用の機構に就て (493).

Thompson H. W. & Garratt A. P., 金屬カルボニルのスペクトル及び光化学的分解. (I) 分光學的數値 (524).

J. Chem. Phys. 2 (1934)

Rosenbaum E. J. & Hogness T. R., 沃化水素反應及び沃素原子による水素のパラーオルト遷移 (267).

Gershinowitz H. & Rice O. K., 一分子反應の活性化エネルギーに就て (273).

*Lewis B. & von Elbe G., 爆發の時間-壓力記録による球形反應容器内の焰の速さ及び温度分布の決定 (283).

Palmer F. Jr., 極めて短い波長の光による反應 (296).
Steaie E. W. R. & Shaw G. T., 亞硝酸エチルの均一系一分子分解 (345).

Fricke H., 酸素水溶液の X 線照射による過酸化水素への還元 (349).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

Pederson K. J., α -nitrocarboxylic acid の分解並びに β -Ketocarboxylic acid の分解に就て (559).

Pederson K. J., protolytic reaction 及 prototropic isomerization (581).

Pederson K. J., acetoacetic ethyl ester の臭素置換速度. [I] 一般の鹽基性觸媒反應 (601).

Mund W., アセチレンの放射性物質に依る重合に對する不動氣體の影響 (635).

Herrington B. L., Na と乾燥酸素との反應 (675).

Rosenblum C., 放射性物質に依る化学反應に於ける Ar の觸媒能力 (683).

Nature, 133 (1934).

Aynsley E. E. & Robinson P. L., H_2 と S の均一系的結合に對する O_2 , SO_2 及 H_2O の影響 (723).

Proc. Roy. Soc. [A], 144 (1934).

Bone W. A. & Bell J., 炭化水素の燃焼に於ける蒸氣の介在 (257).

Hunter E., 40氣壓に至る迄の壓力に於ける NO の熱分解 (386).

Jones I. & Soper F. G., 反應速度に及ぼす溶媒の影響 [V] 稀薄水溶液に於ける N-鹽化アセトアニリドと HBr との反應 (643).

Trans. Farad. Soc., 30 (1934).

Bawn C. E. H. & Ogden G., 波動力學的効果と水素同位元素の反應能力 (432).

Mears R. B. & Evans U. R., 硝子との接觸に於ける腐蝕 (417).

Evans U. R. & Hoar T. P., 金屬の腐蝕の機構 Whitby の最近の論文より考へられる見解 (424).

Z. anorg. Chem., 217 (1934).

Karaoglanov Z. & Sagortschev B., 沈澱現象の機構 [XIV] 分別沈澱の動力學 (385).

Brüll W., 3價 Sb 溶液の光化学的酸化及び吸收スペクトル (401).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

*Skrabal A., ハロゲン漂白液反應 (232).

Schmid H., 中間生成物決定の物理化学的方法に就て (274).

Hüttig F., Zinker D. u. Kittel H., 混合酸化物が化合物に變化する場合に經過する活性中間状態の研究 (306).

Z. physik. Chem. [A], 168 (1934).

Bonhoeffer K. F., Bach F. u. Fajans E., 重い水素の反應速度測定 (313).

Z. physik. Chem. [B], 25 (1934).

Weber K., 化学的活性修酸の脱活性に就て (363).

實驗方法, 裝置, 無機化学金相學, 分析化学等

Ber. Dtsch. chem. Ges. 67 (1934).

Kozeschkow K. A. u. Nadj M. M., 金屬有機化合物の研究 [IV] 芳香族第一錫酸及二三の反應 (717).

- Wälbring H., 少含有量の検出及決定 (773).
 Hantsch A. u. Burawoy A., 三アリルメタン誘導體の
 原子價異性體 (793).
 Philippoff W., 非水溶液の僅少な傳導度 ($\lambda=10^{-8}$) 測
 定の簡單なる装置に就て (811).

Compt. rend. 198 (1934).

- Néel M. L., 合金の常磁性の説明 (1311).
 Andant A., Lambert P. et Lecomte J., 五個のヘキサ
 ン異性體の區別に對するラマン効果の應用及赤外に
 於ける吸收 (1316).
 Mondain-Monval P., 容類結晶の析出 (1413).
 Jaquerod A., 原子量分類 (Classment) に就て (1478).
 Guillien, 液體酸素内に於ける O_4 の存在について
 (1486).
 Curie M. et Takvorian S., 稀土類の存在に於けるアク
 チニウム分離 (1687).
 Fouretier G., 化學反應の寫真的記録の際に於ける濃度
 の測定について (1689).
 Margues B. E., Ra を含む $BaSO_4$ の分別沈澱 (1765).
 Guellot M. et Harssinsky M., 溶液に於ける P_4 の還
 元に就て (1911).
 Goldringer P. et Scheepers L., 重水の定量に對する一
 微量法 (1916).

Helv. 17 (1934).

- Erlenmeyer H. u. Gärtner H., 生物體液の H^2H^2O 含
 量 (549).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

- Hubbard D. M. & Henne A. L., 有機物質に於ける
 弗素の微量決定法 (1078).
 Byrns A. C., 液體空氣の温度に對する實驗室用オゾン
 發生機 (1088).
 Hammett L. P., Walden Jr. G. H. & Edmonds S. M.,
 Oxidimetry に對する新しい指示薬: 或る種の Pienan-
 throline 及 Diphenylamine 誘導體 (1092).
 Cairns R. W. & Ott E., $Ni-O_2-H_2O$ 系の X 線的研究
 [I] 種々の含水酸化物に於ける Ni の K-吸收限
 界 (1094).
 Keffler L. J. P., 壓縮酸素を使用することにより, 高
 精密化學測定に於て生ずる所の今日まで未知とされ
 たる誤差原因の系統的研究 [I] (1259).

J. chim. phys. 31 (1934).

- Pinkus A., 毛管測流計について (241).
 J. Chem. Soc. (1934).
 Money R. W. & Davies C. W., 鹽類溶液に於ける錯
 鹽の生成 [I] (400).

J. Chem. Phys. 2 (1934).

- Topley B. & Eyring H., 水素同位元素の電解による分
 離 (217).
 Urey H. C. & Rice D., CD_4 の合成 (300).
 Fink C. G., Urey H. C. & Lake D. B., 水素の擴散に
 よる金屬膜通過, 水素同位元素の分別 (301).
 Dole M., 水素同位元素の自然的分離 [I] ベンゼン,
 クロシン及蜂蜜中の H^2 の濃度 (317).
 Anderson L. C., Halford J. O. & Bates J. R., H^2 の
 連續流動的濃縮法 (342).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

- *Bennett W. H., 水酸化第一水銀の沈澱の電氣計的研
 究 (573).
 Srinivasan M. & Sreenivasaya M., Mannitol, Sorbitol
 の亞硫酸曹達と硼砂との複合物 (713).

Nature 133 (1934).

- Hill A. V., 光電池による電流計的增幅 (685).
 Kapitza P., 液體で豫冷することなしに斷熱法による
 He の液化 (708).

Phys. Rev., 45 (1934).

- Stewart R. L., 電子及イオン衝擊に於て生成される絶
 縁薄膜 (488).
 Johnson E. A. & Harris L., スパッターによる沈着物
 の崩壊 (630).

Proc. Roy. Soc. A, 144 (1934).

- Bradley A. J. & Rodgers J. W., Heusler 合金の結晶構
 造 (340).

Rec. trav., 53 (1934).

- van Hulst L. J. N., 油脂研究に於ける吸收スペクトル
 の應用 (豫報), 棕櫚油の蒸溜 (672).

Rev. Sci. Instr. 5 (1934).

- Cinnamon C. A., 大なる亞鉛の單晶の試料を作る装置
 と技術 (187).
 Jonsson R. P. & Nottingham W. B., 簡單なる恒水平
 支持臺 (191).

Sov. Phys. 5 (1934).

Morgulis N., 電離壓力計の理論 (407).

Trans. Farad. Soc., 30 (1934).

Hartley G. S., 指示薬に対する長鎖鹽類の影響. 指示薬の原子價型と蛋白質誤差 (444).

Z. anorg. Chem., 217 (1934).

Kurtcnacker A. u. Spielhacsek H., チオ硫酸鹽と亞硝酸とより多チオン酸鹽の生成 (321).

Spacu G., Spacu P. u. Voichescu P., 複鹽のアモニア化物の存在に就て (339).

Daliéto J., H_2O_2 溶液に於ける磷酸の檢出 (346).

Bentrath A. u. Thiemann W., 雙列に於ける混晶に就て (I) (347).

Thiel A. u. Coch G., 指示薬の系統的知識に対する寄與 (XXII) 二三の指示薬の鹽類誤差 (353).

Ray P. B. u. Saha H., 4 價 Pb の簡単な沃素酸鹽及複雑な沃素酸鹽 (376).

Daliéto J., KCNO の存在に於ける As, Sb 及 SN 鹽の舉動 (381).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

Saffert P. u. Wustrow W., 壓搾瓦斯の電磁的操縱によ

る自動水銀ポンプ (231).

Grube C., Vosskühler H. u. Schlecht H., 二元合金の電氣傳導度と状態圖 (II) Li-Bi 系 (270).

Schwarz K., Kähler L. u. Steiner H., 水の電解による重い水の製法 (298).

Kroll W., 昇華鐵について (303).

Seith W. u. Hofer E., 分光學的定量分析に就て (313).

Seith W., Hofer E. u. Etzold H., 金屬中の蒸散に就て (322).

Z. physik. Chem., [A] 168 (1934).

Jansen W. H. u. Heyes J., 分光分析のアルカリ族及アルカリ土金屬定量への應用 (I) Na と Li の微量分析 (257).

Jansen W. H., Heyes J. u. Richter C., 分光分析のアルカリ族及アルカリ土金屬定量への應用 (II) (267).

Ölander A., 固體 Tl-Pb 合金の電氣化學的及びX線的 研究 (274).

Hiltner W. u. Grundmann W., Na_2S に依る重金屬イオンの電位差計的決定 (291).

Sievarts A. u. Brüning K., Pd-B 合金の水素吸收能力 (411).