

物 理 化 学 文 献 集

(論文題目直後の括弧内数字は頁。*印は本誌に抄録済みのもの)

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, 20 (1934)
- Cisman A. u. Ionescu-Jassy Th. V., 振動刺激體としての水銀蒸気ラムプ (183).
- Ber. Dtsch. chem. Ges., 67 (1934)
- Lifschitz L., Tritan 誘導體の構造及び光吸収に就て (1413)
- Kohlrusch K. W. R. u. Pongratz A., ラマン効果及び構造問題 [VI] Diketon 及び Ketosäure-ester のケト, エノル互變異性 (1465).
- Compt. rend., 199 (1934)
- Hulubel H., 崩壊に應用さるべき強きプロトン源 (199).
- Dupré la Tour F. et Riedberger A., 或る正二鹽基酸の結晶格子に對する温度の影響 (215).
- Ekstein H. et Magat M., 液體水銀と分子狀 Hg_2 に於ける Van der Waals 力に對する意見 (264).
- Hampel F., Mn の硫酸鹽及び水酸化物の X 線スペクトル (282).
- Zlotowski L., Ra 放射線の熱の行方に就て (284).
- Volklinger H., Tchakirian A. et Freymann M., 金剛クロロフォルムのラマンスペクトルとその構造との關係 (292).
- Gredy B., Cyclanique 列のアセチレン化合物のスペクトル (294).
- Kahan T., Ni 及び Co に於ける構造的脱磁性因子の熱的變化 (349).
- Pegzalski T., 電弧の内部輻射線の研究 (405).
- Corriez P., 眞の無煙石炭と種々の過無煙石炭との X 線圖 (410).
- Auger P., Coincidence 法により γ 線吸収の測定, 勵起された glaucinum (Be) 放射線の場合 (414).
- Medard L., OH 基のラマン効果に就きての新結果 (421).
- Lefebvre L., 冷却作用による二三のオゾンスペクトル帶の缺除に就て (456).
- Titeica R., 二個のベンゼン核を有する或種炭化水素の吸収及び螢光のスペクトル (458).
- J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).
- Grosse A. V., 未知の放射能 (1922).
- J. Chem. Soc., (1934).
- Finch G. I. & Willman H., Zn 酸化物の格子容積 (751).
- Thompson H. W., メチルエチル遊離基を含む多原子分子の吸収スペクトル (790).
- Hunter R. F. & Samuel R., 化學的結合の問題 [I] 波動力學及び帶スペクトルを基礎とせる原子價の説明 (1180).
- J. Chem. Phys., 2 (1934).
- Evans M. G., 含 D 化合物による水銀の共鳴輻射線の消光 (445).
- Rank D. H., Larsen K. D. & Borden E. R., 重水蒸気のラマンスペクトル (404).
- Plyler E. K. & Gordy W., 水酸化物及び加水分解せる鹽類の溶液の赤外吸収 (470).
- Wheland G. W., 不飽和及び芳香族分子の量子力學: 二つの取扱ひ方の比較 (471).
- Pauling L. & Wheland G. W., Chemical bond の性質 [V] に對する訂正 (482).
- Sherman J., ナフタレン分子の波動力學的取扱ひ (488).
- Penny W. G. & Sutherland G. B. B. M., H_2O_2 及 N_2H_4 の構造論 (492).
- Stewart G. W., H_2O と D_2O の $25^\circ C$ に於ける X 線迴折曲線の比較 (558).
- Ellis J. W. & Sorge B. W., D を含む水の赤外吸収スペクトル (559).
- Plyler E. K. & Williams F. D., 水酸化物のアルコール溶液の赤外吸収 (565).
- Crawford F. W. & Nielsen J. R., Fluorobenzene のラマンスペクトル (587).
- Waldbauer L. & McCann D. C., C_6NO_2 と Perovskite Structure (615).

- Murray J. W., オクタン²の二三異性体のラマンスペクトル (618).
- Redlich O., Kurz T. & Rosenfeld P., NV_6 型の分子のラマン効果 (619).
- Gordy W., 水酸化物及び加水分解せる鹽類の溶液の近赤外吸収 (621).
- Vost D. M. & Anderson T. F., PF_3 と PH_3 のラマンスペクトルと分子恒度 (624).
- Adel A. & Barker E. F., メチル化合物の赤外及びラマンスペクトル (627).
- Howard J. B. & Wilson E. B. Jr., 對稱錐形分子 AB_3 の正規振動数とその三ハロゲン化物のラマンスペクトルへの應用 (630).
- Andrews D. H. & Murray J. W., 振動分子の機械的模型の寫眞法的研究 (634).
- Duncan A. R. F. & Murray J. W., 二三の金屬カーボニール及びアルキールのラマン及び紫外吸収スペクトル (638).
- Chako N. Q., 有機化合物の光吸収 (644).
- Fisk C. F. & Noyes W. A., 光化學研究 [XVII] アセトン蒸氣の螢光 (654).
- Zahn C. T., 化學結合エネルギーの意義 (671).
- Bell R. M. & Jeppessn M. A., 硫酸の溶液のラマンスペクトル (711).
- Steward W. B. & Nielsen H. H., Silane (SiH_4) の赤外吸収スペクトル (712).
- Mulliken R. S., 電氣能率と赤外スペクトルに就て, 補正 (712).
- Murray J. W., Squire C. F. & Andrews D. H., Deuterio-Benzene (C_6D_6) のラマンスペクトル (714).
- Nature**, 134 (1934).
- Tutin J. & Fowler R. H., 原子論 (23).
- Goldhaber M., 人工的生成放射性物質の自然放射 (25).
- Jackson D. A. & Kuhn H., K の共鳴線の最密構造 (25).
- Tolansky S., 陰核旋回と陰性プロトン (26).
- Lashkasey W. E. & Kuzmin G. A., 低速度電子の屈折に及ぼす温度の影響及びその應用 (62).
- Cosslett V. E. & de Iaszlo H. G., CCl_4 中の Cl 間の距離 (63).
- Holst W., AlH_3 の新帶系 (63).
- Newman F. H. & Walke H. J., 誘導放射能性及び元素變遷 (65).
- Zyw M., K の誘導放射能性 (64).
- Hevesy G. von & Lay H., X 線放射の螢光收率 (98).
- Douglas Clark C. H., 弗素の原子半径 (99).
- Sanner V. H., 極軟 X 線領域に於ける L⁺ 吸収スペクトル (100).
- Robertson J. M., パラベンゾキノン中に於ける分子定方位の X 線分析による研究 (138).
- Lasarew B., 超傳導度及び Hall 効果 (139).
- Cramp W., 磁場の本性 (139).
- Bjerge T. & Westcott C. H., 種々のエネルギーを有する中性子との衝突に依つて誘發する放射能 (177).
- Aston F. W., C, Ni 及び Cd の構造 (178).
- Waters W. A., 感應極性に對する一般方程式 (178).
- Robinson H. R., 二次陰極線測定より推論されたる原子恒数 (179).
- Kalckar F. & Teller E., Proton と Diplon の磁氣能率の比 (180).
- 著者なし, 應用分光學 (199).
- Martin A. J. P., Moore T., Schmidt M. & Bowden F. P., ヱイタミン E の吸収スペクトル (214).
- Walke H. J., 放射能性同位元素より中性子の自然放出 (215).
- Chadwick J. & Goldberger M., 「核光電効果」; 放射線による Diplon の分解 (237).
- Ketelaar J. A. A., NH_4Br の低溫變態の結晶構造 (250).
- Alichanow A. J., Alichanian A. J. & Dzelepov B. S., 人工的放射能性元素よりの陽電子及陰電子のエネルギースペクトルの極限 (254).
- Lowry T. M., 原子價の型式と種々なる問題 (267).
- Bjerge T. & Westcott C. H., 中性子衝突により誘發される放射能性 (386).
- Gartwright A. & Habenfeld M., NiH のスペクトル (287).
- Newman F. H. & Walke H. J., 誘導陽電子放射能性 (288).
- Kaplan J., 活性窒素に於ける準安定分子存在の直接證明 (289).
- Holst W., AlH_3 の帶狀スペクトル (322).
- Appleyard E. T. S., Thompson N. & Williams S. E., N_2 に於ける A レベルの位置 (322).
- Beevers C. A. & Lipson H., 明礬の結晶構造 (327).
- Andrade E. N. da C., 新らしき基礎粒子 (345).
- Von Hevesy G., Pahl M. & Hosemann R., K の放射

- 能性 (377).
- Robertson J. K., 水素同位元素の干渉図形 (378).
- Tamm Ig., 核磁気能率と中性子の諸性質 (380).
- Robertson J. M., Dibenzyl 分子の形状 (381).
- Prins J. A., 葉綠素のスペクトル (457).
- Hyroth F. H. & Lofbrow J. R., 紫外吸収スペクトルより推論せらるゝビタミン B の化学的構造 (461).
- Saillard L. & Chalmers T. A., Fermi 効果による衝撃同位元素よりの放射性元素の化学的分離 (462).
- Heimer A. & Heimer T., CuH のスペクトルに於ける勵起状態 (462).
- Salow H. & Steiner W., 高壓に於ける酸素の吸収スペクトル及び O_2 分子の存在 (462).
- Naturwiss. 22 (1934).
- Kneser H. O. u. Wallmann M., 水素の廻轉比熱の Einstelldauer の問題 (510).
- Schüler H. u. Gollnow H., Protactinium の原子量と機械的核能率 (511).
- Mitchell A. C. G. u. Zemansky W. M., 共鳴輻射と勵起原子 (527).
- Farkas L., 重水素同位元素 (614).
- Grisbach L., 種々の吸収領域による勵起に於ける二色色素溶液の螢光の偏光 (豫報) (633).
- Farkas L., 重水素同位元素 (續) (640).
- Herzberger M., 光學的二元論に就て (640).
- Phil. Mag., 18 (1934).
- * Parthasarathy S., 液體混合物の X 線屈折 [I] (90).
- Walke H. J., 原子核の構造 (129).
- Walke H. J., 輕元素の放射能性 (156).
- Walke H. J., Actinium 系の究極源 (256).
- Jones E. T., セルロイド薄膜の構造 [III] (291).
- Phys. Rev., 46 (1934).
- Eastman E. D., 原子核組成に関するエネルギーと安定度 (1).
- Watson W. W. & Koontz P., 眞空紫外領域に於ける窒素の分子スペクトル (32).
- Henderson M. C., Livingston M. S. & Lawrence E. O., プロトン衝突による弗素の轉換と F 19 の質量 (38).
- Powell W. M., 1633-1463 Å に於ける熔融及結晶石英の吸収の光電的測定 (43).
- Mitchell A. C. G. & Murphy E. J., 可視三重線の偏光測定による Hg 7S₂ 状態の平均生命 (53).
- Freder F. G. & Vinti J. P., He の二重勵起状態 (77).
- Goldsmith H. H., H₂ の崩壊と天體中の H₂ 及 H₃ の存在 (78).
- Jordahl O. M., 受磁率の實驗値より結晶構造に関する知見 (79).
- Loomis F. W. & Brandt W. H., OH 帶 (79).
- Bleakney W., Harnwell G. P., Lozier W. W., Smith P. & Smith H. D., 質量 3 なる He の生成と確認 (81).
- Murphy M. & Johnston H., 重水素核のスピン (95).
- Margenau H., 複雑中性子 (107).
- Glockler G., 輕元素の推定電子親和力 (111).
- Nielsen H., フォルムアルデヒドの赤外吸収スペクトル (117).
- Hansen I., CO₂ のラマンスペクトルの強度測定 (122).
- Wilson E. B., ベンゼンのラマン及び赤外スペクトルの部分的解釋 (146).
- Hughes A. L. & Hergenrother R. C., 原子内電子による電子の散乱 (180).
- Libby W. F., ネオジムとサマリウム放射能性 (196).
- Cram S. W., Cd 蒸氣の分子スペクトル (205).
- Oldenberg O., 分子の變則廻轉 (210).
- Adel A., 三粒子系の振動同位元素効果 (222).
- Paton R. F., 高エネルギー α 粒子の衝突による B 及 P よりのプロトン放出 (220).
- Ballard S. S., Columbium の核スピン (233).
- Glockler G. & Morrell C., アセチレンの基本振動 (233).
- Nordsieck A., 中性子衝突と Fermi の β 線理論 (234).
- Bradley C. A. & McKellar A., Mono-deutero-acetylene の赤外吸収スペクトル寫真 (236).
- Ricke F. F., HgH 分子の變則廻轉 (236).
- Wolfe H. G. & Uhlenbeck G. E., Fermi の理論によるプロトン又は中性子の自然分解 (237).
- Eastman E. D., 核より中性子及び α 粒子の分離エネルギーと放射能元素以下の α 安定度 (238).
- Wu R. Y., 二重勵起された He のエネルギー状態 (239).
- Grosse A. V. & Agruss M., 93 番元素の化学と Fermi の發見 (241).
- Gingrich N. S. & Warren B. E., 種々の密度に於ける流體の X 線屈折率の解釋 (248).

- Bonner T. W. & Mottsmith L. M., α 粒子による F, B 及び Be よりの中性子のエネルギー・スペクトル (258).
- Loomis F. W. & Arvin M. J., NaK の帯スペクトル (286).
- Loomis F. W. & Kusch P., Cs₂ の帯スペクトル (292).
- Parker A. E., BaCl の帯スペクトル (301).
- Salant E. O. & Kirkpatrick D. E., HF の振動回転帯 (318).
- Eckart C., 多原子分子の運動エネルギー (383).
- Duffendack O. S. & Owens J. S., 水銀共鳴輻射の H₂, CO 及 N₂ による消光 (417).
- Bartlett J. H., 核内の陰プロトン (435).
- Harnwell G. P., Smyth H. D. & Urry W. D., H₂ の精製と分光学的調査 (437).
- Livingston M. S. & McMillan E., 放射能性酵素の生成 (487).
- Bonner L. G., 水蒸気の振動スペクトル (458).
- Ta-You Wu., C₂H₄ の鹽素誘導体の赤外スペクトル (465).
- Lande A., 核磁気能率とその起因 (477).
- Wigner E. & Seitz F., 金屬ナトリウムの構造に就て [II] (509).
- Pollard E. & Eaton W. W., 核破壊に於ける Deuteron 放出の検出に對する試み (528).
- Price C. W., 紫外線に於けるフォルムアルデヒドとシヤン化水素の吸収スペクトル (529).
- Kaplan J., N₂ の新帯系 (534).
- Glockler G. & Davis H. M., 重アセチレン (C₂D₂) のアセチレン結合の振動数 (535).
- Cross P. C., 10,000 Å に於ける新振動回転帯より H₂S の構造 (536).
- Lauritsen C. C. & Crane H. R., α 粒子に於ける勵起状態の調査 (537).
- Coates W. M., 高速度水銀イオンによる X 線の生成 (542).
- Mulliken R. S., ハロゲン分子とそのスペクトル, J. J 様式結合, 分子電離電位 (549).
- Read D. N., CO の 4th. pos. bands の旋轉及び振動構造 (571).
- Kaplan J., 鹽素の帯スペクトル (631).
- Physik. Z., 35 (1934).
- Gamow G., β 崩壊理論の今日の立場 (533—42).
- Graf L., 高温度に於ける Ca の X 線的研究 (551—7).
- Kudar H., 液態の問題 (560—3).
- Mattauch J., 同位元素研究方法及び結果 (567—621).
- Schaeffers H. & Stark J., 原子線研究に於てアルカリ原子に對する電場の影響 (625—7).
- Bewilogua L. & Dixit K. R., 陽電子に對する寫眞的研究 (699—702).
- Proc. Roy. Soc. [A], 146 (1934).
- Beth H. & Heitler W., 高速度粒子の阻止と陽電子の創成 (83).
- Iball J., Chrysene の構造と X 線分析 (140).
- Langstroth G. O., 電子衝突による帯系の勵起 (166).
- Tolansky S., アンチモン同位元素の核スピンと磁気能率 (182).
- Ellis C. D. & Henderson W. J., 人工的放射能性 (206).
- Gamow G., 放射能元素の核スピン (217).
- Penney W. G., ベンゼン核とその化合物の安定度の理論 (223).
- Lord Rayleigh, 水銀螢光の暗黒間隙 (272).
- Feieris R., Dirac の陽電子理論に於ける真空 (420).
- Robertson J. M., Dibenzyl の結晶構造の X 線分析 [I] (437).
- Fermi E., Amaldi E., D'Agostino O., Rasetti F. & Segre E., 中性子衝突による人工的放射能 (483).
- Sow. Phys. 5 (1934).
- Wasser E., 金屬薄膜に於ける光電子の速度分布 (645).
- Barbaumow N. J., Schutak D. L. & Ziwtshinsky A. F., Cuprit 結晶に於ける光効果に就て (666).
- Landau L., 發光による高速度電子制動理論に就て (761).
- Neujmin H., TiCl 蒸気の吸収スペクトルに於ける鹽素帶系に就て (580).
- Komar A. & Obukhoff W., Al 結晶の多重ラウエ斑点 (635).
- Harig G., 高壓に於けるイオン化 (637).
- Boizowa S. u. Butkow K., 弗化ナトリウム蒸気の吸収スペクトル (765).
- Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
- Sidgwick N. V., 有機の Azide の構造 (801).
- Z. anorg. Chem., 218 (1934).
- Meisel K., FeP₂ の結晶構造 (360).
- Z. anorg. Chem., 219 (1934).
- Meisel K., OsS の格子恒数に就て (141).
- Z. Elektrochem., 40 (1934).
- Fircke R. u. Ackermann P., 活性酸化鐵の熱單位と格

- 予構造 (630).
- Z. Physik, 89 (1934).
- Maier-Leibnitz H. u. Spöner H., N_2 分子の最低励起電位 (431).
- * Herzberg G. u. Spinks J. W. T., HCl の 1.19μ に於ける第二上振動の高分散度の寫真 (474).
- Neugebauer Th. u. Gombas P., KCl の格子恒数の計算 (480).
- Bolla G., エチルアルコールのラマンスペクトルに就て (513).
- Lühl F., 銅の X 線圖的微細構造の研究 (537).
- Moraczewska M., 共鳴輻射の観測方向による Hg^{2537} 線の形の變化 (546).
- Gamow G., 原子核の經驗的安定度の限界 (592).
- Polanyi M., 結晶を可塑性ならしめる一種の格子擾亂に就て (660).
- Z. Physik 90 (1934).
- Finkelburg W., O_2 -スペクトルの解釋と多原子分極分子の存在に就て (1).
- Fock J., MgO の赤外スペクトル (44).
- Farkas L. u. Levy S., AlH 分子の Prädissoziation せる線の強度分布と線幅の測定 [II] (70).
- Trumpy B., ラマン効果と分子構造 [VII] (133).
- Olsson E., Se_2 の帯スペクトル (138).
- Rupp E., 磁場に於ける電子の Polarisation (166).
- Heisenberg W., Dirac の陽電子理論に對する意見 (209).
- Allchanow A. I. u. Kosodaew M. S., 放射能性源より陽電子の放出 (249).
- Kudrjawzewa W., レントゲン線を當てたる食鹽結晶の紫外線螢光に就て (489).
- Tartakowsky P., 結晶に於ける光電的傳導と電子エネルギー水準 (504).
- Knauer F., 氣體中に於ける分子線散亂に就て [II] (559).
- Bolla G., エチルアルコールのラマンスペクトルに於ける新振動數 (607).
- Rao I. R., 種々の狀態に於ける $NaNO_3$ のラマン振動數 (650).
- Rao I. R., H_2O のラマンバンドの構造及び分極 (658).
- Ortner G. u. Schintlmeister J., Sm の放射能性に就て (698).
- Z. physik. Chem. [A], 170 (1934).
- Spacu G. u. Murgulescu J. G., 鹽化コバルト水溶液の

- 分光光度計的研究 (62).
- Z. physik. Chem., [B], 26 (1934).
- Cheng H.-C., ラマン効果の研究 [XXXV] ニ三の Acetyl 及 Acetonitril 化合物のラマンスペクトル (288).
- Encken A. u. Ahrens H., SF_6 の正規振動 (297).
- Strassmann F., Hahn の Emaniermethode に依る結晶鹽の表面積の大き及び格子の變化の研究 (353).
- Eucken A. u. Sauter F., 正規振動に基く八面體分子, 特に SF_6 に於ける分子内部力に就て (463).
- Go Y. u. Kratky O., Cholein 酸の X 線的研究 (439).

化學熱力學, 熱化學及運動論

- Ann. Physik., 20 (1934).
- Planck M., Le Chatelier u. Braun の法則 (196).
- Ber. Dtsch. Chem. Ges. 67 (1934).
- Josef P., 有機化合物の構造と分子熔融熱との關係, Ringspannung の影響 (1303).
- Compt. rend., 199 (1934).
- Allard G., 區別し得られぬ粒子に應用される統計への一般法 (342).
- Passille A. de, 磷酸アモニウムの熱化學 (417).
- Allard G., 區別し得られぬ粒子群に應用される統計の一般法 (451).
- Helv., 17 (1934).
- Terebesi L., Al 及アルミニウム-酸化物, 石墨, 酸素及 CO の熱力學的函數 (804).
- Terebesi L., 石墨の零度エントロピーに對する問題 (819).
- Treadwell W. D. u. Hartnagel J., MgO の生成エネルギー及 MgO の C による還元 (1372).
- J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).
- Gillilan Jr. E. S. & Bent H. E., Ga 中に溶解された Na 及 K の活動濃度 (1661).
- Tippetts E. A. & Newtow R. F., 電動力測定による $BaCl_2$ 溶液の熱力學 (1675).
- Lewis G. N. & Hanson Jr. W. T., 固體及液體重水素の蒸氣壓及昇華熱, 融解熱及蒸發熱 (1687).
- Robinson R. A. & Sinclair D. A., 水溶液に於ける鹽化アルカリ及沃化リチウムの蒸氣壓測定に依る作用係數 (1830).
- Kassel L. S., N_2O 及 CO の熱力學函數 (1838).
- J. Chem. Phys., 2 (1934).

- Scott R. B., Brickwedde F. G., Urey H. C. & Wahl M. H., H_2 と D_2 の蒸気壓と誘導せられたる二三の熱的性質 (454).
- Maier C. G. & Anderson C. T., 結晶に加へられた仕事のエネルギーの配置 (513).
- Gordon A. R., 高温に於ける水蒸気の熱力學的性質 (549).
- Parks G. S., Synder L. J. & Cattoir F. R., 硝子の研究 [V] 硝子状及 α -Crystalline Glucose の二三の熱力學的関係 (595).
- Witmer E. E., Hund の場合 (a) に屬する多重正規電子状態の分子よりなる二原子分子瓦斯の熱力學的函数 (618).
- Lewis B. & von Elbe G., 瓦斯爆發の "Afterburning" の問題に就て (659).
- Lewis B. & von Elbe G., 密閉器内の爆發にて生じたる極大壓に對する温度分布の不均一性の影響 (665).
- Rodebush W. H., 熱力學第二法則 (668).
- Swanson J. C., 九種類の液状有機物中の音響速度の壓力係數 (689).
- Haeford J. O., 多原子分子のエントロピー (694).
- Serber R., permutation degeneracy を含む同區の解 (697).
- Johnson H. L. & Long E. A., 簡單なる瓦斯の熱容量曲線 [VI] 補正 (710).
- Monatsh. Chem., 64 (1934).
- Patat F. u. Hoch H., 熱的數値より Deuteron 核のスピン及統計力學の決定に就て (229).
- Nature, 134 (1934).
- Donnan F. G. & Guggenheim E. A., 生命の活動性と熱力學第二法則 (255).
- Tranpeznikowa O. N. & Shubnikow L. W., Curie 點に於ける $FeCl_2$ の比熱に於ける反則性 (378).
- Naturwiss., 22 (1934).
- Doehleemann E. u. Lange E. u. Erlangen H. V., 重水の稀釋熱 (526).
- Mott N. F. u. Massey H. S., 原子衝突の理論 (527).
- von Ardenne M., デシメートル波發生に於ける Maxwell 速度分配の影響 (561).
- Phil. Mag., 18 (1934).
- Gatty M. A., 完全に解離せる電解質の稀釋熱の理論に於ける外見上の逆説 (46).
- Phys. Rev., 46 (1934).
- Lozier W. W., CO の解離熱と O の電子親和力 (268).
- Physik. Z., 35 (1934).
- Gehrts A., 熱電子放出の統計 (692).
- Z. anorg. Chem., 218 (1934).
- Beumann B., Kroeger C. u. Kunz H., 窒化物の生成熱 [V] 二三の金屬及金屬窒化物の燃燒熱 (379).
- Z. anorg. Chem., 219 (1934).
- Juza R., 系統的親和力理論に就て [61] Os の硫化物に就て (129).
- Z. Elektrochem., 40 (1934).
- Zeise H., 綜説 分光物理學と熱力學 分光學的數値より自由エネルギー、エントロピー、比熱及平衡の計算と第三法則の適法性 (662).
- Franck H. H. u. Bank H., アルカリ土類に於ける $Me_2CN_2 + C = Me_2(CN)_2$ 系の轉移に對する熱化學的數値 (699).
- Z. Physik., 90 (1934).
- Jacyna W., Derewjankin S., Obnorsky A. u. Parfentjew T., 状態方程式の熱力學的理論に就て (331).
- Schweikert G., 状態方程式の理論に就て (355).
- Z. physik. Chem. [A], 170 (1934).
- Al-el E., Redlich O. u. Hersch P., 氷點測定 [III] 活動係數と沃素酸の解離 (112).
- Roth W. A. u. Richter H., HCl の生成熱とその稀薄溶液 (123).

性 質 論

粘度・表面張力, 旋光度, 分子曲折,
磁氣的性質, 透電恒數, 双極子能率,
分子容, 分子量及原子量等

Ann. Physik, 20 (1934).

Akulov N. u. Raewsky S., 鐵單一結晶の可塑性變形の機構に就て (113).

Trautz M. u. Heberling R., 混合氣體の粘性, 熱傳導及擴散 [XXV], Xe 及びその H_2 及び He との混合物の内部摩擦 (118).

Trautz M. u. Hussini L., 混合氣體の粘性, 熱傳導及擴散 [XXVI], プロピレン及ブチレンとその He 及び H_2 との混合物の内部摩擦 (121).

Trautz M. u. Ruf F., 混合氣體の粘性, 熱傳導及擴散 [XXVII], 鹽素及沃化水素の内部摩擦 (127).

Trautz M. u. Freytag A., 混合氣體の粘性, 熱傳導及擴散 [XXVIII], Cl_2 , NO 及 NOCl の内部摩擦

- $2\text{NO} + \text{Cl}_2 = 2\text{NOCl}$ なる反応中の氣體摩擦 (135).
- Trautz M., 混合氣體の粘性, 熱傳導及擴散 [XXIX]. 臨界容積の新測定法及び氣體粘性と蒸氣壓曲線 (T_k , P_k に對して取りたる) との関係 (313).
- Henninger F. P., 高速電氣振動に依る二三の稀薄電解質溶液の電導率測定 (413).
- Reddemann H., Bi 單品の磁場における熱及電氣傳導度の變化 (441).
- Ber. Dtsch. chem. Ges., 67 (1934).
- Ley H. u. Dirking H., 發色團の相互影響: Stilben 及類似の系 (1331).
- Kritschenko P., 週期性の法則に就て [X] (1349).
- Werner K. u. Hans M., 透電恒數測定に依る兩性イオンの形を求める問題に就て (1526).
- Neuhaus A., 結晶せる有機化合物の分子屈折及構造の問題に對するその使用 (1627).
- Compt. rend., 199 (1934).
- Goldet A. et Piekala A., 混合物の磁氣重屈折の溫度變化, 混合物が臨界點を示す場合 (271).
- Mathieu J.-P., 數種のコバルトアミンの光學的活性と溶解度 (278).
- Dobry A., 重合體の滲透性 (289).
- Bouchard J., 濃度の函數なる或種有色物質溶液の螢光能力の減少に對する粘度の影響 (460).
- Helv., 17 (1934).
- Müller A., エーテル様油の表面張力 (植物に於けるエーテル様油の生成の問題に對する寄與) (1135).
- Schwarzenbach G. u. Egli H., 置換基が有機酸の酸性度に如何なる影響を及ぼすや? [I] (1183).
- Müller A., フェニルアセトアルデヒドのベンジルアルコール溶液の性質アルデヒドのアルコール溶液の構造に就て (1231).
- Ind. Eng. Chem., 26 (1934).
- Grill A. H. & Dexter Jr. F. P., 飽和脂肪酸エステル の粘度 (881).
- Sherwood T. K. & Gilliland E. R., 瓦斯膜を通して蒸氣の擴散 (1093).
- J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).
- Stearns A. E. & Smyth C. P., 移動性双極子を含む分子の能率に對する溶質の影響 (1667).
- Allard R. P. & Wenzke H. H., OH 基を含む液體の分子屈折率及會合 (1693).
- Smyth C. P. & McAlpine K. B., COCl_2 , HCN 及び二三の置換メタンの双極子能率 (1697).
- Yabroff D. L., Branch G. E. K. & Bettman B., 硼酸の二三の炭化水素誘導體の相互的強度 (1850).
- J. Chem. Soc., (1934).
- Pearson T. G. & Robinson P. L., 揮發性水素化合物 [I]. 決定せる物理的性質の訂正及補正に役立つ週期性; [II]. 絕對零度に於ける molar volume 及び化合物の電氣的構造及性質 (736).
- Summerbell L. J., 水アルコール溶液に於ける一價フェノールの相對的強度 (996).
- Britton H. T. S. & Jackson P., 弱酸を含む錯鹽生成の物理化學的研究 [III]. 酒石酸溶液, 中和に於ける酒石酸及酒石酸中性鹽の旋光度並びに NaCl の影響 (998).
- Groves L. G. & Sugden S., 蒸氣の双極子能率 [I] (1094).
- Glass H. M. & Madgin W. M., 電解質水溶液の粘度 [I]. $25^\circ - 40^\circ$ 間の Na_2SO_4 溶液 (1124).
- Wolfenden J. H. & Laurence V. D., 強電解質溶液の粘度 (1144).
- J. Chem. Phys., 2 (1934).
- Smyth C. P. & McAlpine K. B., ハロゲン化メチル及びエチルの双極子能率 (499).
- Onsager L. & Samaras N. N. T., Debye-Hückel 電解質の表面張力 (528).
- Wilson C. J. & Wenzke H. H., 脂肪酸の電氣能率 (546).
- Smyth C. P. & McAlpine K. B., 無極分子の分極の不變性 (571).
- Warner J. C., Scheib R. C. & Svrbely W. J., 無極溶媒に對する Biphenyl の溶解度 (590).
- Monatsh. Chem., 64 (1934).
- Kailan A. u. Kirehner V., 中性鹽及びベンゾフェノン を添加及添加せざる場合のメチルアルコール性鹽酸に於けるエステル化の速度と粘度の測定 (191).
- Nature., 134 (1934).
- Jaanus R. & Shur J., ベンゼン蒸氣の磁氣性 (101).
- Cuthbertson C., 氣體重水の屈折率 (215).
- Rao S. R., Sn の磁性 (288).
- Fairbrother F., 溶液に於ける双極子能率の測定 (458).
- Naturwiss., 22 (1934).
- Koerber F., 金屬の可塑性變形に對する研究 (565).
- Phil. Mag., 118 (1934).

- Jones G. E. & Evance E. J., スペクトルの紫外部に於ける有機液體の磁氣-光學的分散 [III]. normal butyl acetate, methyl acetate 及 ethyl acetate の磁氣-光學的分散 (386).
Phys. Rev., 48 (1934).
- Ross W. H., Cu に於ける Ni の稀薄固容體の溫度に依る受磁率の變化 (46).
- Lande A. & Inglis D. R., 中性子の磁氣能率 (76).
- Williams E. H., 稀土類鹽の磁氣的性質 (133).
- Shih J. W., Fe-Co 単一結晶の磁性 (139).
- Rabi I. I., Kellog J. M. B. & Zacharias J. R., プロトンの磁氣能率 (157).
- Rabi I. I., Kellog J. M. B. & Zacharias J. R., デュートンの磁氣能率 (163).
- Boorse H. A., 液體の磁氣複屈折 (187).
- Vigness I., ロッセル鹽の逆ピエゾ電氣的性質 (255).
- Millamn S., Foy M. & Rabi I. I., K^{39} 核のスピン及び磁氣能率 (320).
- Physik. Z.**, 35 (1934).
- Krause K., 第一アルコールの超短波領域に於ける變則吸收及分散 (684).
- Proc. Roy. Soc. (A)**, 146 (1934).
- Darwin C. G., ionized medium の屈折率 (17).
- Aston F. W., 稀土類元素の同位元素の組成と原子量 (46).
- Allsoop C. B., 有機化合物の屈折分散 [V] チクロヘキサン の酸化誘導體. Ketteler-Helmholtz 式の非適法性 (300).
- Sov. Phys.**, 5 (1934).
- Schugajew W., 高壓に於ける水蒸氣の粘性 (659).
- Schigadlo A. u. Sidelnikov S., 壓延せる物質の非等方性に就て (714).
- Trans. Far. Soc.**, 30 (1934).
- Debye P., 有機性分子を有する透電體に於けるエネルギー-吸收 (679).
- Bretscher E., イオン結晶の透電恒数の溫度による變化 (684).
- Errera J. & Sack H., Mg 及 Yt Platinocyanide 結晶の透電恒数及固體に於ける分子廻轉の可能性 (687).
- van Arkel A. E., 双極子能率と凝集 (696).
- van Arkel A. E. & Snoek J. L., 双極性物質の濃厚溶液の透電性 (707).
- Williams J. W., 双極理論及分子の大きさ (723).
- Müller F. H., 双極子能率の溶媒に依る影響 (729).
- Sugden S., 原子分極 (734).
- Jenkins H. O., 溫度溶解法及原子分極 (739).
- Smyth C. P., 双極子の Induction Effect と個々の Bond の能率 (752).
- Martin A. R., 液體の分極性及會合 (759).
- Gillard P., 純粋液體に於ける双極子會合 (763).
- Rodebush W. H., 極子能率とイオン結合 (778).
- Sutton L. E., 電氣的雙極子能率及分子内共鳴 (789).
- Zahn C. T., 有機分子の自由廻轉及電氣能率 (804).
- Lennard-Jones J. E. & Pike H. H. M., 雙極子能率測定に依る分子内力の決定 (830).
- Bennert G. M., O_2 及 S の valency angle (853).
- Fairbrother F., 溶液内に於ける Halogen Hydrides の雙極子能率 (862).
- Hassel O., チクロヘキサン誘導體の電氣的能率測定結果及 X 線結晶學的研究より導かれた結論との關係 (874).
- Hampson G. C., Hg の立體化學及 Hg-C 結合の能率 (877).
- Shutt W. J., Albumin 溶液の透電容量 (893).
- Penney W. G. & Sutherland G. B. B. M., H_2O_2 及 H_4N_2 の構造に就て, 特に電氣能率及自由廻轉に就て (898).
- Sidgwick N. V., 附録: 透電恒数表 (905).
- Z. anorg. Chem.**, 218 (1934).
- Chirnoagă B. u. Chirnoagă E., 種々の溶媒に於ける沃度溶液の色及性質 (273).
- Franke W., Meisel K. u. Juza R., 系統的親和力理論に就て [IX]: Fe に對する P の親和力に就て (346).
- A-mussen R. W., α -及 β -Fe (II)-tetrapyridin dirhodanide [I]. 磁氣的性質 (425).
- Z. anorg. Chem.**, 219 (1934).
- Hülsmann O. u. Biltz W., 二三化合物の熱膨脹及び Gueneisen 法則に依るその評價 (357).
- Z. Elektrochem.**, 40 (1934).
- Meyer K. H. u. Mark H., H. Staudinger 氏の論文“粘性の法則”に就て (728).
- Z. Physik.**, 89 (1934).
- Bhatnagar S. S., Nevgi M. B. u. Khanna M. I., 溫度と反磁性 [I]. 二三芳香族液體の受磁率 (506).
- Z. Physik.** 90 (1934).
- Blüh G. u. Blüh O., 混合氣體に於ける熱擴散の研究

(12).

Cartwright C. H. u. Czerny M., 長波長赤外に於ける NaCl 及び KCl の分散測定 [I] (567).

Z. physik. Chem. (B), 26 (1934).

Radalescu D. u. Jula O., 豫想; 有機化合物に於けるアミン窒素の極性の差異決定に就て (390).

電 氣 化 學

Compt. rend., 199 (1934).

Guillemet R., ZnCl_2 , CaCl_2 の CH_3OH 溶液の電解 (191).

Fleury P., 光電池電流の入射光束による變化の正確なる研究の爲の一改良法 (195).

Colombier L., Ni の電解壓 (273).

Colombier L., 酸性度による Ni の電解壓の變化に就て (408).

Bikerman J. J., ポテンシヤル生成の速さに就て (453).

Karpen V., 電氣分解なしに電解質への電流の流通 (480).

Helv., 16 (1934).

Fichter F. u. Simon C., Hexahydro-Phtalsäure-monomethylester の電解 (1218).

Fichter F. u. Willi E., 芳香族ヘイドラジン化合物の電氣化學的製法 (1416).

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

Kolthoff I. M. & Rosenblum C., 新しく生成された沈澱の熟成中に起る構造變化 [I] Pb イオンの PbSO_4 微結晶中に於ける自由移動性 (1658).

Fuoss R. M., 電解質溶液の性質 [XI] 傳導度の温度係數 (1857).

Blen G. S., Kraus C. A. & Fuoss R. M., 電解質溶液の性質 [XII] anisole に於ける電解質の傳導度に対する温度の影響 (1860).

Bray W. C. & Hershey A. V., Fe^{III} イオンの加水分解. 25° に於ける $\text{Fe}^{\text{III}}\text{-Fe}^{\text{II}}$ 電極の標準電壓. $\text{Fe}^{++} + \text{Cl}^- = \text{FeCl}^{++}$ の平衡 (1889).

Lewis G. N. & Schutz P. W., 重水に於ける二三の弱電解質の電離 (1913).

Saxton B. & Meier H. F., 傳導度の測定に依る安息香酸及三つの monochlorobenzoic acid の 25° に於ける電離恒數 (1918).

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

Theodoresco M. H., 光電効果に對する偏光の影響 (433).

J. Chem. Soc., (1934).

Butler A. V. & Armstrong G., 水素の電解的性質 [I] 陽極復極物としての水素 [II] Pt 電極の陽極分極の影響 (743).

Jones G. E. M. & Hughes O., methoxides 及 ethoxides の傳導度 (1197).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

Onsager L., 弱電解質に於けるオームの法則よりの違背 (599).

Nature, 134 (1934).

Coates J. E. & Taylor E. G., 無水シアン化水素中に於ける鹽類の電氣傳導度 (141).

光電説及應用 (332).

Naturwiss., 22 (1934).

Seeliger R., 瓦斯放電の物理序論 (545).

Phys. Rev., 46 (1934).

Dempster A. J., 加熱源よりのイオン及電子の放出 (166).

Liska J. W., 高電位差の電子衝突による He 及 Hg の電離の効率 (169).

Smyth H. D. & Blewett J. P., 電子衝突による CS_2 の電離 (276).

Jewitt T. N., フォルムアルデヒドとメタンのハロゲン誘導體とのイオン化電壓 (616).

Proc. Roy. Soc. (A), 146 (1934).

Evans U. R. & Mears R. B., 電氣化學的見地より見たる腐蝕速度 [III] (153).

Sow. Pays., 5 (1934).

Stern I. u. Nekrassow N., 腐蝕作用に於ける Lokal-elementwirkung の理論 (729).

Goldhammer A. D. u. Salessky N. A., 透電體に於ける Einsatzströme の實驗的研究 [I] 岩鹽 (523).

Goldhammer A. D. u. Salessky N. A., 同上 [II] 硝子 (545).

Goldhammer A. D., 岩鹽結晶に於ける初電氣傳導度と眞の電導度 (653).

Kilkoïn I. K. & Noskov M. M., Cu_2O に於ける新しき光電効果 [I] (586).

Frenkel J., 半導體に於ける Photomagnetolectric Effect の説明に就て (597).

Smirnov A., 原子の熱振動の非調和部分の金屬の電氣

- 抵抗に對する影響 (599).
Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
 Hartley G.S., 輸率の測定に對する新方法 [I] 該方法の理論 (648).
 Drew E. & Hartley G. S., 輸率の測定に對する新方法 [II] 實驗 (653).
 Collie B. & Hartley G. S., 輸率の測定に對する新方法 [III] Balanced Boundary Apparatus (657).
Z. anorg. Chem., 219 (1934).
 Prytz M., 鹽化錫溶液に於ける電壓測定 (89).
Z. Elektrochem., 40 (1934).
 Angel G., 電解酸化に於ける陽極としての白金の代用品の研究 [I] タングステン陽極に就ての研究 (641).
 Grube G. u. Grunenfelder J.G., アモニア性硫酸アモニア溶液を使用して煅燒硫鉛礦より Zn の電解生成 (677).
 Angel G. u. Mellquist H., 電解酸化に於ける陽極としての白金の代用品の研究 [II] 過酸化鉛電極に就ての研究 (702).
 Müller E. u. Drechsel H., 非化水素酸を含むクロム酸水溶液よりの電解的クロム鍍金に就て (707).
 Ipatieff V., Schischkin V. u. Jurieff S., 高壓の下に於ける電解 [I] (713).
 Schischkin W. u. Dubkof J., 水の電解に於ける電壓の壓力に依る影響の理論的根據づけに就て [II] (724).
Z. Physik., 89 (1934).
 Hlucka F., 光電的吸収の規則性に就て (497).
 Mönch G., 亞酸化銅電壓の溫度に依る影響 (576).
Z. physik. Chem. [A], 170 (1934).
 Angel G., 溶媒の粘度とイオンの可動性との關係 (81).
Z. physik. Chem. [B], 26 (1934).
 Ketelaar J. A. A., Ag_2HgI_4 の電氣傳導度. 長導固体に於ける電導機構の問題 (327).
 Schaaff E., 白金の光電効果に對する氣體の影響に就て (413).
Helv., 17 (1934).
 Bader W., 一方よりの反應平衡の問題に就て (747).
 Baur E. & Brunner R., 高融點金屬の蒸氣壓測定 (958).
 Erlenmeyer H. & Hinovker M., 各種の系に於ける H_2^{18}O と H_2^{16}O の分配に就て (970).
Ind. Eng. Chem., 26 (1934).
 Sage B. H., Lacey W. N. & Schaafsma J. G., 炭化水素系に於ける相平衡 [IV] (874).
 Beatty H. A. & Calingaert G., 蒸氣—液體平衡數値の正確度の吟味 (904).
 Roller P. S., Portland cement の凝固 (1077).
 Barr F. T. & Keyes D. B., 化學系に於ける平衡 (1111).
J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).
 Hovorka F. & Dreisbach D., 二成分系の蒸氣壓 [I] ベンゼン及醋酸 (1664).
 Owen B. B., 10° — 50° に於ける硼酸の解離恒數 (1695).
 Bettman B. Branch E. K. & Yabroff D. L., 有機硼酸の解離恒數 (1865).
 Åkerlöf G. & Turck H. E., 溶解度測定に依る高濃度に於ける HCl の活動濃度 (1875).
 Christensen B. E. & Gilbert E. C., Hydrazine に関する研究: Hydrated Hydrazonium 鹽の轉移點及解離壓 (1897).
 Blair C. M., Brass P. D. & Yost D. M., NO , Br_2 及 NOBr 間に於ける平衡 (1916).
J. Chem. Soc., (1934).
 Banks W. H., Zn 及 Cd のセレン酸鹽の水中の解離 (1910).
 Jeffery G. H. & Vogel A. I., 有機酸の解離恒數 [IX] 二三の Anic acid (1101).
 Bassett H. & Sanderson L., CdSO_4 — CoSO_4 — H_2O 系 (1116).
 Emeleus H. J., James F. W., King A., Pearson T. G., Purcell P. H. & Briscoe H. V. A., 水素中の同位元素の比率: 種々の方法から水に對する精密なる密度比較の概括 (1207).
J. Chem. Phys., 2 (1934).
 Farkas A. & Farkas L., $\text{H}_2\text{O} + \text{HD} = \text{HOD} + \text{H}_2$ なる平衡と水素同位元素の分離に對するその役割 (468).
 Wheland G. W., ケト—エノール互變異の平衡の計算に對する訂正 (482).
 Crist R. H. & Dalin G. A., H と D の置換反應 (548).
 Kirkwood J. G., Zwitterion を含む溶液, 訂正 (713).
Nature, 134 (1934).

平	衡	論
---	---	---

化學平衡, 相律(狀態圖)
 溶液論(蒸氣壓)等

- Compt. rend.**, 199 (1934).
 Bernot M., HgCl_2 , KCl とエチルアルコール系に就て (478).

- Cook W. H. & Rose R. C., ゲルチンの溶解度 (380).
 Phil. Mag., 118 (1934).
 Gatty O., 二膜平衡及相律 (273).
 Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
 Partington J. R. & Winterton R. J., 一鹽類が他の鹽類の溶解度に及ぼす影響 (V) Allyl 及 Benzyl Alcohol に於ける溶液 (619).
 Z. anorg. Chem., 218 (1934).
 Fredholm H., アムモニアに對する Mg イオンの水溶液に於ける舉動 [III] NH_3 溶液に對する二三の鹽類の溶解度變化 (225).
 Fredholm H., アムモニアに對する Mg イオンの水溶液に於ける舉動 [IV] H_2N_2 により $\text{Mg}(\text{OH})_2$ の不完全沈澱に依る H_3N 含有 Mg 鹽類溶液の平衡 (235).
 Kritschewsky I. & Goldmann E., 10° 及 15° に於ける $\text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{KCl} = \text{KNO}_3 + \text{NH}_4\text{Cl}$ に於ける對鹽 (253).
 Guertler W. & Landau G., Cu-Ph-S 系の結晶圖 (321).
 Huelsmann O., 硫酸-水系の熱解析及結晶性硫酸水化物の低温度密度 (369).
 Z. anorg. Chem., 219 (1932).
 Fischer J., 高熱金屬の蒸氣壓に就て [I] 沸騰法に依る測定 (1).
 Sieverts A. u. Schreiner I., 二成分系 $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 - \text{H}_2\text{O}$ 及三成分系 $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 - \text{HNO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ の 25° に於ける等温圖 (105).
 Jensen K. A., Wismutphosphat の鹽酸に對する溶解度に就て (238).
 Britzke E. V., Kaputinsky A. F. u. Schaschkina T. I., 酸素と金屬の親和力に就て [II] Fe と水蒸氣間の平衡に就て (287).
 Hayek E., 鹽基性鹽類に就て [IV] 水酸化物の鹽基性鹽類溶液に對する溶解度に就て (296).
 Fischer J., 高熱金屬の蒸氣壓に就て [II] Ruff の攪擦秤量法に依る測定 (367).
 Ruff O. u. Boucher L., ZnF_2 , CdF_2 , MgF_2 , CaF_2 , SrF_2 , BaF_2 , 及 AlF_3 の蒸氣壓 (376).
 Z. Elektrochem., 40 (1934).
 Franck H. H. u. Neubner R., $500^\circ - 1000^\circ\text{C}$ の範圍に於ける $\text{Ba}(\text{CN})_2 = \text{BaCN}_2 + \text{C}$ の平衡 (693).
 Z. Physik, 90 (1934).
 Fock J., アムモニウム鹽の轉移に就て, NH_4 基の陰イオンに對する影響 (38).
 Z. physik. Chem. [A], 170 (1934).
 Lannung A., ハロゲン化アルカリの水溶液の蒸氣壓測定 (134).
 Abel E., Bratu E. u. Redlich O., 重水の電氣解離に就て (153).
 Z. physik. Chem. [B], 26 (1934).
 Stranski I. N. u. Kaischew R., 小結晶の平衡の機構に就て (312).
 Klar R., 水素原子と有機化合物中の水素原子との置換可能性に就て (335).

界 面 化 學

 吸着, 觸媒, 膠質, 寫真化學等
 Ann. Physik, 20 (1934).
 Riedmiller R., Ni 薄膜のX線的研究 (377).
 Deubner A., 金屬薄膜の荷電に依る抵抗變化 (449).
 Ber. Dtsch. chem. Ges., 67 (1934).
 Staudinger H. u. Heuer W., 高級重合化合物に就て [93] poly-styrol の糸狀分子の切断に就て (1159).
 Staudinger H. u. Heuer W., 高級重合化合物に就て [94] 不溶解性 poly-styrol に就て (1164).
 Staudinger H., 高級重合化合物に就て [95] 高級分子の組織及粘度法則に就て (1242).
 Landau G. u. Salomon G., 固體と液體との界面に於ける吸着分子の粘着性の決定に就て (1296).
 Compt. rend., 199 (1934).
 Dervighian D. G., 水面上の脂肪酸の一分子層に於ける多像 (347).
 Heller W., 凝結による疎水ゾルの凝固と機械的凝固との關係 (354).
 Chem. Rev., 15 (1934).
 Jauber H., 酵素の化學的性質 (99).
 Bender H. L., Wakefield H. F. & Hoffman H. A., 合成樹脂に於ける膠質發生 (123).
 Helv., 17 (1934).
 Singer R. u. Gross H., 高級重合體に於ける限外遠心分離的 Polydispersitäts bestimmung [高級重合化合物に對する第96報] (726).
 Staudinger H. u. Bauer., 高級重合化合物に就て [96] hochgliedrigen Ringsystem に對する粘度測定 (863).
 Staudinger H., 高級重合化合物に就て [97] P. Karrer 及 Cesare Ferri の粘度研究に對する注意 (866)

- Leuthardt F. u. Koller F., Arginase の Aktivator に就て (1030).
- Kanamaru K., 纖維素及其誘導體の光屈折能に就て [II] 酸化及加水分解の纖維素纖維に及ぼす影響 (1080).
- Bürki F. u. Brückner W., 寫真乾板の gradation と光波長との關係 (1239).
- Ind. Eng. Chem., 26 (1934).
- Swann Jr. S., Appel. E.G. & Kistler S.S., トリア・エロゲル觸媒; 脂肪酸エステルをケトンへ (1014).
- Ind. Eng. Chem. (Anal. Ed.), 6 (1934).
- Smith G. F., Stubblefield F. M. & Middleton E. B., KCl 及 NaCl に依る水の吸蔵 (314).
- J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).
- *Taylor H. S. & Condit A. J., 水蒸氣の Al_2O_3 に依る活性化吸着 (1685).
- Whitehead T. H. & Clay J. P., Al 鹽溶液と Al 水酸化物ゾルとの相似性 (1844).
- Brewer K., Ag の光電子放射能に及ぼす吸着酸素の影響 (1909).
- J. chim. phys., 31 (1934).
- Gluckman S., 纖維素溶液の構造に関する研究 (458).
- Haissinsky M., 放射性膠質の性質及難溶性電解質の溶解度に就て (469).
- J. Chem. Soc., (1934).
- Bolam T. R. & Muir J. J., S ゾル内のイオン交換 [III] 凝固の機構 (754).
- Parke J. B., phase volume の理論及濃厚エマルジョンの均一化 (1112).
- Bell S. H. & Philip J. C., 吸容量及 Retentivity に關聯せる段階的活性度の木炭の浸透熱 (1164).
- J. Chem. Phys. 2 (1934).
- James T. H. & Coleman J. J., 寫真溶像の量子論 (483).
- Warren B. E., 炭素黒の X 線回折研究 (551).
- Addink N. W. H., myristic acid の単一層の構造 (574).
- *Pace J. & Taylor H. S., H_2 及 D_2 の水素添加觸媒への吸着速度 (578).
- Steacie E. W. R. & Stovel H. V., 珪土及 Ni に依るエチレンの吸着速度 (581).
- Kolloid-Beih., 40 (1934).
- Walter G. u. Reimer G., 人造樹脂の組成 [VI] アミノアルキルスルファミドとアルデヒドとの縮合物 (I).
- Walter G. u. Engellberg H., 同上 [VII] 一價及多價スルファミドナフタレンとフォルム・アルデヒドとの縮合物 (29).
- Walter G. u. Reimer G., 同上 [VIII] Saligenin から及フェノールとヘキサメチレンテトラミンからの樹脂 (45).
- Wruyt H. H. u. de Jong J. R., 親水膠質に就て [XXII] 卵アルブミンの熱凝固 (55).
- Koll. Z., 68 (1934).
- Evans U. R., 金屬腐蝕の Topochemie 的立脚點 (133).
- Stäger H., 冶金に於ける Topochemie 的過程 (137).
- Schertel L., 高度に分散された物質に就ての Kohlisch litter の仕事を工業的に應用した二三の例 (147).
- Bach N. u. Lewitin J., 燃焼の際の黒鉛の結晶の形の變化に就て (152).
- Schwab G.-M., Rost F. & Rudolph L., 水晶結晶上の光學的非對稱の觸媒 (157).
- Fricke R., 過飽和溶液から結晶と氣體との分離 (165).
- Hess K. u. Trogus C., 増大されたる有機的自然物質の Morphologie と反應様式 (168).
- Sieck H., 3價の Fe の水酸化物の Pseudomorph (175).
- Hüttig G. F. u. Steffel O., Kohlochütter の Topochemie 的 Al 水化物の脱水化の動力學 (178).
- Feitknecht W., ゼル状態基性亜鉛鹽の古くなる事に就て緊密分散物質の topochemie 的反應に就て (184).
- Kolthoff I. M., 交換吸着と吸着指示藥 (190).
- Lottermoser A. u. Lorenz W., AgCl 沈澱の形を變化する事に依つて Mohr の滴定の改良 (201).
- Pauli W. P. u. Omar M. A., 蛋白質の状態變化の際の類脂質の役割 (203).
- Ostwald W. u. Trakas V., ゾルに於ける異常 Turbulenz に就て (211).
- Pietsch E. u. Lehl H., 原子状水素に依る金屬水素化物の生成 [II] Ta-H 系の研究 (220).
- Weitz E. u. Conrad W., 膠質に及ぼす兩性イオンの影響 (230).
- Derjaguin B. u. Obuchov E., 分散系の機械的性質と表面層に就ての研究 [II] 弾性的性質と泡の分散度 (243).
- Remy H. u. Owe W., 液體に依る HCl の吸収に際しての霧の生成に就て (246).
- Steiner B. u. Hüttig G. F., 種々の MgO の觸媒能に及ぼす製法及歴史の影響 (253).
- Balarew D. u. Karabaschew N., 眞の結晶系の分散構造 (261).

- Balarew D., 眞の結晶の網狀構造と不均一平衡に就て (266).
- Brintzinger H. u. Beir H. G., 難溶性酸又は鹽基の溶解度に及ぼす鹽及酸性親水膠質の影響 (271).
- Sementschenko W., Gratschewa S. u. Davidoffskaja E., 相互溶解度と表面張力 (275).
- Karekar N. V. u. Patel A. M., 種々の程度に透折した $\text{Th}(\text{OH})_3$ ゼルに依る SO_4^{2-} の吸着 (286).
- Erschler B., 膠質状態の証明の爲に限外濾過の應用出来る範圍 (289).
- Chirnoagă E., MnO_2 膠質の新製造法 (298).
- Sakurada I. u. Shojino M., 有機液體の Löslichkeit と纖維素エステル溶液の粘度との關係 (300).
- Rabinerson A., V_2O_5 ゼリー (305).
- Ghosh S., 遅い凝固の動力學 (316).
- Liepatoff S. u. Preobragenskaja., 親水膠質に就て [II] 溶媒化の問題に就て (343).
- Foold H. u. Tronstad L., 稀釋溶液の乾燥に際しての分離現象 (333).
- Küthy A. v., 病理學的石灰沈着生成に注意した結晶分離過程の理論に就て (335).
- Kratky O., 纖維素の歪性の機構 [II] 最小の區域に出来た膜のミセルの配列 (347).
- Berl E. u. Schmitt B., 二つの互に混合せざる液體系に於ける親水及疎水粉末の浮遊懸濁的研究 [IV] 種々の Sammler に依る硫化鉛濃の水疎化に及ぼす酸素の影響 (350).
- Gerschson A. I., バン膠質の脱水過程の物理化学に就て (温度決定の物理化学的基礎) (361).
- Boye E., 流動せるエーテル空氣混合氣體から流動活性炭素のエーテル蒸氣吸着 (367).
- Houwink R., 樹脂の微細構造を説明する際の Ostwald の Isokolloid の理論に就て (371).
- Katalinic M., L.D. Mahjans の仕事 „液粒の現象の理論” に對する注意 (372).
- Nature, 134 (1934).
- Svedberg T., Boestad G. & Eriksson-Quensel I. B., 遠心力場内に於ける沈降速度の可能性に就て (98).
- Constable F. H., 表面色形成に於ける熱流 (100).
- 著者無し, 顯微鏡下に於ける纖維 (122).
- Hamos L. v., 單色 X 線像に依る研磨表面の微量解析 (181).
- 著者無し, 鐵油の自然酸化と減磨價 (188).
- Johnson B. K., Al 化表面の反射能 (216).
- 著者無し, 蛋白質の構造 (296).
- E. F. A., 酵素化学に於ける進歩 (307).
- 著者無し, 膠質の分子重の測定 (428).
- Naturwiss., 22 (1934).
- Doehlemann v. E., Lange E. u. Evlangen H. V., 金屬薄膜の傳導度と靜電磁場との關係 (526).
- Sevag v. M. u. Maiweg L., カタラーゼの一新不可逆的抑制作用 (561).
- Hans. v. E., 酵素化学 [II] (3) カタラーゼと酸化及還元酵素 (634).
- Nord F. F. u. Weidenhagen R., 酵素研究の結果 Band II (635).
- Mauc v. A. W., 金屬の表面傳導度の問題 (648).
- Phil. Mag., 18 (1934).
- Johnson F. W., 釉藥を塗る磁器上の吸着水分薄膜の表面電氣抵抗 (63).
- Harper W. R., 任意の壓力に於ける大イオン又は電荷のない粒子に對する結合係数の理論に就て (97).
- Starkey T. V., 金屬薄膜の凝結: ニ三の反射に關する實驗 (241).
- Blackman M., 薄膜の光學的性質 (262).
- Phys. Rev., 46 (1934).
- Williams R. C., Cr 上に蒸發した Al 膜の性質 (146).
- Longacre A., 結晶的表面上に依る Li イオンの散亂 (407).
- Physik. Z., 35 (1934).
- Smekal A., 吸着質構造と混晶生成 (643).
- Müller W. J., 金屬不働現象の掩蔽理論と其實驗的根據 (712).
- Proc. Roy. Soc. [A], 146 (1934).
- Foster A. G., 珪酸ゲルに依る $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 及 CH_3OH の收着 (129).
- Mitchell K., 金屬に於ける表面光電効果の理論 (442).
- Sow. Phys., 5 (1934).
- *Eltzin I. A. u. Jewlew A. P., 高温に於ける黑鉛の排氣 (687).
- Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
- *Bradley R. S., KCl に依る HCl の吸着 (587).
- Harper W. R., 膠質及煙の凝固理論に就て (636).
- Z. anorg. Chem., 219 (1934).
- Leunig H., 活性炭に對する二種金屬鹽の吸着に及ぼ酸す性度の影響 (178).
- Lange W., ニ三のアルカリ・ベンゾ・スルホン酸鹽に

- よる氣體の可逆的收着 (305).
 Z. Elektrochem., 40 (1934).
 Komarow W. A., 酸素を含む氣體に依るアムモニア觸媒の被毒 (647).
 Staudinger H., 纖維素の構造に就て (729).
 Z. Physik., 89 (1934).
 Jagersberger A. u. Schmid F., Ag 箔の自然的透過度變化 [II] (557).
 Jagersberger A., 金屬箔の自然的透過度變化・金屬薄膜の抵抗及構造の自然的變化との關係 [III] (564).
 Fuchs N., エロゾルの安定度と荷電に就て (736).
 Durau F. u. Franssen H., 高真空岐分器に依る銅粉の製造及該粉末への氣體吸着 (757).
 Cassel H. u. Tohmfor E., 水空氣界面に於ける有機分子薄膜の光効果 (427).
 Z. physik. Chem. [A], 170 (1934).
 Kohlschütter H. W., 擬無定形及無定形 Fe_2O_3 の氣體吸着・固體表面の化學 [I] (20).
 Z. physik. Chem. [B], 26 (1934).
 Reischauer H., 緻密白金への O_2 及 H_2 の吸着 (399).

化 學 動 力 學

- Ann. Physik, 20 (1934).
 Pigge H., 低速度陰極線の電離作用 (233).
 Förster Th. u. Geib K. H., 流動せる系の化學反應理論 (250).
 Kirschbaum E., 二物質混合に際する物質及び熱の交換 (261).
 Ber. Dtsch. chem. Ges., 67 (1934).
 Baumgarten P. u. Krummacher A., 水溶液に於ける SO_3 とアンモニアの反應並びに所謂 " SO_3 霧" の化學的組成に関する研究に就て (1257).
 Schmidt O., 瓦斯又は蒸氣態に於ける有機化合物の K イオンの衝突に對する安定性 (1145).
 Nenitzescu C. u. Isacescu D. A., 鹽化アルミニウムを觸媒とせる反應 [X] 2. 3 無機ハロゲン化合物に對する鹽化アルミニウム—飽和炭化水素系の水素添加作用 (1391).
 Hansen C. J., ナオ硫酸鹽及酸より多チオン酸鹽生成の際の As 化合物の役割 (1418).
 Birkenbach L. u. Gaubert J., 1) cyclohexen の存在に於ける金屬鹽と炭素との反應に就て・2) 結合の性

- 質及反應能力の關係に就て [XXVII] pseudohalogen に就て (1420).
 Pao V. A. u. Guha P. C., ワルデン轉位に就て [III] 非對稱條件下の Mesoweinsäure の旋光性形態への轉位 (1358).
 Goldschmidt S. u. Freudenberg K., Linolensäure 及其エステル自働酸化 (1589).
 Rørdam H. N. K., 1型のワルデン轉位 (1595).
 Compt. rend., 199 (1934).
 Souty P., 或る種の糖類の變旋光速度に對する圓偏光の影響 (198).
 Basset K., 1000 kg/cm なる非常な高壓の下に於ける NH_3 の合成 (205).
 Briand M., Dumanois P. et Laffitte P., 純粋又は混合物なる或る種の可燃性蒸氣の發火の極限に對する温度の影響 (286).
 Letort M., アセトアルデヒド蒸氣の熱分解の動力學 (351).
 de Passille A., 磷酸アムモニウムの解離の研究 (365).
 Helv., 17 (1934).
 Berthoud A. et Porret D., エチール及イソプロピールアルコールのキノンによる光化學酸化 (694).
 Stieger R. E., 芳香族窒素化合物の光に對する敏感度 [III] = トロロ—I—ナフタレンの peri 誘導體 (701).
 Porret D., 第一硫酸鐵のキノンによる酸化及可逆反應 (703).
 Fichter Fr. u. Simon C., p-Toluyll 酸及 Hexahydro-p-toluyll 酸の電解 (718).
 Treadwell W. D. u. Homer J. E., Al 及 Be の水酸化物の生成及溶解の機構 (774).
 Stieger R. E., 芳香族窒素化合物の光に對する敏感度 [IV] = トロロ—I—ナフタレンの peri 誘導體 (794).
 Stieger R. E., 芳香族窒素化合物の光に對する敏感度 [V] = トロロ—I—ナフタレンの peri 誘導體 (1142).
 Fichter Fr. u. Willi E., 紫外線によるアセチル—ベンゾイル—過酸化物の分解 (1173).
 Stieger R. E., 芳香族窒素化合物の光に對する敏感度 [VI] = トロロ—I—ナフタレンの peri 誘導體 (1354).
 Treadwell W. D. u. Hartnagel J., 焰弧に於ける Al_2O_3 の C に依る還元 (1384).
 Ind. Eng. Chem., 26 (1934).
 Calingaert G. & Edgar G., 高壓に於ける小規模の液相水素添加 (878).

- Davis H. & Hottel H. C., C の燃焼速度 (889).
- Wetherill W. H. & Furnas C. C., CO による鐵錆の還元速度 (983).
- Lowell W. G., Campbell J. M. & Boyd T. A., 炭水化物のノッキング性 (1109).
- J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).
- Forbes G. S. & Heidt L. J., 280, 254 及 210 μ に於ける O_3 の光分解に對する水の影響 (1671).
- Mohammad A. & Liebhaufsky H. A., Halide に依る H_2O_2 の還元の動力學 (1680).
- Olson A. R. & Vogt H. H., 1-Bromosuccinic Acid の非水溶液中に於ける Br⁻ イオンに依るラセミ化、有機反應の機構 (1690).
- Starkweather B. W., 高壓下の重合 (1870).
- Mayers M. A., 水蒸氣に依る石墨の酸化の速度 (1879).
- Rittenberg D. & Urey H. C., Deuterium Iodide の熱分解 (1785).
- Hoffman R. M., Caryophyllene Nitrosite の光分解 (1894).
- Leermakers J. A., アセトンに依り増感せられたヂメチルエーテルの連鎖分解 (1899).
- Johnson R. W. & Stieglitz J., 立體異性のヒドロゾンとオキシムの加水分解速度 (1904).
- J. chim. phys., 31 (1934).
- Wurmser R. et Loureiro J. A., glucide 誘導體特にアスコルビン酸の酸化の可逆性 (419).
- J. Chem. Soc., (1934).
- Neogi p. Sen B. N. & Mukherjee S., 化學反應に於ける誘導期、アルカリ臭素酸鹽と沃素酸鹽に對する燐酸の作用 (767).
- Hughes G. K., Macbeth A. K. & Pennycuik S. W., 有機ハロゲン化合物の觸媒による還元: 5-Bromo-5-alkyl barbituric acid (769).
- Ingold C. K. & Wolson C. L., 互變異性的變化に關聯せる旋光性 [IV] ケトンのラセミ化及び臭素置換の速度の比較 (773).
- Dawson H. M. & Rycock E. R., 醋酸鹽のハロゲン置換體のアルカリに依る加水分解の動力學 (778).
- Melville H. W., 輕い及重い水素に依る簡單なる分子の觸媒水素添加 (797).
- McMahon F. A. & Robinson P. L., 金屬 Cu と原子狀水素の反應 (854).
- Norrish P. G. W. & Appleyard M. E. S., 第一次光化學反應 [IV] methyl ethyl ketone 及 methyl butyl ketone の分解 (873).
- Damerell A. G. H. & Emeleus H. J., As の NO 及酸素中の酸化 (974).
- Taylor T. W. J. & Lavington E. M. W., オキシムに於ける立體異性的變化の不均一系觸媒作用 (980).
- Baker J. W., 置換體の有極効果に特に關聯せる芳香族側鎖反應の機構 [I] Benzyl Bromide と (1) Pyridine (2) アルコール水溶液 (3) 硝酸銀との反應 (987).
- *Williams E. G. & Hinshelwood C. N., 液相系反應速度決定の因子に就て、アミン類のベンゾイル化の分子統計學 (1079).
- Bowen E. J. & Steadman F., Rubrene の光化學酸化 (1098).
- Hughes A. H., Kemp J. V. I. & Rideal E. K., 重水との二三の反應 (1105).
- Richter D., H_2O_2 の分解に對する抗働質の作用 (1219).
- Melville H. W., 重水素の若干の反應の動力學 [I] (1234).
- Burton H., Anionotropic 變化の機構及可動陰イオンの運命 (1268).
- Whitemore F. C. & Fleming G. H., 分子内轉位に對する Electronic versus Ionic Mechanisms (1269).
- J. Chem. Phys., 2 (1934).
- Taylor H. S. & Jungers J. C., NH_3 の光分解の機構の指示物としての D (452).
- Stearie E. W. R. & Solomon E., 200 氣壓に至るまでのエチルエーテルの均一熱分解の動力學 (503).
- Lewis B. & von Elbe G., 焰の傳達の理論 (537).
- Fricke H., 水溶液の X 線照射による O_2 の H_2O_2 への還元 (556).
- Stearie E. W. R. & McCubbin J. W., 白金表面上に於ける N_2O の分解 [I] 酸素の妨礙作用 (55).
- Oldenberg O., 短生命の遊離基の鑑識に就て (713).
- Kolloid-Z., 68 (1934).
- Hofmann U. u. Frenzel A., 酸化黒鉛と H_2S の反應 (149).
- Monatsh. Chem., 64 (1934).
- Kallan A. u. Jungermann L., 脂肪酸置換體のエステル化速度 (213).
- Nature, 134 (1934).
- Wassermann A., Pulfrich-Stufenphotometer に依る動力

- 學的測定 (101).
- Jones H. A. & Grubb A. C., 窒素の after-glow の新形状 (140).
- Neufman A. T. H., Schuman 紫外に於ける分子の光解離 (255).
- Emerson R. & Green L., 光合成の動力學 (289).
- 著者無し, 鐵の熔融中に於ける瓦斯と鑽石との作用 (212).
- Owens J. S., 蒸發速度の測定 (330).
- 著者無し, 光化學的合成の化學 (331).
- Horiuti J. & Polanyi M., $H_2O-C_2H_4$ 及 $H_2O-C_6H_6$ 間に於ける水素の接觸的交換 (377).
- Bradfield A. E., 溶液反應速度 (421).
- Naturwiss., 22 (1934).
- Redlich E. A. O. u. Stricks W., 重水中に於ける H_2O_2 に對する J イオン觸媒作用 (525).
- Phil. Mag., 118 (1934).
- David W. T. & Jordan J., メタシー空氣混合瓦斯に於ける火焰の溫度 (228).
- Phys. Rev., 46 (1934).
- White H. J., 火花放電の初期現象の研究 (99).
- Carpenter D. W. & Nielsen W. M., Hg 後發光に對する溫度及壓力の影響 (607).
- Phys. Z., 35 (1934).
- Rothschild S., 燐の増感に就て (557).
- Proc. Roy. Soc. [A], 146 (1934).
- Stencic E. W. R. & Piewes A. C., Ethylene と acetaldehyde の混合物の酸化の動力學 (72).
- Townsend T. A., Cohen L. L. & Mandlekar M. R., 燃燒性氣體—空氣混合物の自然發火に對する壓力の影響 [III] ヘキサゲン及びインブタン—空氣混合物 (113).
- Hinshelwood C. N., 化學反應に關する分子内エネルギー分布の論議 (239).
- * Hinshelwood C. N., Fletcher C. J. M., Verhoek F. H. & Winkler C. A., 分解反應に於けるアルデヒド分子の活性化様式 (327).
- Verhoek F. H. & Hinshelwood C. N., クロラール分解反應の動力學とそのヨードに依る觸媒反應 (334).
- Winkler C. A., Fletcher C. J. M. & Hinshelwood C. N., Propionic Aldehyde の熱分解 (345).
- Fletcher C. J., フォルムアルデヒドの熱分解 (357).
- Stencic E. W. & Shaw G. T., 硝酸メチル瓦斯の均一—分子分解 (388).
- Sow. Phys. 5 (1934).
- Sokolik A. & Skalov N., 焰の傳播に於ける荷電粒子の役割 (676).
- Bestchastny A. L., Lavrov F. A. & Sagulin A. W., 電氣火花放電に依る酸素水素混合物の可燃性に就て (562).
- Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
- Newling W. B. S., Staveland L. A. K. & Hinshelwood C. N., ベンゼン溶液に於ける Nitranilin のベンゾイル化 (597).
- Fletcher C. J. M. & Hinshelwood C. N., アセトアルデヒドの分解に於ける H_2 の影響 (614).
- Hoather R. C. & Goodeve C. F., 亞硫酸の酸化 [I] 膨脹計的實驗 (626).
- Hoather R. C. & Goodeve C. F., 亞硫酸の酸化 [II] 稀釋溶液に於ける SO_2 及 SO_3 の molal volume の決定 (630).
- * Krige G. J. R. & Hollow K., 水素電極による反應速度測定 [I] エステルのアルカリ酸化 (644).
- Horiuti J., Ogden G. & Polanyi M., ベンゼンの重水素に依る Haplogen の接觸置換 (663).
- Z. anorg. Chem., 218 (1934).
- Jermolenko N., Zn の溶解速度に對するデエラチンの影響 (255).
- Müller W. J., 鉛室反應の理論に就て (307).
- Bhagwat W. V., 複雑な酸鹽の光分解の機構 (365).
- Z. anorg. Chem., 219 (1934).
- Kretschmar W., Ammonperborate の性質及熱分解に就て (17).
- Hiller W., 新しい觸媒反應の異なる形態 (313).
- Kiss A. V. u. Urmančy A., 蟻酸ナトリウムと沃素との暗熱反應 (348).
- Z. Elektrochem., 40 (1934).
- Meyer L., V. Sihvonen 氏の論文 “黒鉛酸化の第一次反應” に就て (640).
- Devoto G., 水溶液に於ける透電恒數測定とシーストランス異性變化 (641).
- Z. Physik, 89 (1934).
- Cario G., 活性窒素の後發光 (523).
- Z. physik. Chem. [A], 170 (1934).
- * Geib K. H. u. Harteck P., 水素原子に依つて誘起せられた酸化反應 (1).

- Meyer R. u. Schumacher H. J., Stickstoffwasserstoffsäureの非爆発的熱分解 (33).
- Klemenc A., Wechsberg R. u. Wagner G., 炭素下級酸化物の挙動と均一系気相に於て起る反応 $C_3O_2 = CO_2 + C_2$ に就て (97).
- Z. physik. Chem. (B), 26 (1934).
- Ghosh J. C., Murthi D. S. N. u. Gupta D. N. D., 沃度の光増感作用の研究. Allo-cinnamyliden-essigsäureのNormalform への異性変化 [I] (255).
- Ghosh J. C. u. Murthi D. S. N., 同上 [II] (267).
- * Moelwyn-Hughes E. A., Deuteriumion (D_3O^+) の觸媒作用 (272).
- Moelwyn-Hughes E. A., 蔗糖の轉化の温度係数 (281).
- Kaischew R. u. Stranski I. N., 核生成速度の動力學的誘導 (317).
- Goetzky S. u. Günther P., X 線に依る鹽素爆鳴反應の勵起 (373).
- Schumacher H. J. u. Wolff K., 鹽素の光増感作用によるクロロフォルム及酸素よりのフオスゲン生成 (453).
- Vorländer D. u. Frölich A., 結晶性液態 p-フェネトル・アゾキシ安息香酸エステルの異性體 (1556).
- Decker H., Hg 蒸氣による蒸溜及 Stupp の生成 (1636).
Compt. rend., 199 (1934).
- Amiel J., $Cu(ClO_3)_2$, $Cu(ClO_4)_2$, $Cu(NO_3)_2$ とエチレン・ジアミンとの錯化合物の製法及其の爆発温度 (201).
- Pariselle H. et Chirvani F., 吐劑に就て (203).
- Chatelet M., 2 價クロムの鹽化物の二三の反應に就て (290).
- Herbert J., 硝子の腐蝕圖形の研究 (369).
- Gleditsch E. et Foeyn E., 放射性鹽物中の Ac-U の含有量に就きて (412).
- Trighe H., スペクトル定量分析, Si への應用 (419).
- Allard S., パラキシレンの構造に就て (423).
- Lefevre C. et Rangier M., 有機硫黄の酸化により S の定量 (462).
- Chem. Rev., 15 (1934).
- Baudisch O. & Welo L. A., 活性鐵 [I] (1).
- Welo L. A. & Baudisch O., 活性鐵 [II] (45).
- Helv., 17 (1934).
- Karrer P. u. Schöpp K., 低温に於ける濾過, 無色物質の Chromatographische Analyse (693).
- Treadwell W. D. u. Zürer Th., 高稀薄氣體混合物に於ける CO_2 及 CH_4 の傳導率的決定法に就て (869).
- Erlenmeyer H. u. Gärtner H., H_2O を含有する水に於ける $[Co(NH_3)_6]^{2+}$ (NO_3)₂ の安定度について (1008).
- Signer R. u. Gross H., 二三の Heteropolysäure の構造に就て (1076).
- Meyer K. et Go Y., 線狀硫黄及其の構造に就て (1081).
- Kohlschütter V., 發生的物質生成の原理に對する研究 [VIII] 結晶に於ける化學反應經過の知識 [III]: 蟻酸銅の熱分解 (1094).
- Schwarzenbach G. u. Egli H., 置換石炭酸及テオ石炭酸の酸性度 (1176).
- Erlenmeyer H. u. Gärtner H., 水素同位元素の電解的分溜に對する實驗室用裝置 (1229).
- Ind. Eng. Chem., 26 (1934).
- Barr J. A., 磷酸鹽浮游選法的發展及應用 (811).
- Bogue R. H. & Lerch W., ポートランドセメント化合物の水化. (837).
- Brown J. M. D. & Remis W. A., 骨炭より不活性物質

實驗方法, 裝置, 無機化學, 金相學, 分析化學等

Ann. Physik, 20 (1934).

Borelius G., 金屬混相の轉位の理論 (57).

Klauser Fr., 混合瓦斯の定量分光分析に就て (145).

Spandöck F., 音響學的模型實驗 (345).

Sauter F., 高速度電子の Bremsstrahlung に就て (404).

Weiss M., 光學的方法による蒸氣密度測定 (557).

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

Kozeschkow K. A., Nesmejanow A. N. u. Potrosow W. I., 芳香族 Zn 有機化合物 (1138).

Kozeschkow K. A., Nadj M. M. u. Alexandrow A. P., 金屬有機化合物の研究 [VII] 3' アリル 鹽化錫の簡單なる製法 (1348).

Hüttig G. F., 活性酸化物 [76]: Wolfgang Nestler: マグネサイトの熱分解の動力學及其際の中間生成化合物 (1378).

Freytag H., 亞硝酸及 Sn の如き其の鹽類の新檢出法 (1477).

Lindner J., 有機元素分析に於ける誤差の原因 [X] 水素の正確なる決定の意義及吸濕性物質の取扱ひ (1652).

- の分離 (918).
- Brewer R. E. & Reyerson L. H., 若い該炭より高濃度水素の水性瓦斯の製法 (1002).
- Comings E. W. & Sherwood T. K., 固體の乾燥 [VII] (1096).
- Ind. Eng. Chem. (Anal. Ed.), 6 (1934).
- Hope H. B. & Ross M., 合金に於ける Cu の定量に對する急速電位差計法 (316).
- Blacet F. E. & MacDonald G. D., 瓦斯の微量分析 (III) (334).
- Petrey A. W., 水中の弗素の分光決定法 (343).
- Kirner W. R., 有機物質に於ける C, H, O の同時的直接微量決定法 [I]. (358).
- Mason C. W. & Rochow T. G., 温度を調節し得る顕微鏡冷載物臺 (367).
- Daugherty T. H. & Hjort E. V., 紫外顕微鏡照射機の一新型 (370).
- Smith G. F. & Gring J. L., 低壓濾過法に對するゴム栓の remolding (385).
- Palkin S. & Nelson O. A., 真空蒸溜に對する微壓力調節法 (386).
- J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).
- Wainer E., 化學分析の第一次 X 線法の批判的研究 (1653).
- Dingwall A. & Heans H. T., Cr に關する研究 (III) Quebec 州の土壤及植物に於ける Cr の存在 (1666).
- Willard H. H. & Thompson J. J., 相互共存下に於ける過沃素酸鹽及沃素酸鹽の定性試験 (1827).
- Willard H. H. & Thompson J. J., Pb の過沃素酸鹽 (1828).
- Lehrman L., Wisberg H. & Kabat E. A., 定性分析に於ける有機試薬 [II] 硫化アムモン鹽の一般金屬の分析 (1836).
- Ernsberger M. L. & Brode W. R., Co 化合物の吸収スペクトル [V] Co-エチレンジアミンハロゲン錯化合物 (1842).
- Carpenter J. E., 酸性溶液に於ける 5 價 V イオンの構造 (1847).
- Kolthoff I. M. & Larson W. D., Br-フェノールを吸着指示薬として HgNO_3 による鹽化物及臭化物の測定 (1881).
- Culbertson J. L., Pt 線上に於ける硼砂球の移動について (1921).
- Woollett G. H. & Voullier V. A., フェニル第二硝酸水銀の製法 (1922).
- J. chim. phys., 31 (1934).
- Lalande A., 恒温槽と恒冷槽との構造に就て (439).
- Veil S., セラチン中への擴散圖形により電解質の識別 (469).
- J. Chem. Soc., (1934).
- Duriant A. A., Pearson T. G. & Robinson P. L., 第 5 期元素の水素化物間の物理的關係 (特に此等化合物間の會合に關して) (730).
- Smith T. B., Br 化物より Cl 化物の NH_3 による改良分離法 (783).
- Britton H. T. S. & Jackson P., 弱酸を含む錯生成の物理化學的研究 [IX] 硼酸と酒石酸の錯生成 (1002).
- Britton H. T. S. & Jackson P., 弱酸を含む錯生成の物理化學的研究 [X] 酸性及アルカリ性溶液に於ける酒石酸と (a) 砒酸 (b) 亞砒酸 (c) 第一 Sb 水酸化物との錯生成, 亞砒酸及砒酸の解離恒數 (1048).
- Britton H. T. S. & Jackson P., 弱酸を含む錯生成の物理化學的研究 [XI] 酒石酸と (a) Mo 酸 (b) W 酸との錯生成 (1055).
- Hollens W. R. A. & Spencer J. F., 第一 Cd 化合物の存在せぬ事 (1062).
- Jelley E. E., チオ錫酸鹽の製法及構造 [II] 4 及 8 Na 2 酸化 5 チオ錫酸鹽 (1067).
- Hibbott H. W. & Wheeler R. V., 石炭の組成に關する研究, 瀝青炭の分解點の測定法 (1084).
- Partington J. R. & Bahl R. K., 過沃素酸及過沃素酸鹽 [I] 過沃素酸の分析的決定 (1086).
- Partington J. R. & Bahl R. K., 過沃素酸及過沃素酸鹽 [II] ペラ過沃素酸の脱水 (1088).
- Partington J. R. & Bahl R. K., 過沃素酸及過沃素酸鹽 [III] 過沃素酸 Na 及過沃素酸銀 (1091).
- Pugh W., 緩衝溶液に於ける過 Mn 酸鹽の還元: H_2O_2 による電壓測定 (1150).
- Britton H. T. S. & German W. L., 錯酸類の物理化學的研究 [XII] W 酸及 Mo 酸のアルカリ土類及 Ag の正鹽及錯鹽の沈殿 (1156).
- J. Chem. Phys., 2 (1934).
- Dole M., 水は其の蒸氣の部分凝結によつて同位元素的に分別されるか? “同位元素の自然的分離云々”と云ふ著者の論文の訂正 (548).
- Kolloid-Z., 68 (1934).

- Waelisch H. u. Kittel S., 健康人及糖尿病患者の血清中の K の生成に就て (342).
Nature, 134 (1934).
- Boys C. V., 零散水銀の集収法 (29).
- Tucholski T., 極めて徐々に蒸発させる時に於ける水中の Diplogen の%の上昇 (20).
- Harden A., 磷酸曹達中の不純物としての弗化物 (101).
- Haliday E. R. & Smith F. C., 急速に変化する系の spectrophotometry (102).
- Faul-Din & Mangat S. S., 瓦斯循環用ポンプの改良 (104).
- Backer J. R., 紫外線の測定 (139).
- Hughes E. D., Ingold C. K. & Wilson C. L., 自然蒸発に依る重水の濃縮 (142).
- Berg W. F., Bi 結晶中に於ける機械的熱 (143).
- Twyman F. & Brech F., 熔融石英の X 線照射 (180).
- Tsi-Ze & Tsieng Ling-Chao, 光軸に平行に切りたる有孔石英圓筒による振動 (214).
- Bagchi S. C., 週期性物理現象に関する週期函数の漸近線的展開 (216).
- Jenkins H. O., ニトロ基の構造 (217).
- Hill A. V., 光電池によるガルヴァノメーター増幅 (230).
- Hardy F., 土壌中に於ける遊離 Al_2O_3 (326).
- Erlenmeyer H. & Gärtner H., 重水に對する若干の實驗 (327).
- 著者なし, 重水素と重水 (388).
- Jeans J. H., 近世物理の目下の形勢 (455).
- Huxley J. S., Schiller F. C. S. & MacBride E. W., 科學と物理的研究 (458).
- Meiler J. & Pilat S., パラフィン族の cyclic component (459).
- Friend J. N., 重水と結晶水 (463).
Naturwiss., 22 (1934).
- Stumper R., 罐石生成の物理化学と其の防止 (第二版増補) (495).
- Bjerrum N., 無機化学小教科書 (496).
- von Hevesy G. u. Alexander E., X 線による化学分析の實際 (497).
- Frickinger H. W., 危害戦争に於ける瓦斯 (479).
- Pestemer M. u. Gneibitz O., 純粋アルコールの製法. 特に Young 氏蒸溜操作によりて (504).
- Jeans J., 科學の新生面 (511).
- 著者なし, Curie 夫人 (517).
- Glusius K. u. Bartholome E., 凝結重水についての測定 (526).
- Jockusch H., 2 弗化銀 (561).
- Jellinek K., 物理化学教科書 Band 4 (562).
- Gmelin, 無機化学書 8 版 (608).
- 著者なし, 無機化学書 Band 4 (610).
- Tammann G. u. Dreyer K. L., 河川湖沼等に於ける氷生成と人工氷の生成 (613).
- Abegg R., 無機化学書 Band 4. 3 Abteilung, Teil 3: Co 及其化合物 (635).
- Hay A., 科學的及應用的寫真術 Band VI, Teil 2: 顯微寫真術 (636).
- Phil. Mag.**, 18 [6] (1934).
- Clark C. H. D., エネルギー, 温度及原子量; 急速換算表 (80).
- Willott W. H. & Evans E. J., 合金 As-Sn 系の X 線的研究に就て (114).
- Sloabe R. H. & MacGregor E. I. R., 放電管の Collector analysis に對する交流を用ゐる方法 (193).
- Söderman V. G., Cu-Mg 系に於ける Cu_2Mg 相 (343).
Phys. Rev., 46 (1934).
- Doan G. E. & Thorn A. M., 不活性氣體中に於ける弧光 [II] (49).
- Horzer K. E., アルカリイオンに依る光の發生 (280).
- Zabel R. M., 水銀蒸氣による水素及 He 線の散亂 (411).
- Goetz A., Buchta J. W. & Ho T. L., 共融點附近に於ける合金 Bi 結晶の熱膨脹 (538).
Physik. Z., 35 (1934).
- Sewig R., Sc 絶縁層電池を用ゐる輻射測定法 (564).
- Grundman W. u. Kassner L., 同上 (566).
- Müller H. G., 再結晶現象の本性 (646).
Proc. Roy. Soc. (A), 146 (1934).
- Childs E. C. & Woodcock A. H., 有機分子による低速電子の散亂 [I], C_2H_2 , C_2H_4 及 C_2H_6 (199).
Rev. Sci. Instr. 5 (1934).
- Mott-Smith L. M., 高壓の Wilson 膨脹箱 (346).
- Watson P. D. & Peter P. N., 電氣透析裝置 (362).
- Evans R. D., 熱イオン5極真空管により調整される電壓安定裝置 (371).
- Urban F., コロイド用自記小滲透計 (375).
- van Voorhis C. C., Shenston A. G. & Pike E. W.

- Mischmetal を使用せる不働氣體の精製法 (376).
 White W. P., 電法瓶の熱漏洩速度 (379).
Sow. Phys., 5 (1934).
 Schükarew A. N., Kriwobabko I. P. u. Schükarewa L. A., 等温ディウエニルメタン測熱計 (722).
 Eomanowa M., Rubzow A. u. Pokrowsky G., 陰極飛躍に依る鏡面の鍍銀 (746).
Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
 Collier L. J., Harrison T. H. & Taylor W. G. A., 石炭による Pt の contamination (581).
 Ashton H. W. & Partington J. R., ニニの不飽和カルボキシル酸の電氣滴定 (598).
Z. anorg. Chem., 218 (1934).
 Weibke Fr. u. Bartels W., Au-Ca の合金 (241).
 Klemm W. u. Frischmuth G., Ge-Te 系 (249).
 van Tongeren W., Laurence-Smith に依る岩石内のアルカリ決定法に對する注意 (252).
 Riesenfeld E. H., 濃厚過酸化水素に於ける重合生成物 (257).
 Tammann G. u. Moritz G., 摩擦による石英の密度の減少 (267).
 Nylen P. u. Stelling O., 次亜磷酸の構造に就て "Br による次亜磷酸の酸化" なる Blaser 及 Halpern の仕事に對する意見 (301).
 Tilk W. u. Hoeltje R., HNO_3 による Zn の分離及共存金屬による SnO_2 の不純化 (314).
 Veroe J., Sn 青銅の組成 (402).
Z. anorg. Chem., 219 (1934).
 Menzel H., 硼酸及硼酸アルカリ鹽に就て [VII] 過硼酸鹽及多重硼酸鹽の構造に就て (35).
 Klemm W. u. Dierks F., Ga 及 In 化合物に就て [IX] 固態 In ハロゲン化物の密度 (42).
 Klemm W. u. v. Vogel H. U., Ga 及 In 化合物に就て [X] Ga 及 In chalcogenide に就て (45).
 Ruff O. u. Kwasnik W., Re の弗化物 (特に ReF_6 , ReOF_4 , ReO_2F_2 , ReF_4 及 K_2ReF_6 に就て) (65).
 Klemm W. u. Hass K., 磁化學的研究 [IX] Ni 酸化物に就て (82).
 Ditz H. u. Hellebrand R., Fe と共存する Co の檢出に用ひられる Vogel の rhodanid 反應 (97).
 Ditz H., 軟質 Mn 礦に於ける MnO_2 の眞の含量及見かけ上の含量の決定に就て (113).
 Biltz W., Weibke F. u. Eggers H., Rb/Hg 系の熱解析, アルカリ金屬の水銀化合物に關する概略 (119).
 Ruff O. u. Giese M., Ag 及 Cu の弗素化 (143).
 Meyer J., 酸性エステルを有するコバルチ錯鹽に就て (149).
 Hoenigschmid O. u. Wintersberger K., Nb の原子量の訂正, Nb の5鹽化物の分析 (161).
 Gruner E., 3價元素の磷酸鹽—及砒酸鹽水化物 [I] 過磷酸鹽—及硼素砒酸鹽水化物 (181).
 von Hevesy G., Merkel A. u. Wuerstlin K., Cr 及 Mn の分布 (192).
 Hoffmann J., 礦物着色に就て (197).
 Krause A., Moroniowna K. u. Przybylski E., Silberferrite に就て [X], FeCO_3 よりの $\gamma\text{-FeOOH}$ 及 $\gamma\text{-FeOOH}$ の $\alpha\text{-FeOOH}$ への遷移 (203).
 Krause A., 無定形及結晶水酸化物及酸化物 [XX], 不連續的結晶生成或は失透現象としての Orthoferrit hydroxid $\rightarrow$ Goethit. 老成 (213).
 Hieber W. u. Levy E., Aethylolamine の錯化學的舉動 [II] (225).
 Jensen K. A. u. Rancke-Madsen E., Thiosemicarbazide の二三の錯化合物 (243).
 Kittel H. u. Huettig G. F., 活性酸化物 [LXXVIII] アルカリ土類炭酸鹽及酸化物の混合物が尖晶石への移行に於て現れる活性狀態に就て (256).
 Jander G. u. Jahr K. F., 兩性水酸化物に就て, 加水分解せる其鹽類及其高級分子化合物溶液 [XXV] heteropoly 化合物の構造理論の問題に對する磷酸及砒酸, テル、酸及珪酸の種々の形態の意義に就て (263).
 Schwarz R. u. Achenbach H., 四酸化碲黃に就て (271).
 Neusser E., Mo 及 W を含む二三の 6アミン・コバルチ鹽に就て (278).
 Halla F. u. Tompa H., NaOH 融液に溶けた Na の狀態に就て (321).
 Russanow A. D., 分光學的に純粹なる炭素電極の製造に就て (332).
 Wassiliow B. R., Ettinger J. L. u. Golowkow M. P., Na 及 Ca の CN 化物及鹽化物のアモニア化合物 (341).
Z. Elektrochem., 40 (1934).
 Erers J. N., 結晶檢波器に就て (612).
 Weiner R., Ca-Si 合金の工業的製法に就ての研究 (624).

- schattenstein A. J., 簡單且つ正確なる自働恒冷槽 (653).
- Lange E., 相律學及電氣化學上の記號 (655).
- Franck H. H. u. Burg W., 石灰窒素の化學[V] “熔融
ナヤ＝ド法と其逆反應 (NaCN より CaCN_2 の製造)
(686).
- Z. Physik, 89 (1934).
- Herzog R., イオン及電子光學的圓柱レンズ及プリズ
ム (447).
- Z. Physik, 90 (1934).
- Bandermann W. H. E., 定量的寫真的光度測定法(266)
- Petrzilka V. u. Zachoval L., シュリーレン法による水
晶板振動の可視化 (700).
- Z. physik. Chem. [A], 170 (1934).
- Cohen E. u. Pipenbroek K., ピエゾ化學的研究[XXXI]
親和力に對する壓力の影響 [IV] (145)
- Gostkowski K., 最小比電導度を有する水の簡單なる
製法 (149).
- Z. physik. Chem. [B], 26 (1934).
- Dehlinger U., 2固相間の間斷なき變移と臨界點(343)