

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, 21 (1934/35).

Schmidt O., 無機及び有機性の気体分子と K^+ イ
オンとの衝突 [I] 弾性的及び非弾性的衝突 (241).

Schmidt O., 同上 [II] 衝突過程の機構 (268).

Nähring E., 電解水素吸収による Pd の X 干渉線
幅の變化 (303).Siegert A., 高速電子衝突に関する作用面積に對す
る結合力の影響 (503).Freitag H. u. Külliger F., W-Mo 合金よりの電子放
出 (697).Kneser H. O., 酸素振動エネルギーの Einstelldauer
と他氣體による影響 (682).

Plato G., 二三原子の性質の波動力學的計算 (745)

Compt. rend., 199 (1934).

Jonesco A., 2350~2050 Å の範圍に於けるアセチレ
ンの吸収スペクトル (710).Blough B. et Errera J., 近赤外に於ける有機液體の
吸収に對する溫度の影響 (713).Destouches J. L., Louis de Broglie 光量子説の公理
説と超量子化 (779).

Hergen M., 原子核の週期的性質 (859).

Chamie C., Th の活性沈澱の衰頽に於ける附加幅
射 (943).Trehin R., HCl 及種々の鹽化物水溶液の紫外線に
於ける吸収スペクトルの比較的研究 (1049).Peyches L., 酒石酸及酒石酸鹽の水溶液のラマン
スペクトル (1121).Piaux L., シクロ・ペンタン誘導體のラマンスペク
トル Δ-1-ペンチル・シクロペンテンの合成 (1127)Urbain P. et Wada M., 弧光スペクトルによるアル
カリ金屬の研究. 感度曲線の構成 (1199).Williams A. T., Hf と W とのスペクトルの構造
(1201).

Yeh W., 核中の中性子層の新實驗的證明 (1209).

Gentner W., γ 線による Be の崩壊 (1211).

Elsasser W., 元素粒子の構造と核強度. (1213).

Brillouin M., Planck の量子と原子力場 (1345).

Hautot A., グルシニウムの K 線の構造と傳導電子
(1402).

Yeh W., 中性子により誘發されたる放射能性 (1404).

Elsasser W., 核結合の強さ (1406).

Deslanders H., 分子スペクトルと構成原子の電子及
電子環との簡單にして一般的なる關係 (1543).

Jacquinot P., 水銀の Zeeman 効果と振動 (1603).

Heller W., 迴轉及振動帯の振動数と氣態分子の化
學反應性 (1611).Médard L., 硫酸及硝酸の二元混合物のラマン 効果
(1615).

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

Manlan S. H., Urey H. C. & Bleakney W., 隕石中
の酸素同位元素 O^{16} : O^{18} の比存在量 (2601).

J. Chem. Phys., 3 (1935).

Hughes E. W., Cyanuric Triazide の結晶構造 (1).

Warren B. E. & Burwell J. T., 斜方硫黄の構造 (6).

James H. M., Li_2^+ 分子の波動力學的取扱 (9).Nilsen B., 遊離基の理論と有機アルカリ化合物
(15).Sutton P. P. & Mayer J. E., 電子親和力の直接的實
驗的決定. 沃素の電子親和力 (20).Deitz V., 炭水化物の結合手エネルギー: Additivity
を與へる訂正 (58).Wilson E. B., 平面正方形分子 AB_4 の正規振動数
とニッケルカルボニールの構造 (59).

Prins, J. A., イオン溶液の分子配列と X線廻折 (72).

Serber R., 含水炭素分子のエネルギー (81).

Hoard J. O. & Goldstein L., Caesium Enneachloridi-
arsenite, $Cs_3As_2Cl_9$ の構造 (117).James H. M. & Coolidge A. S., H_2 の基礎狀態の
論議に對する訂正と増補 (129).

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

Joliot, 新放射性元素, 崩壊の化學的證明 (611).

Bogdan P., 液體物質の構造に關する考察 (647).

Monatsh. Chem., 65 (1934/35).

Kohlrausch K. W. F. u. Köppl F., ラマン効果研究 [XXXVIII] 有機物のラマンスペクトル (異性パラフィン誘導体[V]) (185).

Kohlrausch K. W. F. u. Pongratz A., 同上 [XXXIX] 有機物のラマンスペクトル (ベンゼンの多置換体[V]) (199).

Nature, 134 (1934).

Dabid T., スペクトルと焰瓦斯中の潜エネルギー (663).

Vegard L., 窒素分子に於ける $A(^3\Sigma)$ 単位の位置 (697).

Ollano Z. & Oliphant M. L., 中性子衝撃による元素よりの第二次放射 (735).

Drummond G., Silica の赤外スペクトル (739).

Richardson H. O. W. & Smith A. L., Ra の β 線 (772).

Grosse A. B. & Agruss M. S., Fermi の元素 93 (773).

Sutherland G. B. B. M., 重アセチレンの振動スペクトル及び結合力恒数 (775).

Egertom A. & Ubbelohde; Dabid W. T., スペクトルと焰瓦斯中の潜エネルギー (848).

Brindley G. W. & Spiers F. W., 銅の X 線散乱係数に対する格子彎曲及分散の効果 (850).

Sirkar S. C., ベンゼン蒸気の廻轉ラマンスペクトル (850).

Tolansky S., 沃素の核スピン (851).

Harkins W. D. & Gans D. M., 中性子の質量 (968).

Danysz M., Rotblat J., Wertenstein L. & Zyw M., Fermi 効果に関する実験 (970).

Hunter R. F. & Samuel R., 化学結核 (971).

Brasch A., Lange F., Waly A., Banks T. E., Chalmers T. A., Szilard L. & Hopwood F. L., Be より X 線による中性子の脱離: 電子管により誘導されたる放射能性 (880).

Megaw H. D., 通常の氷及び重い氷の Cell dimension (900).

Bhabha H. J., 高速プロトンの物質通過 (934).

Tamm I., Neutron と Proton の相互作用 (1010).

Nature, 135 (1935).

Lowry T. M., 核化学に於ける式と方程式 (36).

著者なし, 新原子模型 (48).

Chadwick J. & Goldhaber M., 低速中性子による破壊 (65).

Hevesy G., カリウムの自然的及人工的放射能性 (96).

Newman F. H. & Walke H. J., カリウムの放射能性 (98).

Banks T. E., Chalmers T. A. & Hopwood F. L., 重い水より Ra γ 線によりて放射せられた中性子による誘放射能性 (99).

Gross E. & Vuks M., 液体の凝結晶構造と Raman 効果 (100).

Naturwiss., 22 (1934).

Redlich O. u. Pordes F., 重メタノール及びジクロロフォルムの Raman スペクトル (808).

Brasch A., Lange F., Waly A., Banks T. E., Chalmers T. A., Szilard L. u. Hopwood F. L., 硬 X 線による Be よりの中性子の放射, 放射能性の元生成 (839).

Naturwiss., 23 (1935).

Wentzel G., プロトン及び中性子の安定度の問題 (35).

Phil. Mag., 19 (1935).

Walke H. J., 核合成及同位元素の構造 (33).

Hughes J. V., β -線の廻折, 高速度電子に対する de Broglie 法則の證明 (129).

Phys. Rev., 46 (1934).

Bacher I. R. F. & Goudsmit S., 原子エネルギー関係 (948).

Mann M. M. & Nielsen W. M., 水銀の後発光に対する水素の影響 (991).

Phys. Rev., 47 (1935).

Warren D. T., I_2 蒸気の紫外吸収 (1).

Lawrence E. O., Deuteron による Na の變換 (17).

Harkins W. D., Gans D. M. & Newson H. W., 中性子による軽原子核の破壊 [II] Ne, F 及 C (52).

Manly J. H. & Duffendack O. S., Mg 及 Ne 間の第二種衝突 (56).

Grosse A. V. & Agruss M. S., Fermi のプロトン効果 (91).

Kurie N. D., 中性子による窒素の破壊 (97).

Physik. Z. 35 (1934).

Mizushima S., Morino Y. u. Higasi K., 自由廻轉團を有する分子の双極子能率とラマン効果 (905).

- Kneser H. O., 分子衝突による O_2 核振動の勵起 (1983).
- Stuart H. A. u. Volkmann H., 有機分子の光學的異性, 形狀及内部運動性 (1988).
- Rupp E., 陽電子の研究 (1999).
- Physik. Z.**, 36 (1935).
- Radulescu C. u. Dragoulescu C., 芳香族炭化水素及びその誘導體のバンドスペクトルの波數間の著しい一般關係 (66).
- Kaiser R., C_6H_6 及 C_6Cl_6 の構造 (92).
- Debye P., 液體に於ける分子の廻轉狀態 (100).
- Proc. Roy. Soc. [A]**, 148 (1935).
- Oassie A. B. D., 赤外スペクトルの研究 [XI] BCl_3 の吸収スペクトルと分子構造及び XY_3 型の平面群に對する歪みの影響 (87).
- Bethe H. & Peierls R., 二重子の量子力學 (146).
- Cockcroft J. D., Gilbert C. W. & Walton E. T. S., 高速度陽イオンに關する實驗 [IV] 高速度プロトン及デイブロンによる誘導放射能性 (225).
- Sow. Phys.**, 6 (1934).
- Laschkarew W. E. u. Kusmin G. A., グラファイト單晶に依る低速度電子の廻折の溫度影響 (211).
- Landau L. & Lifshitz E., 二粒子の衝突に依る陰陽兩電子の生成 (244).
- Oumanski J. et Wexler W., Ni による X-線の分散 (258).
- Kondratjew V. u. Siskin M., 種々の氣體による吸着色素の螢光の消去 (293).
- Gvosdover S. D., Hg の陽イオンによる Mo 表面よりの電子遊離 (415).
- Tamm J., 陽電子理論の Exclusion Principle に關する論說の訂正 (424).
- Z. anorg. Chem.**, 221 (1934/35).
- Hevesy G. von u. Dullenkopf W., K の轉移物に就て (167).
- Riesenfeld E. H. u. Tobiank M., 重合酸 (287).
- Z. Elektrochem.**, 41 (1935).
- Reinicke R., Arsenolith の結晶格子から導かれたところの Oxonium 化合物に於ける四價酸素に對する立體幾何學的基礎としての方向づけられた主及副原子價 (23).
- Zintl E. u. Harder A., Erdalkalihydrid の構造 (33).
- Zintl E. u. Brauer G., 窒化リチウムの構造 (102).
- Z. Physik.**, 92 (1934).
- Alterthum H., Krebs K. u. Rompe R., 灼熱せる W 及 Rh 表面上に於ける Na 及 Cs 蒸氣の各自の電離 (1).
- Herzberg G., Patat F. u. Spinks J. W. T., 質量 2 なる水素同位元素を含有せる分子の寫真的赤外に於ける廻轉振動帶 [I] C_2HD のスペクトルとアセチレンに於ける C-C 及 C-H の距離 (87).
- Maurer W. u. Wolf R., He の螢光に關する研究及勵起 He 原子による第二種衝突 (100).
- Renner R., 三原子棒狀分子に於ける電子と核の運動の相互作用 (172).
- Rupp E., 人工的に生成せる陽電子に關する實驗 (485).
- Lenz W., 固定せる結晶表面に於ける分子線廻折の強度の計算 (631).
- Z. physik. Chem. [A]**, 171 (1934).
- Schulze G. E. R., Ergosterin 及 Cholesterin 誘導體の結晶構造研究 (436).
- Z. physik. Chem. [B]**, 27 (1934).
- Stuart H. A., 新分子模型に就て (350).
- Böhm J. u. Feldmann P., 遷移現象の X 線的研究 [I], 遷移現象記錄に Weissenberg の X 線測角器の應用 (425).
- Hertel E. u. Frank H., Komplexisomerie に就て, 錯異性體の結晶核種及び結晶格子, 熱化學的研究 (460).
- Z. physik. Chem. [B]**, 28 (1935).
- Hoffmann A., Perowskit 構造を有する化合物の研究 (65).
- Paulsen O., ラマン効果研究 [XL], Cis-Trans 異性體のラマンスペクトル (123).
- Sörensen N. A. u. Trumpy B., 簡單なる誘導體の分散及廻轉分散 (135).
- Briegleb G. u. Lauppe W., アルコール, エーテル, ケトン 及 アルデヒドの分子化合物内の酸素の親和力飽和の問題 (分子化合物のラマンスペクトルの研究 [I]) (154).

化學熱力學熱化學及運動論

Ann. Physik, 21 (1934/35)

Ahrens E., Ni 比熱の溫度による變化 (169).

- Ber. Dtsch. chem. Ges., 68 (1935).
- Pirsch J., 有機化合物の分子融解熱及融解點の位置による影響 (67).
- Compt. rend., 193 (1934).
- Lienard A., Pertier 及 Thomson 現象とエントロピー (838).
- Paris R., 不溶性フエロシヤン化物の沈澱の熱量計的研究 (803).
- Swietoslawski W. et Salcewicz J., 甚だ僅少なる熱効果の測定に Newton の冷却法則の應用 (935).
- Sabard J., ハロゲン分子の生成エネルギーとイオン電位差 (939).
- Quint M., 蒸發の法則 (1023).
- Helv., 18 (1935).
- Treadwell W. D. u. Terebesi L., Cl-Al 電池の電位より AlCl_3 の遊離生成熱と實熱量の決定 (103).
- J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).
- Gulbransen E. A. & Robinson A. L., 積分稀釋熱 NaCl 稀薄水溶液の相對的部分分子含熱量及熱容量 (2637).
- Armbruster M. H. & Crenshaw J. L., 液體加里アマールの熱力學的研究 (2525).
- J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).
- Fuoss R. M. & Kraus C. A., 電解質溶液の性質(XV) 高度弱電解質の熱力學的性質 (1).
- Harned H. S. & Hamer W. J., 電動力測定より硫酸水溶液の熱力學 (27).
- Cobb A. W. & Gilbert E. C., ヒドラジンに関する研究; 20° 及 25° に於ける Hydrazonium 鹽の熱容量 (35).
- Gilbert E. C. & Cobb A. W., ヒドラジンに関する研究; 25° に於ける Hydrazonium 鹽の溶解熱 (39).
- Huffman H. M. & Ellis E. L., 熱數値 [II] l-Cysteine, Cystine, β -Thiolactic Acid 及 β -Dithiodilactic Acid の燃焼熱 (41).
- Huffman H. M. & Ellis E. L., 熱數値 [III] 硫黄を含む四つの有機化合物の熱容量, エントロピー及自由エネルギー (46).
- Chipman J. & Fontana M. G., 高温に於ける熱容量に對する新近似式 (48).
- Kistiakowsky G. B., Romeyn Jr. H., Ruhoff J. R., Smith H. A. & Vaughan W. E., 有機反應熱 [I] エチレンの水素添加の裝置及熱 (65).
- Douglas T. B. & Crockford H. D., 二つの温度に於ける平衡恒數の値よりの反應熱の計算に就ての注意 (97).
- Nies N. P. & Vost D. M., ICl_3 の熱力學的恒數 (306).
- Collins S. C., 純粹物質の二點及垂直距離に於ける温度測定に定よる蒸發熱 (330).
- J. Chem. Phys., 3 (1935).
- Koenig F. O., 熱力學的方程式の族 [I] 特性群による變形法 (29).
- Lewis B. & von Elbe G., 瓦斯爆發に於ける異常壓と振動 $2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{OH} + \text{H}_2$ の解離エネルギーの決定 (63).
- Goranson R. W. & Kracek F. C., ウォルフラム酸曹達の相平衡に及ぼす壓力の影響並に其熱力學的性質に関する實驗 (87).
- Kassel L. S., 4 メチルメタンの熱力學函數 (115).
- J. chim. phys., 31 (1934).
- Lerberghe G., 純粹物の Fugacity の速計算法 (577).
- Monatsh. Chem., 65 (1934/35).
- Guth E. u. Mark H., 分子内統計力學特に鎖狀分子の場合 [I] (93).
- Nature, 134 (1934).
- Freed S. & Thode H. G., 金屬狀態の磁氣的研究及 Fermi-Dirac 統計學 (774).
- Phil. Mag., 19 (1935).
- Bell R. P. & Gatty O., 溶液の分子間相互作用と熱力學的性質との關係 (66).
- Physik. Z., 35 (1934).
- Gorter C. J. u. Casimir H., 超傳導的狀態の熱力學 (963).
- Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
- Campbell A. N. & Campbell A. J. R., 二成分液體混合物の熱力學: 蟻酸と水 (1109).
- Z. anorg. Chem., 221 (1934/35).
- Hieber W. u. Romberg E., 金屬カルボニル [XXI] 金屬カルボニルの熱化學的研究 (332).
- Z. Elektrochem., 41 (1935).
- Luther R., 熱力學の一課題 (20).
- Roth W. A., 綜説: 近年の測熱學及熱化學の進歩の第二回綜合報告 (112).
- Z. physik., 92 (1934).

Jacyna W., 熱力學的状態方程式を基とせる實際氣體の性質 [I] He のジュール効果 (204).

Jacyna (Jacyno) W., 熱力學的状態方程式を基とせる實際氣體の性質 [III] He の比熱 C_v 及 C_p 並に線及體膨脹係數 (661).

Z. physik. Chem. [A], 172 (1935).

Smits A. u. Cannegieter D., 凝縮熱決定の直接法 [II] 高度乾燥液體の實驗 (1).

Z. physik. Chem. [B], 27 (1934).

Wolf K. L. u. Trieschmann H. G., 有機分子の昇華熱 (376).

Z. physik. Chem. [B], 28 (1935).

Wolf K. L., Pahlke H. u. Wehage K., 混合熱, 蒸發熱及會合(1).

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, 分子量及原子量等.

Ann. Physik, 21 (1934/35).

Haberl K., チクロヘキサンに於ける螢光 (301).

Matull E., 有機物質に於ける磁氣複屈折 (345).

Cohn W. M., 高温に於ける自由落下球に依る粘度測定 (761).

Vogt E., 水銀結晶の反磁性 (791).

Compt. rend., 199 (1934).

Piekkara A. et Scherer M., 液體の透電恒數に對する磁場の影響 (840).

Haenny C. et Dupouy G., 溶液に於ける Ce 鹽の常磁性 (843).

Henri V., アルデヒドとケトンの CO-基と炭素の酸化物との比較 (849).

Chevenard P., 固溶體の異方性とその化學及機械的性質との關係 (861).

Lautie R., 純粹の普通液體の分子の構造と密度 (932).

Darmois E. et Heng Y. K., 酸の強さの測定 (1123).

Allard S., 遊離根の磁氣的性質: キサンチール- α -ナフチルメチル (1125).

Sen B. N., 元素の固體への擴散の新見地 (1189).

Lecompte J. et Perrichet J., 樟腦の硫酸溶液の紫外線に於ける迴轉分散 (1202).

Haenny C., 稀土類鹽の常磁性溶液の磁氣重屈折の温度による變化 (1207).

Longchambon L., 硝子の機械的性質 (1361).

Gabiano P., ビネン蒸氣の磁氣及自然旋光能(1607).
Helv., 18 (1935).

Waters W. A., 酸性度と化學反應性に關係ある靜電因子 (5).

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

Carr A. R. & Wolczynski T., 不解離有機液體の表面張力: 内挿法の簡單なる方法 (2541).

Kumler W. D. & Porter C. W., Amide の双極子能率及分子構造 (2549).

Branch G.E. K. & Yabroff D. L., サルチル酸の異狀強度 (2568).

Geddes J. A. & Bingham E. C., Anisole の流動性 (2625).

La Mer V. K. & Baker W. N., H_2O と D_2O との混合物の水點 D_2O の融解潛熱 (2641).

J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).

Meyers E. L. & Hopkins B. S., 稀土類に關する觀察 [XLIII] 1, Europium の原子量, 2, 鹽化 Europium の比重 (241).

Skau E. L., 有機化合物の精製及物理的性質 [VII] 見掛けの融解熱に關する不純物の影響 (243)

Otto M. M. & Wenzke H. H., Phenylethylene 及置換 Phenylene の電氣能率 (295).

Elkins H. B. & Kuhn W., 蒸氣狀態に於ける光學的活性 β -Octyl Nitrite の Circular Dichroism (296).

J. Chem. Phys., 3 (1935).

Bridgman P. W. & Dow R. B., 三種類のアミノ酸の溶液の壓縮率 (35).

Haegg G., ガラス樣狀態 (42).

McAlpine K. B. & Smyth C. P., 蒸氣狀二三置換ベンゼン類の双極子能率 (55).

Beattie J. A., Hadlock C. & Poffenberger N., ガス狀エタンの壓縮率及狀態方程式 (93).

Beattie J. A., Poffenberger N. & Hadlock C., プロパンの臨界恒數 (96).

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

Dobry A., 硝酸纖維素溶液の粘度 (568).

Boutaric A., 液體の表面張力の熱變化係數 (621).

Monatsh. Chem., 65 (1934/35).

- Harand J. 微量物化学の標識としての臨界温度 (153).
- Nature**, 134 (1934).
- Smits A. & Moerman N. F., 固態の複雑性 (698).
- Rao S. R. & Baradachari P. S., 有機蒸気の磁性 (812).
- Mc Petrie J. S., ラジオ高周波電場に於ける物質の電氣的性質 (897).
- Nature** 135 (1935).
- Wassiliew W., Syrkín J. & Kenez I., 沃素の双極子能率 (71).
- Honda K. & Shimizu Y., 錫の磁性 (108).
- Naturwiss.** 22 (1934).
- Landt E., サツカロースの双極子能率の決定に就て (809).
- Phys. Rev.**, 46 (1934).
- Slack F. G., 重水の Verdet 恒数 (945).
- Williams C., Ni の熱膨脹と容積による強磁性の變化 (1011).
- Physik. Z.**, 35 (1934).
- Snoek J. L., 廻轉的及進行的粘性の間の關係 (911).
- Clusius K. u. Bartholome E., 液化重水素の性質 (969).
- Müller F. H., 重水の双極子能率 (1009).
- Sov. Phys.** 6 (1934).
- Rudenko N. S., u. Schubnikow L. W., 液態 N_2 , CO , Ar , O_2 の粘度に對する温度の影響 (470).
- Z. anorg. Chem.**, 221 (1934/35).
- Kittel H., CdO/Fe_2O_3 , CuO/Fe_2O_3 , PbO/Fe_2O_3 混合物の化学的不純による磁氣的性質の變化〔活性酸化物[82].〕 (49).
- Hoffmann G., 酸化鉛の比重の變化する原因並に摩擦及恒壓處理による酸化鉛の變化 (363).
- Z. Physik**, 92 (1934).
- Stepanow A. W., praktische Festigkeit の理論 (42).
- Mitra S. M., 溶液中の色素の螢光の偏光に對する KJ の影響 (61).
- Auer H., Al 混晶の誘磁率測定 (283).
- Gombas P. u. Neugebauer Th., HCl 分子恒数の計算 (375).
- Z. physik. Chem. (A)**, (1934).
- Lutschinsky G. P., 週期率第四族元素の四鹽化物の粘度の温度影響 (248).
- Z. physik. Chem. (A)**, 172 (1935).
- Tollert H., 強電解質の水溶液の粘度に對する混合法則並に spezifische Ionenviskosität の實驗的測定及中性鹽による加水分解の減少 (129).
- Z. physik. Chem. (B)**, 27 (1934).
- Picken A. u. Büchner A., 弱極性結晶の透電恒数とその温度影響 (321).
- Z. physik. Chem. (B)**, 28 (1935).
- Hertel E. u. Dumont E., 櫻田氏の論文「會合分子の双極子能率の大きさと會合に於ける質量作用の法則の適法性」について (14).
- Sundhoff D. u. Schumacher H.-J., 鹽素の一酸化物及二酸化物の双極子能率 (17).
- Berger G., 會合と分極率 (95).
- Wellm J., 二成分混合液體の表面張力 Anilin-Cyclohexan 系 (119).
- 電 氣 化 學**
- Ber. Dtsch. chem. Ges.**, 67 (1934).
- Devoto G., 水溶液に於ける透電恒数の測定の意義 (1985).
- Compt. rend.**, 199 (1934).
- Jolibois P., 蒸溜水中の電極を用ひて鹽類溶液の電解 (706).
- Karpen V., アルコール酸化のエネルギーを利用する電池 (708).
- Devaux H. et Cayrel J., 硫化銅の薄層の電氣傳導度に對する温度の影響 (912).
- Jeunehomme W., ベンゼンの電氣化学的鹽素化機構 (1027).
- Kravtsoff G., Cu の有機鹽の陰極的舉動の電解の時間的函数としての研究 (1029).
- Kravtsoff G., Cu 有機鹽の陰極的舉動, 種々の因子の研究 (1105).
- Liaudrat G., 非常に強き光度の測定及記録に Se 閉止層光電池の使用 (1394).
- Haissinsky M., 極く稀薄な溶液への Nernst 電氣化学法則の應用. Bi 及 Po の正規ポテンシャル (1397).
- Zenghelis C., NO に對する放電の作用. 活性窒素の製法. (1418).
- Athanasio G., 光カオルタ電池と閉止層光電池 (1604).

- Helv., 18 (1935)
 Terebesi L., Al の電気冶金に関する知識 (166).
J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).
 Huey C. S. & Tartar H. V., 第一第二場の酸化還元電位 (2585).
 Hammett L. P. & Lowenheim F. A., プロトン飛躍による電解傳導: 硫酸溶媒に於ける酸性硫酸バリウムの輸率 (2620).
J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).
 Homer W. J., 種々の温度に於ける過酸化鉛硫酸鉛電極電壓 (8).
 Krieble V. K. & Reinhart F. M., 蔗糖を含む或は含まぬ HCl 溶液の電動力測定及蔗糖加水分解の速度に対する関係 (19).
 Harned H. S. & Hainer W. J., 0° — 60° に於ける鉛蓄電池の Molal Electrode Potential 及可逆的電動力 (33).
 Foster L. S. & Hooper G. S., Sodium Triphenylgeranide の液體アモニア溶液の電解 (76).
 Andrews L. V. & Brown D. J., 過マンガン酸アルカリ二酸化マンガン電極の酸化電壓 (254).
 Johnson C. R. & Hulett G. A., 0° 及 25° に於ける二三の稀釋溶液の比傳導度 (256).
 Bull H. B., 電気動力學 [XV] Streaming Potential 測定に於ける不働電極の使用 (259).
 Jones G. & Christian S. M., 電解質の傳導度測定 [VI] 交流に依る Galvanic Polarization (272).
 Jones G. & Bollinger D. M., 電解質の傳導度測定 [VII] 白金化に就て (280).
J. chem. Soc., (1934).
 Glasstone S. & Hickling A., 電解酸化の研究 [VI] 醋酸鹽の陽極酸化: 水溶液に於ける Kolbe 反應及 Hofer-Moest 反應の機構 (1878).
J. chem. phys., 31 (1934).
 Audubert R. et Roulleau J., Se 電解光電池に對する光の作用の機構 (553).
 Essin O. et Balabaj A., Zn の電解に於ける陰極放電 (559).
Nature, 134 (1934).
 Poole H. H. & Atkins W. R. G., 整流光電池により發生されたる電流の測定 (810).
Nature, 135 (1935).
 Filitti S., Hypoxanthine, Xanthine 及 Xanthine Uric-Acid の酸化還元電位 (35).
 Bowden F. P. & Kenyon H. F., 同位水素の過電壓 (105).
Phys. Rev., 47 (1935).
 Zener C., 波長選擇光電效果の理論 (15).
 Nix F. C., 赤色沃土水銀に於ける光傳導性の喪失と回復 (72).
Physik. Z., 35 (1934).
 Meissner W., 超傳導性に関する新研究 (931).
 Suhrmann R. u. Dempster D., 低温度に於いて組立てられた光陰極の外部光電效果 (973).
Physik. Z., 36 (1935).
 Bulian W., 亞酸化銅光電池の研究 [II] (33).
Sow. Phys., 6 (1934).
 Wasser E., 亞酸化銅に於ける外部光電效果 (351).
 Kikoin I. K., 亞酸化銅の新光電效果 (478).
Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
 Armstrong G. & Butler J. A. V., 鹽化物溶液に於ける金の陽極不働化 (1173).
Z. Elektrochem., 41 (1935).
 Nekrassow N., Stern J. u. Gulanskaja Z., 電氣化學的電位と腐蝕現象 (2).
 Rabl M., 鉛蓄電池の容量計算 (80).
 Müller W. J., 不働現象の理論 [XXVI] 水溶液中の金屬の陽極分極に於ける Grenzströme (83).
 Riesenfeld E. H. u. Müller F., Azid-Potential に就て (87).
 Tamaru S. u. Kamada M., 600°C 以下の作用温度を持つ燃料電池 (93).
 Achumow E. J. u. Wassiliew B. B., 液態 NH_3 中の NaCl の電解 (96).
Z. Physik., 92 (1934).
 Schulze R., 光電效果の實驗 [I] 週期系の元素の外部光電效果の順列研究 (212).
 Illucka F., 二三の金屬の外部光電效果に於ける偏光方向と選擇性との關係 (359).
Z. physik. Chem. [A], 171 (1934).
 Bodforss S. u. Kajmer H., Mg の電氣化學 [II] (190).
 Bikerman J. J., 電氣泳動及電氣滲透の理論 (209).
 Velisek J. u. Vasiček A., 電氣滲透法に依り磁性隔膜にて測定されたる elektrokinetische Potential は電流の強さに關係ありや? (281).
 Essin O., 過電壓の理論及イオンの共同放電 (341).

Ölander A., 固態 Tl アマルガムの電気化学的及 X-線圖的研究 (425).

Z. physik. Chem. [B], 27 (1934).

Klemenc A. u. Kantor T., Glimmlichteletkrolyse [V] 硫酸水溶液電解に於ける有機性水素及酸素の特殊挙動 (359).

平 衡 論

化学平衡, 相律(状態圖)溶液論(蒸気壓)等.

Ann. Physik. 21 (1934/35).

Fischer V., 任意数の成分の混合に對する状態圖 (426).

Compt. rend., 199 (1934).

Delwaulle M. L., 沃化芥鉛—沃化加里—水系に關して (948).

Locuty P. et Laffitie P., 硫酸—硫酸アモニウム—水系に關して (950).

Rencker E., 無水珪酸—苛達—アルミナ三元系硝子の膨脹計的研究 (1114).

Schmitt., 炭化水素の蒸気壓の測定 (1299).

Portevin A. et Seferian D., 弧燈鐵の熔融による窒素の吸收, 及 Fe-N 系の状態圖 (1613).

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

Campbell A. N., Downes K. W. & Samis C. S., 100°に於ける $MgCl_2-KCl-MgSO_4-K_2SO_4-H_2O$ 系 (2507).

Field T. E., 個體の解離に對する壓力の影響 (2535).

Conrad F. H. & Beuschlein W. L., 大氣壓以下の壓力に於ける $CaO-SO_2$ -水系に於ける二三の平衡關係 (2554).

Phillbrick F. A., 異なる溶媒に於けるフェノールの會合 (2581).

Crockfordand H.D. & Brawley D. J., 水及硫酸水溶液に對する $PbSO_4$ の溶解度 (2600).

Seward R. P., 溶解度測定に依る二鹽化エチレンに於ける鹽の活動係數 (2610).

Pedersen K. J., 溶解度測定に依る Aniline 及 Picrate イオン間の錯化合物の研究 (2615).

Taylor H. S., Sodium Sulfate Decahydrate の轉移點 (2643).

J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).

Kriebel V. K., 濃厚酸を含む Sucrose の活動濃度及

加水分解 (15).

Pearce J. N. & Blackman L. E., 25° に於ける $Ca(NO_3)_2$ の $Al(NO_3)_3$ 水溶液の蒸気壓及活動係數 (24).

Eastman E. D. & Ruben S., 二三の平衡測定に於ける熱擴散の影響 (97).

Kumler W. D., 分極濃度曲線に就ての Debye 式の限界影響 (100).

Gibson R. E., 二三の水溶液の壓縮に就て濃度の影響及溶質の性質 (284).

Olsen A. L. & Roger E., Isopropyl Alcohol のベンゼン, 水又はベンゼン水混合液に對する溶解の研究 (303).

Barton R. C. & Yost D. M., S_2Cl_2 蒸氣の解離 (307).

Lee H. H. & Warner J. C., Biphenyl-Bibenzyl-Naphthalene 系略々理想的二及三成分系 (318).

Urey H. C. & Greiff L. J., 同位元素の變換平衡 (321).

Hurd C. B. & Moore G. A., LiH の熱解離 (332).

J. Chem. Soc., (1934).

Frederick J., Dippy J. & Williams F. R., モノカルボン酸の化學構造及解離恒數 [II] (1888).

Occleshaw V. J., チオシアン酸金屬鹽の相律的研究 [III] 25° に於ける $Ba(NCS)-NH_4NCS-H_2O$ 及 $Ba(NCS)_2-AgNCS-H_2O$ 系 (1892).

Bell R. P., Baughan E. C. & Vaughan-Jackson M. W., p-chlorotoluene に於ける氷點降下及會合 (1969).

J. chim. phys., 31 (1934)

Lalande A., 水アルコールエーテル系に凝結相の平衡 (583).

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

Poulter T. C. & Frazer G. E., 千乃至三萬氣壓下に於ける酸の Zn に對する作用の研究 (1131).

Rysselberghe P. V., 混合溶液の活動係數と Gibbs-Duhem 及 Duhem-Margules の式 (1161).

Swietoslawski W., 液狀物質及共沸混合物の純度決定 (1169).

Monatsh. Chem., 65 1934/35).

Grubitsch H., 鐵の亞鉛鍍金に於ける現象 [III] Ni 鋼, Cr 鋼及 Mn 鋼の熔融亞鉛への溶解度の溫度影響 (122).

Bankowski O., 錯鹽の配位水素と水の水素との相互置換可能性 (262).

- Nature** 134 (1934).
 Orr W. J. C. & Thomson D. W., 軽い水中に重水の拡散 (776).
Phys. Rev., 46 (1934).
 Herzfeld K. F. & Mayer M. G., 融解の理論 (995).
Phys. Rev., 47 (1935).
 Bridgman P. W., 強圧下に於ける窒素及アルゴンの Melting Parameter と融解曲線の性質 (930).
 Band W., Al の 79°C に於ける遷移 (934).
Physik. Z., 35 (1934).
 Smits A., 固相に於ける内部平衡 [II] (915-918).
 Justi E. u. Laue M. V., 第三種の相平衡 (945).
 Eucken A., 高級の状態遷移の問題 (954).
 Verschaffelt J. E., 臨界点以上に於ける温度に依る蒸気圧の變化 (1013-1014).
Physik. Z., 36 (1935).
 Bergwitz K. u. Schweckendiek O. E., N_2O_4 2 NO_2 平衡に於ける解離度の決定に光電池の應用 (35).
Proc. Roy. Soc. [A], 148 (1935).
 McBain J. W. F. R. S. & Dawson C. R., 水溶液中に於ける KCl の擴散 (32).
Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
 Neill L. O. & Partington J. R., 或る鹽の他の鹽の溶解度に及ぼす影響 VI Lanthanum Thiocyanate 水溶液に對する Cobaltamine の溶解 (1134).
 Ray R. C. & Mitra H. C., 25° に於ける Potassium Perchlorate, Potassium Fluoborate, 水三成分系 (1161).
Z. anorg. Chem., 221 (1934/35).
 Halla F. u. Tompa H., NaOH 熔融物中に溶解せる Na の状態. 同題の研究に對する追加的注意 (18).
 Gruner E., アルカリ-Al-珪酸鹽の研究 [NIII] バームツットに Hüttig 式の適用 (149).
 Portnow M. A. u. Wassiliew B. B., [II] $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ 及 Ba $(\text{NO}_3)_2$ のアモニア化物 (149).
 Tammann G. u. Bandel G., 重水より得る一種の水の融解曲線及轉移曲線 (391).
 Benrath A. u. Schockmann H., 混合鹽類溶液の平衡決定に對する異常混晶系の意義 (418).
Z. Elektrochem., 41 (1935).
 Simon A. u. Huter J., Dimethyl-, Trimethyl- 及 Isobutylamin の蒸気壓曲線融解點及化學恒數 (28).
Z. physik. Chem. [A], 171 (1934).
 Staudinger H. u. Heuer W., 多重化合物 [101] ポリスチロールの Solvation, 溶解度及粘度間の關係 (129).
 Tamaru S. u. Siomi K., 無機化合物の熱解離平衡の新決定 [IV]. 高温真空天秤に依る $\text{Sr}(\text{OH})_2$ 及 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ の解離平衡の決定 (221).
 Tamaru S. u. Siomik., 無機化合物の熱解離平衡の新決定 [V] 高温真空天秤に依る $\text{Sr}(\text{OH})_2$ 及 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ の水化物の解離平衡決定 (229).
 Hrynakowski K. u. Szmytowna M., 二成分系 β -Naphthol- β -Naphthylamin に於ける液固平衡關係 (234).
 Kiss A. V. u. Urmanczy A., 濃厚鹽溶液に於ける蟻酸及醋酸の解離恒數 (257).
 Stüver C., Braida A. u. Jander G., 種々の水素イオン濃度の水溶液に於ける Tellur 酸及 Aekalitelurat の色及分布状態 (320).
 Doehleemann E. u. Fromherz H., Cd, Zn 及 Cu のパロゲン化物の水溶液中に於ける光吸収と會合 (353).
 Neumann K., 硫黄の同素體 (399).
 Neumann K., 斜方及單斜晶系硫黄の融解點以下の蒸気壓測定 (416).
 Smits A. u. Cannegieter D., 高度乾燥の内部平衡成立への影響の研究 [III] (445).
 Klatt W., 氷點降下測定用溶媒としての Inden (454).
 Balarew D., 磨碎結晶の系に於ける蒸気壓 (466).
Z. physik. Chem. [A], 172 (1935).
 Hrynakowski K. u. Adamanis F., 一個の Peritektikum と一個の Eutektikum を現す三成分系に於ける結晶過程 Antipyrin-尿素-Urethan 系 (33).
 Plake E., 強電解質溶液の沸點上昇 (113).
Z. physik. Chem. [B], 27 (1934).
 Löhberg K., Zn を Mg に依つて代用し得る可能性及其の逆 [I] Mg_3Sb_2 と ZnSb_2 との Mischbarkeit と混晶の構造 (381).
 Franck J. u. Levi H., 溶液に於ける螢光の研究 (409).
Z. physik. Chem. [B], 28 (1935).
 Dellinger U., 正確に二次の變態の存在 (112).

界 面 化 學

吸着, 觸媒, 膠質, 寫真化學等

Ann. Physik, 21 (1934/35).

Kossel-Danzig-langfuhr W., 表面現象のエネルギー観 (457).

Ber. Dtsch. chem. Ges., 68 (1935).

Ulman M., 工業的醋酸纖維素 (Cellit) 分子の大きさの研究 (異量體炭水化合物の稀薄溶液の滲透溶液の滲透壓測定に依る研究 [VII] (134).

Kautsky H., 界面に於けるエネルギー遷移 [VIII]: Kautsky H. Hirsch A u. Flesch W., 増感された光酸化に對する準安定状態の意義 (152).

Chem. Rev., 15 (1934).

Hedvall J. A., 結晶組織の變化と固體の反應性と觸媒作用に對する影響 (139).

Compt. rend., 193 (1934).

Helles W., 粗水ゾルの光の作用による變化とその自然安定度との關係に就いて (723).

Marmier L., アムモニア酸化による硝酸の生成の際の觸媒に關して (868).

Holderer M., 何故水は硝子を濡らすか? (1046).

Canac F., 散光係数による數種表面の形狀の研究. 腐蝕研究への應用 (1117).

Metadier J., ブラウン運動に對する磁場の作用 (1196).

Boutaric A. et Roy M., 加熱過程中的アラビアゴムゾルの物理化學的變化 (1219).

Berthier P., 水溶液の多孔性物體上昇速度に對する表面張力の影響 (1221).

Devoux H., 水面へのオパールミンの“擴がり”に對する炭酸の作用と一分子層膜の厚さの變化 (1352).

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

McKinney, P. v., CO に依る PtO_2 の還元と CO と O_2 との反應の觸媒 (2567).Smith D. F. & Derge G. J., Pd に依る H_2 の吸着及發生に於ける粒子内細隙の役割 (2513).Woodard H. Q. & Chesley L. C., ゼラチンの D_2O 中の膨潤 (2562).

Brown H., sessile drop 及 drop weight 法による Hg の表面並に界面張力 (2654).

J. Am. Chem. Soc., 57 (1935)

Glidden K. E., drop weight 法に依る $Hg-Hg_2SO_4$ 溶液界面に於ける界面張力の測定 (236).

Niccolds M. L., 銅表面膜の厚さ (267).

Clark G. L., Sterrett R. R. & Leppla P. W., 長鎖化合物の薄膜の X線廻折研究 (330).

J. Chem. Soc., (1934).

Bright N. F. H. & Garner W. E., 五水硫酸銅の結晶上の核の生成 (1872).

King A., 木炭への化學的吸着の研究 [V] 吸收到する超多孔性の影響 (1975).

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

Swearingen L. E. & Ross R. F., ビリヂン醋酸系 [III] 電氣傳導度 (1141).

Briggs D. R., アラビア護膜溶液の物理化學的研究 [III] アラビア酸及アラビア酸曹達の溶液の滲透壓 (1145).

Weiser H. B. & Milligan W. O., 含水酸化物の X線的的研究 [VI] アルミナ水化物 (1175).

Patrick W. A. & Land W. E., 沃度の融解點に及ぼす毛細管現象の影響 (1201).

James T. H., Germann F. E. E. & Blair J. M., 寫真潜像に及ぼす水の影響 (1211).

McBain J. W., Grant E. M. & Smith L. E., 種々の溶媒及其等の混合物中の硝酸纖維素の粘度 (1217).

Kolloid-Beih., 41(1935).

Jandev G. u. Frieder K., 無機鹽類の加水分解に就ての新解釋と高分子加水分解生成物の化學 (1).

Kostelitz O., メタノール分解の觸媒としての ZnO/Cr_2O_3 系と CuO/Cr_2O_3 系 [83] 活性酸化物 (58).

Lottermoser A. u. Baugürtel B., 脂肪酸ナトリウム水溶液の表面張力に及ぼす空氣中の炭酸瓦斯の影響 (73).

Kolloid-Z., 69 (1934).

Ostwald W., 分散系, 絲, 薄膜及界面層の X線分光學と電子線分光學 (264).

Schiebold E., difforme System 及分散系の X線分光學 (266).

Brill R., X線及電子線に依る粒子の大きさの決定 (301).

Fricke R., 無機物ゲル特に水酸化物及酸化物の X線分光學 (312).

Halle F., 有機物ゲルの X線分光學 (324).

- Astbury W. T., 蛋白質繊維の X 線分光學 (340).
 Hofmann U., 薄層分散系の X 線分光學 (351).
 Saupe E., 生物學的目的物及人體組織の X 線分光寫眞的構造研究 (357).
 Wever F., 金屬材料の Verformungstextur の X 線研究 (363).
 Rupp E., X 線及電子線に依る界面層の構造研究 (369).
 Trillar J. J., 電子屈折と其有機化合物研究への應用
 Brüche E., 電子顯微鏡と其特に金屬上の薄膜研究への應用 (389).
 Kolloid-Z. 70 (1935).
 Manegold E., 毛細管系 [XII] (3) 均一及不均一球群の構造單位としての球狀螺旋 (1).
 Kratky O., 纖維素ミセル構造と變形過程 (14).
 Meyer K. H. u. Go Y., 絲狀硫黃と其微細構造 (19).
 Wilm D. u. Hofmann U., 最高度に分散された結晶の X 線寫眞的研究 (21).
 Signer R., 集成的高度重合物質の超遠心分離的測定 (24).
 Pfeiffer H., 遊離されたる植物性初生物の絲に引き得る事 (26).
 Gonell H. W., 工業的立場よりの分散系の研究 (31).
 Wedekind E., Werra の Witzenhausen に於ける膠質海 (39).
 Dallwitz-Waegner R. v., 空間エネルギー觀の意味に於ける液體と固體との界面張力 (39).
 Mokruschin S. G., laminar 系の實驗的研究 (48).
 Latschinsky G. P. u. Altman E. S., Ag, AgCl 及コロイドニウムゾルに於ける光の散亂と吸收との關係 (55).
 Peskoff N. u. Preis E., 雌黃ゾルの可逆的乳光變化 (62).
 Ostwald Wo. u. Riedel R., 金屬石鹼の膠質化學 [I] ベンゾール溶液に於ける金屬石鹼の構造粘性 (67).
 Ostwald Wo. u. Riedel R., Emkolloid に就ての二三の電氣的測定 (75).
 Wieler A., 重石 (79).
 Eisenmenger W. S., アルコホルの蛋白溶液に對する相對的稀化價 (94).
 Ostwald Wo., アルコホルの沈澱力と透電分極 (96).
 Budnikoff P. u. Gulinowa L. G., 火山灰中の硅土の決定 (100).
 Prosch W., 膠質化學的的石鹼研究に就ての見地 (106).
 Funk H. u. Steps H., 分子油滑性と表面構造 (109).
 Nature, 134 (1934).
 Baughan E. C., Liesegnung 現象の機構 (778).
 Smithells C. J. & Ransley C. E., 瓦斯の金屬透過擴散 (814).
 Roginsky S., 活性化吸着の動力學に對する方程式 (935).
 Mehl R. F., McCandless E. L. & Rhines F. N., 金屬表面に於ける酸化物膜の向方性 (1009).
 Nature 135. (1935).
 Lord Layleigh, He の見掛上均密なる固體の通過 (30).
 Naturwiss., 22 (1934).
 Staudinger v. H., 纖維素の化學 (797).
 Staudinger v. H., 纖維素の化學 (813).
 Klar v. R., Ni に對する輕及重水素の吸着に就て (822).
 Pauli v. Wo., 膠質の電氣化學的舉動と其構造との關係 (89).
 Phil. Mag., 19 (1935).
 Gaertner H., 酸化物被覆線の電子屈折 (82).
 Preston G. D. & Bercumshaw L. L., 金屬の酸化に關する研究 [I] (160).
 Physik. Z., 35 (1934).
 Philippoff W., 膠質系の力學的研究 [I] [II] (844).
 Narath A., 靜電的 Kerr 効果の助けに依る寫眞光化學反應研究の新方法 (992).
 Physik. Z., 36 (1935).
 Meiser O., 非常に低速度の電子に依る寫眞乾板の黑變 (8).
 Proc. Roy. Soc. [A], 148 (1935).
 Lawrence A. S. C., 膠質系の amonalous flow (59).
 Hollings H., Bruce R. N. B. D. & Griffith R. H., 炭水化物化學に於ける觸媒 [I] コーラルターの高壓水素添加;
 Griffith R. H. & Plant H. H. G., 同上 [II] 低沸點炭化水素の分解;
 Griffith R. H. & Hill S. G., 同上 [III] 水素添加觸媒に依る吸着 (186).
 Rec. trav., 54 (1935).
 Bungenberg de Jong H. G., Dekker W. A. L. &

- Linde P. v. d., 親媒膠質系に於ける錯関係 [VII] 錯及自錯膠質(1).
- Bungenberg de Jong H. G., Linde P. v. d. & Haan A. D., 親媒膠質系に於ける錯関係 [VIII] (結論) 錯関係に重要な膠質成分の本質的及非本質的特性(17).
- Sow. Phys., 6 (1934).
- Anselm A., 灼熱金屬に於ける表面電離理論 (505).
- Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
- Troustad L. & Høverstad T., 金屬上に於ける O_2 及空氣の影響に関する二三の光學的觀測 (1114).
- Hoather R. C. & Goodeve C. F., 亞硫酸の酸化 $[II] MgSO_4$ に依る觸媒作用 (1149).
- Hoather R. C. & Goodeve C. F., Mg 及 Fe を含む硝子粉に依る觸媒作用 (1156).
- Taylor H. S. & Ogden G., 酸化亞鉛及酸化モリブデン表面上に於ける H_2 及 CO の吸着 (1173).
- Trans. Farad. Soc., 31 (1935).
- Freundlich H., 膠質電解質; 其性質と膠質學への重要性 (4).
- Pauli Wo., 膠質の電氣化學的舉動と構造 (11).
- Kruij H. R., イオンミセル若しくは電氣二重層(28).
- Hartley G. S., Debye-Hückel の理論の膠質電解質への應用 (31).
- Rabinovitch A. J. & Kargin V. A., 疎媒膠質は膠質電解質か (50).
- Donnan F. G., 膠質電解質のモル質量, イオンの電荷及滲透壓 (80).
- Adair G. S., 蛋白質系への Gibbs の基本方程式の應用 (98).
- Proskurnin M. & Frumkin A., 電氣二重層の容量の新測定法 (110).
- Kemp I. & Rideal E. K., 膠質電解質の電氣泳動 (116).
- Moilliet J. L., Collie B., Robinson C. & Hartley G. S., 膠質電解質の研究に於ける易動度の重要性と(測定) (120).
- Adair G. S. & Adair M. E., 膠質イオンの電荷の測定 (130).
- Oakley H. B., 低壓に對する新滲透計. アラビア澱粉に就ての豫備實驗結果 (136).
- McBain J. W. & Barker M. M., 石鹼溶液の活動度 (149).
- Bowen J. L. & Thomas R., 固體石鹼の性質 (164).
- Murray R. C. & Hartley G. S., 長鎖鹽類の溶解度に關連したミセルと単一イオンとの平衡 (183).
- Lawrence A. S. C., 石鹼ミセル (189).
- Lottermoser A., 脂肪酸鹽水溶液の表面張力に及ぼす大氣中の炭酸瓦斯の影響 (200).
- Stewart A. & Bunbury H. M., 膠質電解質の工業的應用 (208).
- Elōi E. & Schachowsky Th., 光吸收の測定に依るゼラチン中の化學反應の研究 (216).
- Valko E., 染料の擴散の測定 (230).
- Robinson C., 染料水溶液の性質 (245).
- Morton T. H., 直接染料に依る纖維素染色; 染料溶液の膠質の組成及纖維の微細構造の重要性 (262).
- Kargin V. A. & Kalinovich A. J., 膠質シカの電氣的性質(284).
- Treadwell W. D., 硅酸の重合現象 (297).
- Elōi E., 蛋白質纖維と媒染染料との反應 (305).
- Jordan-Lloyd D., 膠質電解質としての蛋白質 (317).
- Linderstrom-Lang K., 單一蛋白質の電氣化學的性質 (324).
- Bigwood E. J., ゼラチンゲル中のゼラチンと電解質との反應 (335).
- Prideux E. B. R., イオン化ゼラチン酸及中性溶液の擴散電位と易動度 (340).
- Weigert F., 寫眞に於ける膠質電解質 (359).
- Caspersson T., Hammersten E. & Hammersten H., 蛋白質と核酸との相互作用 (367).
- Schofield R. K., メタ燐酸と蛋白質 (390).
- Samec M., 澱粉の膠質イオン (395).
- Lottermoser A., 膠質電解質としての微細木材纖維 (411).
- Eirich F., 酸化タンゲルテンゾルの新型と電氣化學的性質 (415).
- Z. Physik, 92 (1934).
- Kalabuchow N., 金屬より透電體への電子の放出 (143).
- Z. physik. Chem. (A), 171 (1934).
- Katz J. R. u. Weidinger A., 澱粉とパン製造の物理化學 [XXIV] X線 分光寫眞より見たる澱粉顆粒及澱粉溶液の Retrogradieren の熱に依つて起る抑制 (181).
- Fuchs N., 凝固の理論 (199).

Imre L., 不均一系に於ける内部平衡及表面平衡
[III] 鹽類化合物の分子構造が其表面に於ける荷
電吸着に對して有する意義 (239).

* Fischbeck K., Maas H. u. Meisenheimer H., 吸着
等温式 (385).

Schwab G. M., Ni の活性中心へのエチレンの吸着
(421).

Z. phys. Chem. [A], 172 (1935).

Kruyt H. R. u. Cysouw H. A., 膠質に於ける電氣
二重層 [V] 同形イオンに依る解膠の補足的な研究
(49).

Kruyt H. R. u. Cysouw H. A., 同上 [VI] 自己以
外の他イオンに依る解膠 (56).

Lendle A., 炭に依る O_2 の吸着, Calorimetrie 及緩
徐吸着の動力學 (77).

Z. phys. Chem. [B], 27 (1934).

* Wagner G., Schwab G.-M. u. Staeger R., 二三の
混合燐媒の X 線的研究 (439).

Z. phys. Chem. [B], 28 (1935).

Balarew D., $BaSO_4$ 結晶の解膠 (78).

化 學 動 力 學

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

Hückel W., 分子構造と反應速度 (綜説 A 129).

Ziegler K., Ringschluss-反應 (綜説 A 139).

Schmidt O., 芳香族、炭素環化合物に於ける内部エ
ネルギー關係及置換規則 (1870).

Schmidt O., 炭素環物質に於ける内部エネルギー關
係 [II] 環狀 poly-olefine $(CH_2CH)_n$ の安定性と
反應性 (2078).

Ber. Dtsch. chem. Ges. 68 (1935)

Schmidt O., 有機性物質の内部エネルギー關係 [III]
二重結合法則の實驗的根據: 糖の分解 (60).

Arndt F. u. Eistert B., 有機化學反應の電子理論 (1935)

Arndt F. u. Eistert B., カルボン酸より高級同族體
又は其の誘導體への變位に對する實驗 (200).

Eistert B., 電子理論より見たる Diazo-ketone 及所
謂 Diazo-ketone 及所謂 Diazo-anhydride の生成
及分解 (208).

Compt. Rend., 199 (1934).

Lambrey M., 低温に於ける 2,3 のニトロエーテルの
分解速度 (725).

Emschwiller G., 炭化水素の 2 元素誘導體に對する
光の化學作用, 二元素メタン, 二元素エタン (854)

Gueron J., ラマンスペクトル, 鹽化第二錫溶液の構
造と變化 (945).

Dienert F. et Villemaine F., 光化學の研究 (ウラニ
ー鹽に對する磷酸及次亞磷酸の反應) (1113).

Holler W. et Polanyi M., 原子反應の定量的研究
(1118).

Weizmann H. C. et Hirschberg V., グリッコールの
光化學的分解, 中及長波長の影響 (1205).

Kirrmann A., アリル轉移, ラマン効果による研究
(1228).

Swietoslawski W. et Salcewicz J., 液相と共存する
氣相に於けるエステル化恒數の新測定 (1308).

Calvet E., ソーダアミドの飽和溶液による鹼化の
速度恒數の變化 (1313).

Letort, アセトアルデヒド蒸氣の熱分解の動力學と
活性化エネルギー (1617).

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

West W. & Ginsburg E., 五配位炭化エチルの光分
解並びに五配位炭及び無氣炭の比較 (2626).

Jackson W. F., 一酸化炭素の酸化の光化學 (2631)

Storch H. H. & Montgomery C. W., 酸素水素爆發
限界の方程式 (2644).

Launer H. F. & Yost D. M., 過マンガン酸加里と
萘酸の反應の動力學 [II] (2571).

Manning W. M., 光化學研究 XX. シューマン領域
に於けるアセトンの光分解 (2589).

Deyrup A. J., アムモニウムアマルガムの分解の動力
學 (2594).

Krauskopf K. B. & Rollefson G. K., Cl_2 及 $HClO$
の光化學反應, $COHCl$ の生成 (2542).

J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).

Sickman D. V. & Pice O. K., Propylamine の熱分
解 (22).

Bray W. C. & Liebafsky H. A., 四次反應 BrO_2^-
 $+ Br^- + 2H^+ \rightarrow$ に於ける動力學的的影響, 25° に
於ける H_2SO_4 の ionization quotients (51).

* Jackson W. F., CO_2 及 H_2O_2 生成機構の研究 (82).

Myers A. E. & Beckman A. O., HN_3 の水銀増感分
解 (89).

Schumb W. C. & Hamblet C. H., $SOCl_2$ 及びその
熱分解生成物と醋酸鹽及蟻酸との反應 (260).

- Kistiakowsky G. B. & Smith W. R., 熱的シュート
ランス異性化の動力學 (269).
- Ipatieff V. N. & Usahv., アルカリの存在に於ける
高温高壓に於ける水に依る燐の酸化亞燐酸の生成
(300).
- Allen A. O. & Rice O. K., アゾメタンの爆発 (310).
- J. Chem. Phys.**, 3 (1935).
- Sherman A., Sun C. E. & Eyring H., 對稱二原子
分子のベンゼンへの添加 (49).
- Fricke H. & Hart E. J., 硫酸中の硫酸第一鐵鹽溶
液の X 線照射に依る Fe^{++} の Fe^{+++} への酸化
(60).
- Eyring H., 化學反應に於ける活性化錯分子 (107).
- Weber L. A., Wahl M. H. & Urey H. C., 置換反
應に於ける酸素同位元素の分別 (129).
- J. Chem. Soc.**, (1934).
- Norrish R. G. W. & Meville G. H. J., 鹽素により
光増感せるオゾンの分解 (1864).
- Guenault E. M. & Wheeler R. V., 直流放電による
酸素水素の結合 (1895).
- * Bradley S., 溶液反應の速度 (1910).
- Jolley L. J., メチルアミンの熱酸化 (1957).
- Taylor W. & Ward A. M., エチルアルコール性水
溶液に於ける水酸化ナトリウムと Penta- 及 Hexa-
chloro- 及 bromo-ethanes との反應の動力學
(2003).
- J. chim. phys.**, 31 (1934).
- Bauer E., チアスターゼ作用の機構アミドンに對す
るアミラーゼの作用 (535).
- J. Phys. Chem.**, 38 (1934)
- Stecacie E. W. R., Hatcher W. H. & Rosenberg S.,
瓦斯狀プロピオンアルデヒドの酸化の動力學
(1189).
- Monatsh. Chem.**, 65 (1934/35).
- Skrabal A. u. Schreiner H., 鹽素酸及臭素酸の還元
速度 (213).
- Nature**, 134 (1934).
- Traber M. W., Seddon R. v. & Gay P. F., 成る瓦斯
反應速度の變化の理由 (662).
- Ingold C. K., Raisin C. G. & Willson C. L., 多
相觸媒作用に依らざる重水素のベンゼン中への直
接導入 (734).
- Horiuti J. & Polanyi M.; Ingold C. K., Raisin
C. G. & Wilson C. L., ベンゼン中に重水素の直
接導入 (847).
- Dhar N. R. & Bhargava P. N., 化學反應性と吸
光 (848).
- Thompson H. W. & Frewing J. J., アクロレインの
熱分解 (900).
- Baly F. C. C., 光合成の動力學 (933).
- Keilin D. & Hartree E. F., カタラーゼ反應の妨害
物 (933).
- Nature**, 135 (1935).
- Ubbelohde A. R. & Egerton A., 炭化水素の燃焼
に於けるの proknocks 意義 (67).
- Hinshelwood C. N., アセタルデヒドの熱分解 (67).
- Naturwiss.**, 23 (1935).
- Bodenstein M., 光化學 (10).
- Weiss J., 溶液内の酸化還元反應の機構に於ける電
子遷移 (64).
- Phil. Mag.**, 19 (1935).
- Jeffcott H. H., 氣體分子運動論を考察する事に依り
て導かれる循環機關に於ける平均有効壓力 (145).
- Physik. Z.**, 35 (1934).
- Senfleben H. u. Hein W., 水素原子の再結合に際
する衝突過程の研究 (985).
- Swo. Phys.**, 6 (1934).
- Fuchs N., 小液滴の氣相に於ける蒸發速度 (224).
- Trans. Farad. Soc.**, 30 (1934).
- Goodeve A. S. & Dooley A., SO_2 及水蒸氣間の反
應及新週期現象 (1127).
- Williamson A. T. & Hinshelwood C. N., エステル
生成の動力學 H^+ の觸媒作用に依る錯酸及メチ
ルアルコール間の反應 (1145).
- Horiuti I. & Polanyi M., 金屬觸媒上の水素の置換
反應 (1164).
- Z. anorg. Chem.**, 221 (1934/35)
- Liebhaufsky H. A., 一種の過酸化化合物の研究に用
ふる Riesenfeld 試料に對する動力學的觀察 (25).
- Lowe W. G. u. Brown D. J., 亞硝酸の鹽素酸及臭
素酸による酸化の動力學 (173).
- Jenckel E. u. Bräucker E., Al の鹽酸への溶解速度
に對する β -Naphthochinolin の抑制作用 (249).
- Z. Elektrochem.**, 41 (1935).
- Fischbeck K., 綜説: 固體の反應能力炭素の燃焼
(60).

- Z. Physik**, 92 (1934).
- Rydberg R., 二原子分子の生成と解離 (693).
- Kondratjew V. u. Lauris A., Te_2 分子の誘導 Prädissociation (741).
- Z. physik. Chem. [A]**, 171 (1934).
- Schattenstein A. I., 液體アモニヤ中の Santonin の Ammonolyse に對するアモニウム鹽及 Ammonosulfure の觸媒作用 (286).
- Euler H. v. u. Hagen J., ハロゲン化醋酸と Cystein 及 Thioglykol 酸との反應經過 (379).
- Z. physik. Chem. [A]**, 172 (1935).
- Mumbrauer R., Emanier 法に依る水化物脱水の研究 (64).
- Z. physik. Chem., [B]** 27 (1934).
- Löcker T. u. Patat F., フォルムアルデヒドの光分解の一次反應 [II] (431).
- * Schwab G. M., 原子状臭素の實驗 (452).
- Z. physik. Chem. [B]**, 28 (1935).
- * Smits A., 高度乾燥に就て (31).
- Semenoff N., 燃燒の理論 (43).
- Pemenoff N., 擬爆發理論の其後の發展 (54).
- Bodenstein M., Brenschede W. u. Schumacher H. J., フォスゲンの光化學的生成 [VIII] フォスゲンと鹽化水素との同時生成 (G. K. Rollefson の異議の批判 (81)).
- Ann. Physik**, 2: (1934/35).
- Brunke F., 純粹の α , β 及 γ -Mn の研究 (139).
- Haberl K., ラマン線の強度測定 (285).
- Röwer M., 高周波による電解質水溶液の透電恒数の測定 (320).
- Ber. Dtsch. chem. Ges.**, 67 (1934).
- Svedberg T., 超遠心機と其應用範圍 (綜説A 117).
- Hahn O., 放射能法の化學への應用 (綜説A 150).
- Wedekind E., 非電離溶媒中の複分解を知る手段としての活性アモニウム鹽の光旋光能 [X] 不齊窒素原子 (2007).
- Schmidt E., Hecker M., Jandeleur W. u. Atterer M., 電導度測定による纖維素のカルボキシル基の定量的決定 (2037).
- Compt. rend.**, 199 (1934).
- Forestier H. et Guilot-Guillain G., 四三酸化鐵の一新鐵磁性的種類 (720).
- Dupont G. et Haenny C., 磁化係數及液體の受磁率の絕對測定法 (781).
- Lou T. T., モーター中に於ける爆發研究の爲の新しき方法 (927).
- Bell S., セラチン中に於ける放射能活性イオンの自寫真的分布 (1044).
- Rinck E., 二種のアルカリ金屬合金の固化の狀態圖. Na-Cs 合金 (1217).
- Pingault P., 或一定の合金の製法 (1223).
- Leroux L., 水中に於ける極稀薄量活性鹽素の研究と定量法 (1225).
- Solomon J., 電子密度の實驗的測定 (1296).
- Dubrisay R., 毛管分析法の應用に就いて (1304).
- Paig M. et Deutsch B., 血清蛋白の屈折計的研究 (1306).
- Laissus J., グルシニウムに依る Fe 合金のセメンテーション (1408).
- Dubois P., 四三酸化マンガンの変態と水化物 (1416).
- Helv.**, 18 (1935).
- Cantieni R., 紫外光に於ける果糖分解により測定せるピリヂンの紫外吸收. 純液體或は溶液の紫外吸收の測定に對する一般法 (3).
- J. Am. Chem. Soc.**, 56 (1934).
- Cady G. H., 爆發化合物 NO_2F (2635).
- Secomb W. C. & Hartford W. H., 硼酸の重合反應 (2613).
- McCay L. W., Ag_2MoO_4 として Mo の秤量 (2548).
- J. Am. Chem. Soc.**, 57 (1935).
- Weiser H. B. & Milligan W. O., 水酸化物に関する X線研究 [V] β -第2酸化鐵水化物 (238).
- Cady G. H., 水及水酸化物に對する F の反應 (246).
- Laird F. W. & Smith M. A., $\text{Ni}(\text{CO})_4$ の Parachor と構造 (266).
- White W. P., ビュレットを讀むことに関する考案 (332).
- J. Chem. Soc.**, (1934).
- Emeleus H. J., James F. W., King A., Pearson T. G., Purcell R. H. & Briscoe H. V. A., 水素中の同位元素の比率 [II] 種々の源よりの水の密度の精密比較による一般的概察 (1948).

實驗方法, 裝置, 無機化學, 金相學, 分析化學等

- J. chim. phys., 31 (1934).
 Goldfinger P. et Scheepers L., 重水の製法とその系統的計算 (628).
 Henry L., 強水素ランプ (665).
 Monatsh. Chem., 65 (1934/35).
 Hayek E., 水酸化物沈澱の電位差計による追究 (233).
 Pestemer M. u. Litschauer B., Senföl 及 Rhodanid 團による紫外線吸収 (239).
 Pestemer M. u. Schmidt G., 2成分系液體の紫外吸収 [VI] エチルロダンへヘキサン系 (245).
 Bernstein P., 同上 [VII] エタノール中のアニリン-m-クレゾール系 (248).
 Pestemer M. u. Litschauer B., 同上 [VIII] アセトンへベンゼン系 (252).
 Nature, 134 (1934).
 Whitaker H. & Whytlaw-Gray R.; Ingold E. H. & Ingold C. K., 輕水の製法及普通水の D/H の決定 (661).
 Friend J. N. & Marks S., 過酸化曹達より酸素の製法: 危険なる實驗の一例 (778).
 Bernal J. D. & Crowfoot D., 小結晶の密度の決定に於ける遠心機の利用 (809).
 Butler C. P. & Stratton F. J. M., 格子の Al 被覆 (810).
 Cheesman G. H. & Duncan D. R., 過酸化曹達より O_2 の製法 (971).
 Lowry T. M., 化學に於ける旋光計法 (920).
 著者なし, 毒物による戦争 (952).
 Lowry T. M., 化學に於ける旋光計法 (958).
 Martin I. C., 光學の最近の傾向 (989).
 著者なし, 兩性イオンの構造 (1017).
 Nature, 135 (1935).
 Kurti N. & Simon F., 磁氣冷却法に關する實驗 (31).
 Wale H. J., 宇宙放射と星の進化 (36).
 Drozdina V. & Janus R., 非常に強い Coercitive force を有する新磁氣合金 (36).
 Astbury W. T. & Dickinson S., Myosin の α - β 分子間轉位 (95).
 Oldhamand J. W. H. & Robertson G. J., 異性糖類の轉位 (103).
 Naturwiss., 22 (1934).
 Popper K., 不確定律の批判 (807).
 Mises R. V., Heisenberg の不確定律と其の認識論的意義 (822).
 Doering H., 結晶螢光 (838).
 Naturwiss., 23 (1935).
 Döring K., 結晶螢光 (19).
 Jaenicke J., 海水の金含有に關する Haber の研究 (57).
 Phys. Rev., 46 (1934).
 Brewer A. K. & Kueck P. D., Li, K, Rb 及同位元素の比存在量 (894).
 Lewis G. N., 元素の發生 (897).
 Tuve M. A., Dahl O. & van Atta C. M., 強力なる陽イオンの低電力源 (1027).
 Physik. Z. 35 (1934).
 Hoffmann F. u. Schulze A., Cr-Fe 抵抗合金の熔融點の測定 (881).
 Debye P., 低溫生成の磁氣的方法 (923).
 Clausius K., 液體水素に關する二の講義實驗 (929).
 Pohl J., 光電的に生成せる電子による電子光學的寫像 (1003).
 Physik. Z. 36 (1935).
 Moser H., 700—0.0001 mm Hg の範圍に於ける手持廻轉式真空計 (1).
 Kulenkampff H., 簡單なる自記光度計 (56).
 Richter H., Cl_2 , CH_4 及 Trimethylamin に於ける X 線による干涉計的測定 (85).
 Rec. trav., 54 (1935).
 van der Meulen J.B., シリカーアルミナ錯化合物の陽イオン交換現象及其の結晶構造間の關係 (107).
 Hunter R. F. & Samuel R., Parachor の解釋に對する二三の注意 (114).
 Rev. Sci. Instr., 6 (1935).
 Editor 1934 年度の物理學の進歩 (1).
 Ott L.H. & Ficklen J. B., 空氣中の塵埃の直接撮影 (4).
 Quirk A. L. & Rock G. D., 液體の吸收研究用 sonic interferometer (6).
 Moon P. & Mills W. R., 交流ボロメーターの組立と試験 (8).
 Mueller R. H. & Shriver G. E., 精密放射線積算器 (16).
 White H. J., Kerr cell の技術 (22).
 Fowler R. D., 可變瓦斯滲洩毛細管 (26).
 H. A. B., 工業物理に就て [III] (30).

- Summers R. D., 光量子及電離粒子に對する Greinacher 動水検数器 (39).
- Stevens D. S., 強度放電管 (40).
- Hunt F. V., 高速記録用の直讀振動数計 (43).
- Je-se W. P., 陰極線管を用ひたる X線定量化学分析の簡單なる装置 (47).
- Zabel R. M., 簡單なる高速油擴散ポンプ (54).
- Sow, Phys., 6 (1934).
- Gorsky W. S., HgI_2 の新(橙色) 變態 (515).
- Z. anorg. Chem., 221 (1934).
- Ditz H. u. Ullrich F., Se を含有する鹽酸の黄に着色する事 (33).
- Hönigschmid O. u. Sachtleben R., Ra の原子量の訂正 (65).
- Hedvall J. A. u. Schiller G., 金屬酸化物の弛緩及石英の結晶學的轉移に依て高められた粉末狀混合物中の硅酸鹽の生成速度 (97).
- Gerlach W. u. Riedl E., 分光分析的研究 [XIII] 新第一次 Ra 基準體の分光寫真器による純度試験 (103).
- Bergstrom F. W., 液體アモニア内に於けるカリウムアミドと硫黄との反應 (113).
- Hönigschmid O. u. Schlee R., Ta の原子量の訂正 $TaBr_5$ の分析 (129).
- Roll F. u. Pulewka W., 摩擦酸化の誘發 (177).
- Totulescu D., $(NH_4)_2S$ 水溶液の Mn^{++} に對する舉動 (1822).
- Z. anorg. Chem., 221 (1935).
- Bauer H., La 酸化物の研究. 孤光中で非常に蒸發し難い物質の定量的分光分析 (209).
- Balz G. u. Zinser W., 金屬硼化合物アモニア化合物の熱分解 (225).
- Schwarz R. u. Heinrich F., 不飽和硅化水素 (277).
- Kocsis E. A., Fajans の方法を用ふる沃素イオンの定量分析 (318).
- Hieber W. u. Romberg E., 金屬カルボニル [XX] Cr 族の金屬 6 カルボニル及其生成法と反應機構 (321).
- 同上, 同上 [XXII] Cr 及 Mo の 6 カルボニルの反應及誘導體 (337).
- 同上, 同上 [XXIII] W 6 カルボニルの誘導體 (349).
- Born H.-J. u. Mumbrauer R., Pb アルカリハロゲン化錯鹽生成の簡單なる證明方法 (354).
- Karaoglanov Z. u. Sagortschev B., 沈澱現象の機構 [XV] Ba^{++} , Pb^{++} , Sn^{++} 等が硫酸鉛又は硫酸バリウムとして沈澱する現象 (369).
- Haroldsen H., 系統的親和力理論への寄與 [63] Re-P 系 (397).
- Z. Elektrochem., 41 (1935).
- Förster J. u. Gruner E., 高温に於ける温度調節 (9).
- Mantzell E., 陰極電流分布を直接測定する正確なる方法 (10).
- Dehlinger U., Be, Mg, Zn, Cd, Hg, Al, Sn の合金性質 (20).
- Grube G. u. Winkler O., Co-Pd 系の磁氣的研究 (52).
- Danköfder G., 大氣中の Kr 及 Xe の含有量新決定 (74).
- Lange E., 物質變化とその抑制 (107).
- Z. Physik, 92 (1934).
- Schüller H. u. Schmidt Th., Sn 同位元素に於ける新現象 (148).
- Cartwright C. H., 熱電堆, ミクロラジオメーター, ラジオメーター 及 ボロメーターの感度 (153).
- Seemann H., 電子放射による正しき寫像性の條件と限度, 結晶球面赤熱線の圓筒狀電場に於ける電子軌道 (253).
- Auer H., Riedl E. u. Seemann H. J., Ag-Au 合金の磁氣的電氣的及分光學的研究 (291).
- Brüche E. u. Knecht W., 電子光學的 Immersions-objectiv による高分解能の達成 (462).
- Brüche E., 幾何電子光學に關する二の新論文に就いて (815).
- Z. physik. Chem. [A], 171 (1934).
- Jansen W. H., Heyes J. u. Richter C., アルカリ及アルカリ土類定量への分光分析の應用 [IV] K 及 Ca の微量分析 (268).
- Schmidt G., 粉末狀物質の界面研究に對する力學的な一新方法, 迴轉球内に於ける輕粉末の運動 (289).
- Sachse H. u. Bratzler K., 熱傳導に依る重水素の正確なる定量の簡單なる方法 (331).
- Herold W., A. Stern u. H. Wederlein の論文 "Porphyrin の光吸收" に就いて (463).
- Stern A. u. Wederlein H., W. Herold の吾々の論

- 文 “Porphyrin の光吸収” の批判に對して (465)
- Z. physik. Chem. [A], 172 (1935).
- Heyes J., 混合氣體の分光定量分析 (95).
- Plake E., 改良微分氣壓酒精計 (105).
- Schubert H. u. Cruse K., 元素の定量分光分析方法
Sn + Pb の研究 (143).
- Z. physik. Chem. [B], 27 (1934).
- Erlenmyer H., 簡單なる無機酸の體系 (404).
- Frenzel H. u. Schultes H., 超音波を受けた水の發
光(短報) (421).
- Hofer E., 水の比重の僅かな差の決定. (467)