

物 理 化 學 文 獻 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, ×印は適宜に取捨抄録したる雑誌を示す)

Ann. Physik

Heft 8, Bd. 24 (1935).*

- Bruggeman D. A. G., 不均一物質の種々の物理恒数の計算 [I], 等方性物質混合體の透電恒数と導度 (665). 「化物の受磁率 (697).」
Veiel U., アルカリ及びアルカリ土金属ハロゲン K-線の励起 (714). の動力學 (7192).
Becker R. u. Döring W., 過飽和蒸氣中の核生成

Compt. rend.

N° 27, Tome 201 (1935).*

- Jacquet P., 完全光澤金屬表面の新製法 (1473).
Viès F., 電氣化學恒数, 赤外スペクトル及反應性間の關係 (1475). 「トル (1478).」
Heintz E., アミノ酸及ポリペプチドの赤外スペクトル (1478).
Arnulf A. et Lyot B., 紫外に應用し得る大口径の分光器 (1480).
Molnar J., トロフェノール類の光化學分解 (1482).
Cotté E., 白熱電球織條による炭化水素の燃焼 (1484).
Corriez P., 種々の熱處理を受けたる蔗糖炭の電氣抵抗及受磁率 (1486). 「光 (1488).」
Canals E., Peyrot P. et Noël R., 純粹物質の螢光 (1489).
François F., SbI₃—NaI—H₂O 系 (1489).
Chrétien A. et Varga G., SnCl₄—H₂O 系 (1491).

J. Chem. Soc.

Dec. (1935).*

- Ray R. C. & Sinha P. C., 硼化マグネシウムの加水分解 (1694).
Le Fever C. G. & Le Fevre R. J. W., cyclo Hexa-1:4-dione, cyclo Pentadienbenzoquinone, Benzoquinone, Carbon Suboxide, 及 Carbonyl Chloride の双極子能率 (1696).

Tucholski T. & Rideal E. K., Ni 表面に於けるエチレンと重水素及水素の反応 (1701).

Garner W. E. & Southon W. R., NiSO₄·7 H₂O の結晶上の核生成 (1705).

Earp D. P. & Glasstone S., 溶液に於ける透電分極と分子化合物の生成 [I, II] (1709).

Balfour A. E. & Riley H. L., 黒鉛生成の研究 [I] 黒鉛の定量 (1723).

Britton H. T. S. & Maurice E. D., 硫酸を含む錯化合物の生成の物理化學的研究 [NIV] 重金属並に Na のマロン酸鹽間の錯化合物の生成 (1728).

Le Fevre C. G. & Le Fevre R. J. W., 液態に溶解状態並に瓦斯状態の物質の分子整向と分極の關係 (1747).

Sayce L. A., 酸素と硫黄の反応の動力學 [I] 240—280°に於ける反応の様子 (1767).

Barr G., Viscometry に於ける logarithmic head correction 使用の注意 (1793).

Hartshorne N. H., Walters G. S. & Williams W. O. M., 多形の研究 [III] α -o-Nitroaniline より β -o-Nitroaniline への直線的轉移速度 (1860).

Jones B., ρ -Alkoxybenzoic Acids に於ける液晶生成の外觀上の場合 (1874).

J. chim. phys.

N° 10, Tome 32 (1935).

Errera J., Overbeek J.-Th.-G. et Sack H., 膠質溶液のケル效果の分散, 電氣運動電位の弛緩時間 (681).

Szper J. et Gazewski Z., 無水ジエラチン中に於ける Ca, Sr, 及 Ba の鹽化物の傳導度 (705)

Hua Chih Cheng, ハロゲン化エタン 1—2 の構造 (715).

Hoang Thi Nga, 感光性有機物質の光ボテンシャルと化學ボテンシャル間の關係 (725).

Kestler L.J.-P., 高壓酸素下に於て有機物質の燃焼の際に生ずる硝酸の生成を支配する因子 (741).

Zlotowski I., 残留電流の本性, Thon 氏に答ふ (750).
Thon N., 残留電流の本性, 上題に對する答 (754).

Monatsch. Chem.

Heft 1/2, Bd. 67 (1935).

- Dostal H., 重合反応の機構 [I] (1).
Binayendra Nath Sen, ゲルの非存在にて沃度の沈降に際するリーゼガング現象 (10).
Mark H. u. Motz H., 急速電子の廻折に於ける異常 (13).
Dostal H., 重合反応の機構 [II] (63).
Kohlrausch K. W. F., Stockmair W. u. Ypsilanti Gr. Prinz, ラマン効果の研究 [I, II] 有機物質のラマンスペクトル(種々のベンゼン置換体) (80).
Reitz A. W. u. Stockmair W., ラマン効果の研究 [III] 有機物質のラマンスペクトル(ベンゼン誘導体 X) (92).
Kohlrausch K. W. F., Pongratz A. u. Stockmair W., ラマン効果の研究 [LIII] 有機物質のラマンスペクトル(核置換せる Benzoesäurechloride) (104).

Nature

No. 3451, 3452, Vol. 136 (1935).*

- Brentano J., 微結晶層より X 線反射の強度測定の條件 (988).
Cosslett V. E., 酸化亜鉛の格子常数の變化 (988).
Hamnick D. L., Hampson G. C. & Jenkins G. J., p-キノン及関係化合物の電気能率 (991).
Hopwood F. L. & Phillips J. T., 中性子とガンマ線による化學作用とコロイドに對する影響 (1026).
Garrick F. J., クロロベンタミンコバルト鹽化物の溶解度の再決定 (1027).
Payman W. & Wheeler R. V., 含温一酸化炭素一酸素混合物の焰焼の焰の速度 (1028).
Beeck O., 炭化水素の接觸分解に對する吸着水の影響(分子線法による) (1029).

No. 3453, Vol. 137 (1935).*

- Staveley L. A. K. & Hinshelwood C. N., 微量の酸化窒素による均一反応の抑制 (29).
Kikuchi S. & Aoki H., 中性子とプロトンとの結合 (30).

Proc. Roy. Soc. [A]

No. 878, Vol. 153 (1935).*

- Melville H. W. & Rideal E. K., 銅及パラヂウムによる素水及重水素の收着 [I]. 銅及酸化銅の態度, [II] パラヂウムの收着と銅を通しての擴散 (77).
Ubbelohde A. R., Drinkwater J. W. & Egerton A., プローノックと炭化水素の燃焼 (103).
*Gee G. & Rieal E. K., 乾性油の單分子膜中の反應 [I]. β -Elacostearin の無水マレイン酸化合物の酸化 (116).
*Gee G., 同上 [II]. 上記物質の酸化物の重合 (129).
Stoddart E. M., 酸素の後發光 (152).
Jackson W., 鹽素化チエニールの透電損失 (158).
Burton E. F. & Oliver W. F., 低温に於ける冰の結晶構造 (166).
Adcock F. & Bristow C. A., 高純度の鐵 (172).
Michels A. & Michels C., 0° ~ 150° , 16° ~ 250° 気壓に於ける炭酸ガスの恒温式 (201).
Michels A. Michles C. & Wouters H., 70° ~ 3000° 気壓に於ける炭酸ガスの恒温式 (214).
James R. W., King G. & Horrocks H., パラ-デニトロベンゼンの結晶構造 (225).

Rec. trav.

No. 12, Vol. 54 (1935).*

- van Liempt J. A. M., 互變二形變態に於ける轉移點と轉移熱との關係 (934).
Schreinemakers F. A. H. & de Vries C. L., 一個或はそれ以上の液體が滲透に於て閉曲線に沿ひて進行する所の Osmotic Complexes [I] (945).
Klinkenberg L. J. & Ketelaar, J. A. A., $BF_3 \cdot 2H_2O$ の結晶構造と組成 (959).
Beintema J., Terpstra P. & van Weerden W. J., 六臭化六メチルベンゼンの結晶學 (962).
de Boer J. H. u. Fast J. D., 銅による水蒸氣の擴散 (970).
Blokker P. C., メチルアルコール及アセトンに於ける電解質溶液の高温に於ける電導度 (975).

Trans. Farad. Soc.**Part 12, Vol. 31, (1935).**

Braund B. K. & Sutton H., Al 及 Al 合金に對する Zn 及 Cd の電極析出 (1595).

Johnson C. H., 旋光性の研究 [IV] 旋光性の醋酸鹽のラセミ化 (1612).

Johnson C. H. & Mead A., 同 [V] 結晶状態に於ける右旋性及左旋性の Chromioxalate Strychnine の鹽のラセミ化 (1621).

Beese N. W. D. & Johnson C. H., 同 [VI] 水溶液に於ける Potassium Chromioxalate のラセミ化イオンの加速的影響 (1632).

Belton J. W., ベンゼンを含む二成分液體混合物の表面張力 (1642). 三成分溶液の表面張力 [III] (1645).

Bradley H., 吸着理論 (1652).

Glasstone S. & Hickling A., 電解酸化の過酸化水素說及電極表面の正極過程に及ぼす影響 (1656).

Thompson H. W. & Frewing J. J., 均一系觸媒反應: 汽素による Acrolein の分解 (1660).

Vernon W. H. J., 金屬の大氣腐蝕の實驗的研究 [II] 及 [III] (1668).

Jackson W. & Frank F. C., バラフィン蠅に對する Stearanilide の溶解の電氣的調査 (1700).

Spicer G. W., α , β , γ -及線の作用下に於ける鹽化鐵の還元 (1706). 「る式 (1710).」

Roberts J. K., 吸着原子及分子の蒸發速度に對す

Bryan J. M., 25°C に於ける純粹の酸素中及空氣中の兩者に於ける鋼鐵の腐蝕速度に及ぼす水素イオン濃度の影響の比較 (1714).

Hanson J., Neale S. M. & Stringfellow W. A., 繊維素による染料の吸收 [VI] 繊維素の變態の影響及電解質の作用の理論 (1718).

Traube L., 吸着の問題に就て (1730).

Winkler C. A. & Hinshelwood C. N., 五斯反應としてのエステル生成 (1739).

Thompson H. W. & Linnett J. W., 二三の硫化アルキルの蒸氣壓 (1743).

Z. Physik**Heft 3/4, Bd. 98 (1935).***

Beutler H., Deubner A. u. Jünger H. O., 水素の吸收スペクトル [II] (181).

Durau F. u. Horn A., ニングフラウの食鹽表面に於ける氣體の吸着 (198).

Schumann G., Kristallphosphoren に於ける活性氣體の適濃度 (252).

Wehnelt A. u. Shilling W., 冷金屬よりの電子放出の電子顯微鏡的研究 (286).

Heft 5/6, Bd. 98 (1935).*

Mahl H., 放射しつゝある線條の電子光學的像 (321).

Alexopoulos K. D., 高速プロトンによる Li の崩壊に於ける γ 量子放射 (336).

Verleger H., 1.11 μ の窓的赤外に於けるハロゲン化メチルの迴轉振動帶 (342). 「關係 (355).」

Recknagel A., 單結晶及多結晶物質の放射恒数の

Timm B. u. Mecke R., 簡單なる炭化水素の CH-Ober Schwingungen の定量的測定 [I] メタン, エタン及アセチレンのハロゲン誘導體 (360).

Orowan E., 結晶可塑性 [V] 滑速度式の完成 (382).

Mahajan L. D., 石鹼溶液の表面張力に於ける光の影響 (388).

Z. physik. Chem. [A]**Heft 3, Bd. 195 (1935).**

Förster T., 直線的結晶速度の實驗的決定 (177).

Kangro W. u. Flügge R., 鹽化第二鐵の水及び鹽酸に對する溶解熱 (187).

Skljarenko S. I. u. Baranajew M. K., 流動空氣中に於ける種々の液體の蒸發速度 (195). 共沸性及び定常蒸發性混合物 (203). 蒸發速度と液體表面に流動する氣體の性質との關係 (214).

Tezak B., 沈澱現象の研究 [I] 反應物の濃度と AgCNS 及び AgCN の沈澱生成との關係 (219).

Kritschewsky I. R., Shaworontoff N. M. u. Aepelbaum V. A., 加壓下に於ける氣體の液體に對する混合溶解度 [I] -20° 及 30°, 壓力 30 kg/cm² 以下に於ける水に對する炭酸ガスの溶解度と炭酸ガス水素の混合溶解度 (232). 「(239).」

Kilpi S., 酸及び鹽基混合物の階段的滴定の理論

Z. physik. Chem. [B]

Heft 5/6, Bd. 30 (1935).

Kortüm G., 溶解イオンの光學的態度と電解液の構造に對する意義, [I]. 2,4-ジニトロフェノラートの光吸收に於ける溫度及び鹽類の影響 (317).

Kuhn W., 溶液の旋光性と圓二色性及び吸收と屈折 (350).

Schulz G. V., 重合過程の反應速度と反應生成物の構成との關係 (379). (399).

Hilferding K. u. Steiner W., 奧素原子の結合速度
Harms H., メントールとボルネオールの密度と分子偏光 (440).

Heft 1/2, Bd. 31 (1935).

Hilpert R. S. u. Schweinhagen R., フエライトに就て [III] (1). 「恒數(12).」

Braune H. u. Linke R., 水銀ハロゲン化物の透電

Münzberg F. K., 有機化合物と重水との交換研究 (18).

Kuhn W., 乳酸の絕對構造 (23).

Briegleb G., 芳香族炭化水素の有機分子と分子化合物を造る際の不定位結合の意義 (58).

Sachsse H., エタンの熱分解, [I]. 2CH_3 及び C_2H_4 と H_2 とに分解する確率 (79). [II]. 活性化の衝突有效率と活性状態の平均生命 (87).

Patat F. u. Sachsse H., 有機分子の熱分解の際の遊離基の出現に就て (105).

Arndt F. u. Eistert B., 多數の結合と電子型を有する有機物の「共鳴」と「中間階段」の概念に就て (125).

Strock L. W., 「高溫度-沃化銀 $\alpha\text{-Ag}$ 」の結晶構造に對する補遺と訂正 (132).

Kortüm G., 溶解イオンの光學的態度と電解液の構造に對する意義, [II]. メチル-プロピル-フェニル-ベンヂル-アムモニウムイオンの旋光度 (137).

Wohl K., 炭酸同化のエネルギー計算 (152).

御 知 ら せ

物理化學文献集を別冊附録とする件に就いて

本輯の文献集に於いて、1935年度文献のみは從來の體裁によつて掲載しましたが、1936年度文献集より雑誌から切離し、以後之を毎月發行（即ち偶數月には雑誌と共に、奇數月には文献集のみ發送）することに改めました。之により從來よりも一層速かに外國文献の御利用が頗るる事となります。

會員外の方には文献集が渡りませんが（文献集のみの發賣は致しません）。その代り抄錄を増す事等により雑誌本文の内容を充實して之に代へ度いと思ひます。

別冊文献集に於いて題目を原語のまゝとした點、プリントとした點等悪しからず御諒承願ひます。