

炭

種五十五第庫文方東

東
商
務
印
書
館
編
印
社
誌
社
發
行

炭石

東方雜誌二十
週年紀念刊物

中華民國十二年十二月三版

四

初版

圖文庫石炭一冊

(每册定價大洋壹角)

(外埠酌加運費匯費)

編纂者 東方雜誌社

發行者 商務印書館

印刷所 商務印書館

總發行所 商務印書館

上海北河南路北首寶山路
上海棋盤街中市

此書有著作權
翻印必究

分售處 商務印書分館

長沙天津保定奉天吉林龍江
濟南太原開封鄭州西安南京
杭州蘭谿安慶蕪湖南昌漢口
福州常德衡州成都重慶瀘縣
貴陽廣州潮州香港梧州雲南
張家口新嘉坡

東方文庫目錄

- 〔1〕辛亥革命史
- 〔2〕帝制運動始末記
- 〔3〕壬戌政變記
- 〔4〕歐戰發生史
- 〔5〕大戰雜話
- 〔6〕戰後新興國研究(二冊)
- 〔7〕華盛頓會議
- 〔8〕俄國大革命記略
- 〔9〕勞農俄國之考察
- 〔10〕蒙古調查記
- 〔11〕西藏調查記
- 〔12〕世界之秘密結社
- 〔13〕世界風俗談
- 〔14〕日本民族性研究
- 〔15〕中國改造問題
- 〔16〕代議政治
- 〔17〕歐洲新憲法述評
- 〔18〕領事裁判權
- 〔19〕新村市
- 〔20〕貨幣制度
- 〔21〕社會政策
- 〔22〕合作制度
- 〔23〕農荒豫防策
- 〔24〕近代社會主義
- 〔25〕馬克思主義與唯物史觀
- 〔26〕社會主義神髓
- 〔27〕婦女運動(二冊)
- 〔28〕婦女職業與母性論
- 〔29〕家庭與婚姻
- 〔30〕新聞事業
- 〔31〕東西文化批評(二冊)
- 〔32〕中國社會文化
- 〔33〕哲學問題
- 〔34〕現代哲學一瞥
- 〔35〕西洋倫理主義述評
- 〔36〕心理學論叢
- 〔37〕名學稽古
- 〔38〕近代哲學家
- 〔39〕柏格遜與歐根

- [40] 克魯泡特金 [41] 廿地主義
[43] 處世哲學 [44] 羅素論文集(二冊)
[46] 科學基礎 [47] 宇宙與物質
[49] 新曆法 [48] 相對性原理
[52] 笑與夢 [50] 進化論與善種學
[55] 石炭 [53] 催眠術與心靈現象
[58] 科學雜俎(四冊) [56] 鐳錠
[61] 寫實主義與浪漫主義 [59] 近代文學概觀(三冊)
[64] 近代俄國文學家論 [62] 近代文學與社會改造
[67] 美與人生 [65] 但底與哥德
[70] 國際語運動 [68] 藝術談概
[73] 元也里可溫考 [71] 考古學零簡
[76] 近代法國小說集(二冊) [74] 東方創作集(二冊)
[79] 近代日本小說集 [77] 近代俄國小說集(五冊)
[82] 現代獨幕劇(三冊) [78] 歐洲大陸小說集(二冊)
[80] 太戈爾短篇小說集 [81] 枯葉雜記

目 次

石炭論 ······

一、石炭之變化及其應用 二、地球昔日之氣圈 三、二氧化碳之研究 四、煤田構造

時二氧化碳所需之量 五、石炭之有機根原說 六、石炭之分類 七、石炭變遷時各級

成分之比較 八、低溫度下炭化作用之實驗 九、全世界之煤源 十、事前預備及水分

揮發分炭分之實驗計算 十一、固定碳及焦煤之鑑定 十二、石炭內硫分之定量分析

十三、燐之分析及其計算方法 十四、煤之比重 十五、石炭內熱量之確定 十六、中

國煤業現狀

石炭的性質與成因 ······

中國煤礦業小史 ······

全世界煤量之供給 ······

石炭論

梁宗鼎著

一 石炭之變化及其應用

夫天地之間，森羅萬象，將自其不變者而觀之，似無足奇異；倘自其變者而觀之，則雖一鳥一花，即其纖細若微生物，此其間亦極有研究之價值在焉。今試以石炭而言，此物係吾儕日用之品，人咸知其爲黑色之硬塊也。不意自理學家考求以來，謂有數十萬種之有機化合物，可直接，或間接，由煤受熱力分解而成。洋洋乎不亦大觀也哉。

碳、氫、氮、硫、磷，與夫造鹽素 Halogens 等，均係石炭內之主要成分；由此言之：則凡物體中，含有上述諸元素之全體，或其一部分，姑無論其比例若何，不皆石炭之副產物乎？不特此也，其灰內亦常有稀有元素如金鑄等存在；曾聞有以其所含之量豐富，而作礦石之提煉焉。

尤足奇者，美國南印第安，與東堪突加兩省之煤牀中，有鐵質發見，而後一省與西賓夕佛尼亞礦中之石炭灰，可以製造極佳之耐火磚，此非煤之副生品乎？雖然，其真正之副產物，仍以有機物為多；如酸、鹽、基、鹼、類、醇、類、樹膠、類、漆、類、溶媒、砂糖、類，防腐劑、染料、麻醉劑、醒藥、毒藥、奇臭料，或芳香體等，均由石炭變化而成；如是種種，尚係其種類之統名，若按物而舉之，當不勝其記載者矣。茲因便利起見，僅就石炭之本體，約略言之如後。

二 地球昔日之氣圈

自裘律女士，克欒克氏，羅直福氏諸大家，研究以來，變化論遂得復活於世，而元素種數亦漸躋至八十餘種，回溯當科學未盛時代，豈可以語此哉！夫太古之初，各元素同爲氣體，恆自由行動，彌漫於宇宙之間，幸其中之氧較他素爲多，故旋即與各元素化合，溫度逐漸減小，各質由氣體而凝固，終成此硬殼之大地也。此殼之百分之四五，或其全量之四分之一，則咸爲氧；其存在之狀，或結合他元素，造成各種巖石，或與氫相作用而成爲水，統計其量，當爲三十二兆噸；至其未經化合而仍以單體狀態存在於空間者，尙有六十七萬兆噸之多，不其盛歟！

空間溫度，既逐漸減低，故蒸氣恆凝爲水，以成海洋，而二氧化碳（炭酸氣）亦多與鈣質化合，組成石灰巖層。苟再以今日地球上之含有各鹽類推之，則亦令吾人想及疇昔大氣中，必有多少之造鹽素及硫磺等質在也。

今假以水之存在於地表者，若無深淺之分，可包圍地球至萬尺之厚，同理，苟石灰巖得鋪滿地殼，其厚亦將有六千尺焉。由此以觀，設水及石灰巖內之二氧化碳——

分，均爲氣態時，則每一氣壓，地面上每一方狀處，當受十噸重之壓力，較諸輓近，爲何如乎？茲將其高出於現在之倍數，列之如左：

水蒸氣	三百氣壓
二氧化碳	二百氣壓
淡氣及養氣	一氣壓

再就容積而論，則

水蒸氣佔	百分之七九·二〇
二氧化碳佔	百分之二〇·四〇
淡氣及養氣共佔	百分之〇〇·三五

三 二氧化碳之研究

夫二氧化碳體，爲植物唯一之滋料，盡人而知。茲就近狀論之，世上各種植物，其

所需之量，平均一方畝處，每年約需四百克之譜；然以現在空氣中，僅含有此氣萬分之三計之，實屬難乎爲繼。設回溯其極盛時代，幾佔全量百分之九十有八，青苔高至七八丈，其繁殖直抵南北兩極，不其有今昔之憾歟！今假以吾人每年用去之十二兆噸煤量，盡化爲二氧化碳反入空中，亦不過當現有者七百分之一，縱在分析上，亦不易覺察，更遑能冀其再現一石炭紀哉？或曰：方今流水中，每十萬分內，當有此氣七分，恆以炭酸鹽之狀態而存在，設盡騰入空間，足可再構一煤田，尙有餘量。然試問此速之上升之原動力，果安在乎？是亦將瞠目結舌，不知應對矣。即有知炭酸鹽類，發生二氧化碳氣，除熱力而外，可用酸液；大氣中之碳氧二氣，當自然放電時，能造出硝酸；要知此種理解，不過偶然之事，豈可企其永久乎？吾故曰：此後苟無特別原因發生，則該氣體，亦僅得保持其現狀而已。

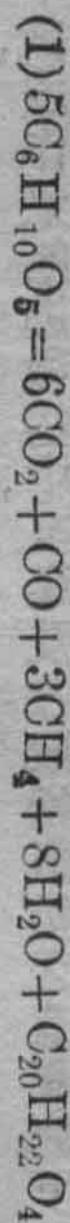
四 煤田構造時二氧化碳所需之量

一千九百十三年冬，萬國地質學會，開會於美洲之加拿大，據會員某之報告謂：地球上所寶藏之量，當有七千四百兆噸，即以在大洋之下，與夫諸無開採之價值者合計之，亦不得溢出此數之二倍。今設以此一萬四千八百兆噸之煤田，與現在大氣中所含有之萬分之三之二氧化碳相比較，則此煤田構造時，其所吸收之碳，當爲一萬一千兆噸，其仍留於空中如今日者，亦應有二百兆噸；由此推之，足見空間已無餘量，可以重造煤田；即俟目下所有之煤產，盡行燃燒後，而空氣中亦不過增加現量百分之六耳。

五 石炭之有機根原說

工業中，使煤碳化，祇能發生燐屬之各化合物，而不能得如石油或天然氣體中所含之石臘類族；此足徵後之二者，乃係動物遺骸變化所致。然據卑斯祿（Berthelot）諸氏之理論，謂地面之下，恆含有鐵質，以碳化物之狀態而存在；當水受地

心大熱發爲蒸氣時，往往與之相作用，而碳化氫部諸化合物，緣之而生；此非石炭之出自無機乎？須知石炭，當其處於萬鈞地層之下，所受之壓力綦重，再由地心大熱作用之，日積月累，則徐緩之蒸溜，勢有不期然而然者；矧近世學者，更考得煤油，具有迴轉偏光平面之特能（Especial character of turning the plane of polarized light），此證其爲『有機根原』尤爲不刊之論。總之，煤之爲物，實係古代之植物久埋地下，經大壓與強熱之後，失其氫氧分而成者也。茲可以化學反應式說明之如左：



植物纖維

褐 煤



植物纖維

煙 煤



煤既係植物因受熱與壓力而成，故此重厚之地殼，覆於其上，非僅使其變爲石炭而已，且有蒸溜儲藏之功；此徵諸土瀝青（Asphalt），地瀝青（Bitumen），煤油，及天然氣體等，而信也。（據各家之推算，謂當石炭組成時，植物體重百分七十之半數，咸作氣態逃散空中，至煤及各液體氣體之蘊藏地下者，乃其他之半數也。）

六 石炭之分類

大地中，煤藏之量，現尙有七千四百兆噸，旣已言之於前矣；而此如許噸中，別其性質，亦各有不同，有色褐，燃之發生多煙，木紋泥質，尙未脫盡者，厥名『泥炭』，此煤之初步也；進之則爲『褐炭』，其色褐，亦有木理可見，唯其性質則已較泥炭爲良，尋常亦有用作燃料者也；再進則爲『煙煤』，或稱之曰黑煤，第其所含之碳，則較上二者爲高，（約百分之八十）光澤亦強，燃之生煙，宜於普通燃燒之用。今若於

褐炭、煙煤之間，詳細分類則更有『亞煙煤』在煙煤之上，又有所謂『半煙煤』者，其性質諒能想見；若等而上之，則『氣煤』、『無煙煤』、『半硬煤』接踵而起。——此不過學理上之研究，至家常日用，絕不如是之詳分也。而在此種種之上，則有重要之品，其色黑，其質堅，有光澤，手觸之而不污，——大抵煤層受撓屈後，則成此煤，——富於碳素，有時竟高至百之九十七分，燃時無煙燄，而熱力甚強，用於汽機及煉鋼之廠，實爲最宜；其名曰『硬煤』，俗呼之爲白煤，亦卽無煙煤也。過此則爲『石墨』、『金剛石』兩種；前者，用爲製造筆鉛坩堝，或用作滑料，或用於電鑄術；若後之一物，則人人知其爲貴重之飾品矣。——通常亦有以其性質堅硬，其粉末或小塊，用以琢磨玉石，或用以掘地穿孔等，但未聞有充燃料之用者也。雖然，如是種種，尙不過就煤之表面而言，至學理上之鑑別，則尤爲精詳。若佛賚查氏（Frazer），則以『燃分比差』（Fuel Ratio）而別之；坎擺爾氏（Campbell），則以『碳與氫之比差』而區分；若格羅氏（Groen），則更以固定碳與其由百分內減得之數相

比而類別；道林氏 (Douling)，則以左列之公式鑑定之：

$$\text{固定碳} + \frac{1}{2} \text{ (揮發可燃分)}$$

$$\text{水分} + \frac{1}{2} \text{ (揮發可燃分)}$$

其他若巴爾氏 (Parr) 等，尙有種種之法則焉。

凡諸規定，雖各有劣優，要之其鑑別之要素，咸不外乎以『水分』、『揮發分』、『養分』、『熱量』、『分解最初之溫度』、『比重』、『碳總量』、『灰分』、『硫磺分』、『磷分』等，爲之基也。

七 石炭變遷時各級成分之比較

植物成煤，既非一日所致，故當其逐漸變化時，其間之各元素，或化合物，亦必相應而遷。水分，沼氣，二氧化矽及揮發分之散失愈多，則固定碳之比重，亦必增加不

已；唯灰分，則始終無大變動也。茲以圖說明之如左：

圖中之 $A B C D$ ，代表新鮮植物，除其含有小部分之礦物（即灰分）外，咸爲有機物體，其百分之五十（即 $E F C D$ ）爲碳素，餘皆氫、氧、氮（ $A B E F$ ）諸氣體也。此等植物，當其受地熱及壓力時，其纖維遂依次變化，而上述之四成分，亦陸續低減，故即以泥炭而論，其容積已較其形爲植物時，縮小不少矣。由此以觀歷時愈久，則氫、氧、氮三氣之散失，似較諸碳之量爲多，然以百分法計之，則碳之在泥炭中者，實較其在植物時代爲大，此理之顯然者也。同樣，則無大增減之灰分，其在百分數中，亦較高焉。若如此進行不已，迨其變至硬煤時，則揮發性之有機化合物，應爲 $J K L$ 之量；固定碳應爲 $L K N M$ 之量。據此

