

高士其科学小品甲集

高士其著

中国青年出版社

1958年·北京

高士其科学小品甲集

高士其著

*

中国青年出版社出版

(北京东四12条老君堂11号)

北京市书刊出版业营业登记证字第036号

锦州印刷厂印刷

新华书店总经售

*

787×1092 印 2号印膜 410000字

1958年6月北京第1版 1958年6月沈阳第1次印刷

印数：16'00 定价 70.24元

內 容 提 要

本書以生動活潑的筆調，描寫了各種自然現象和科學技術的新成就。從空氣到土壤，從眼鏡到電視，從物理、化學到生物，涉及的面很廣。這是小型多樣科學作品的集合，讀了不會使人感到枯燥無味，而幾乎每篇都能引人入勝。這是科學小品的特色。

目 次

怎样写科学小品(代序).....	3
空气中的“居民”.....	6
“冷火”.....	9
国庆节的烟火.....	12
燃料的家庭.....	14
“天石”.....	18
炼铁的故事.....	20
锡的貢献.....	23
紙的故事.....	26
摩擦.....	29
热的旅行.....	32
溫度和溫度計.....	35
談眼鏡.....	38
鏡子的故事.....	40
現代的灯.....	43
灯和鏡的友誼.....	47
照相机的故事.....	49
电的眼睛.....	51
无线电的故事.....	56

灰尘的旅行	59
傳染	62
漫談粗糧和細糧	64
土壤里的小宝宝	72
猪籠草和紫膠虫	75
犀鳥	77
附 录 一天的故事	79

怎样写科学小品

(代序)

科学小品是科学作品中的一种特殊形式，也是文学作品中的一种新品种。它是科学和文学結婚的产儿。这个产儿短小精練、丰富多采、生动活潑，讀了使人有輕松愉快的感觉，很容易引起讀者的兴趣。讀者讀了之后，不仅能获得許多知識，而且也得到了启发和鼓舞，这就是科学小品的特色。

那么要怎样写才能达到这种目的呢？

要注意三件事：

第一，要把科学內容和思想教育結合起来。

写作科学小品，作者不能以單純地介紹科学知識为滿足。要知道，科学小品，在反对封建迷信，反对資产阶级腐朽思想，反对帝国主义以及反对一切反动黑暗势力的斗争中，也是一种有力的武器。它在推动社会进步，爭取和平民主，爭取人类的自由和幸福，爭取社会主义、共产主义建設的偉大胜利，也是一种有效的宣傳工具。它也可以給讀者灌輸爱国主义和国际主义的思想，帮助他們建立唯物主义的世界觀，鼓励他們为美好的生活而奋斗。这是写作科学小品重要任务之一。所以，在选择主题的时候，作者要密切注意目前政治发展的趋势和千千万万个讀者的需要。

第二，要把科学知識和生活实际联系起来。

写作科学小品，作者必須搜集丰富的科学材料，加以分析、研究和整理，去掉它們的糟粕，留下它們的精华。有了这些选择过的材料之后，还要进一步研究这一門科学和那一門科学之間的联系，要把各种知識綜合起来研究，要用正确的歷史观点来研究，并且要把它們和日常生活与生产实际联系起来研究。这样，就可以帮助讀者更全面地更深入地掌握科学知識。这样，它就能引起讀者的兴趣，不会使他們感到枯燥无味。

科学是为生活服务的。因此，在我們的作品里，不能把科学和生活隔开来談。只有資产阶级的学者，才把科学孤独地关在实验室里。在我們的国家里，科学已經一天比一天更多地渗透到人民的生活里去。尤其在今天，人类已經走进了原子能的时代，科学和生活的接触更加頻繁了。无论在生产活动中，或是在日常生活里，都离不开科学。为了了解生活，我們必須深入鑽研科学；同样的，在写作科学小品的时候，为了說明科学，我們必須深入体验工农群众的生活。

第三，要把科学和艺术融化起来。

写作科学小品，作者必須具有一定的文学修养。科学小品的作者，也應該是語言的艺术家。他必須善于用人民群众的语言来表現科学，把科学的材料形象化起来，使科学充滿了生命和感情，有了生命和感情，才能使讀者讀了激动。

艺术是科学最好的助手。伊林也說过：“宣傳科学和宣傳任何东西一样，是征服讀者的一种艺术。”他接着說：“这場战

斗必須依照各种战略战术的規則来进行。所有用字、思想、事實和結論，一定要經過選擇和配搭得当，不要有一个字呆着不动，要凭借有力的事实的支援来使思想領先，要使每一个結論成为猛攻占領的高地”（伊林：“談談科学”）。科学小品的作者，应当学习伊林这句名言。这就是說，写作科学小品，要經過艺术的冶炼。

（原載 1957 年五月五日“科学普及工作”創刊号）

空气中的“居民”

有一个很長的时期，人們对于空气是什么，并不了解。有的人認為：充滿在空气里的是—种微妙的气体，叫做燃素，它是某种物質經過燃燒而放出来的，沒有它，就不会发生燃燒的作用。

这种說法，在十八世紀中，就为俄国偉大的学者罗蒙諾索夫的實驗所推翻。后来，法国大化学家拉瓦錫發現了氧和氮这两种气体，空气的真相才开始被暴露。到今天，科学家們已經能把空气的內容完全分析出来了。

原来空气是各种物質的大混合，其中有气体，也含有固体微粒。

在气体的海洋中，氮約占五分之四；氧約占五分之一；氩約占百分之一；二氧化碳約占万分之一，还有氦、氖、氪、氙等，这些稀有气体，只占空气中的极少量。

水蒸气也是一种气体吧！它的分布很不平均，当它遇冷的时候，会凝結成云雾、雨点、霜露、雪花和冰雹。

以上所講这些气体，都是无色、无臭、无味的东西，为空氣中所固有，它們都是空气中的普通“居民”，对于人类或多或少都有一定的貢献。

氧是呼吸和燃燒的支持者，动植物的生命都离不开它。

它也是氧化的工程师，有許多工业部門都需要它；在鋼鐵厂里，它直接參加了煉鐵和煉鋼的工作。

人們要提取大量的氧，先得把空气变成液体，然后把氧和其他气体一一分离出来，这需要龐大而复杂的裝置，要用很大的压力和消耗很大的能量。目前，我国已能自制大型和中小型的制氧机了。

最近，苏联科学对这方面的研究，有了輝煌的成就，新而又新的机器不断地在发明，不但能够大量地分离空气中的各种成分，而且能够提取得非常純淨。

氮是食物和肥料的組織者和制造家，动植物的蛋白質都是氮的化合物。人們不但能利用腐敗的蛋白質来制造肥料，而且能用电力把空气中的氮变成氨和硝酸。

在制造炸药的工厂里，也非常需要氮，氮和氧一样，越来越得到广泛的应用。

二氧化碳是植物所需要的养分，它和水在一起，經過叶綠素的光合作用，能制造淀粉。它还是灭火的能手，人們用它来扑灭火焰。它又会制造干冰，供給人們冷气和冷藏之用。

氦是气球和飞艇的技术員，人們把它裝在气球和飞艇里面，它們就能上升到高空中去。利用氦，人們还可以得到世界上最低的溫度。

氩、氖、氪、氙是电灯和霓虹灯的主人，它們住在灯泡和灯管里面，通过电流就会放出各色美丽而明亮的光輝。

除了上面所講过的气体以外，空气里还含有几种更稀少更不常見的气体，这就是放射性气体，这就是鐳射气（又叫做

氡)和輕金屬蛻變而放射出來的氣體。它們的壽命都很短，有的只有幾天，有的只有幾秒鐘，有的不到百萬分之一秒。全世界原子核分裂後所產生的放射性氣體，也在空氣里游行。

此外，還有一些氣體，是從地面和地球內部投奔到空氣中來的，有的從火山、溫泉和礦井發出，有的在工廠和住宅產生；這些外來分子，有的是有毒有害的，例如一氧化碳、硫化氫之類的化學毒氣，它們的存在是瞞不過化學家的。它們都是細胞和血球的破壞者，給人類和動植物的生命以莫大的威脅。

飄浮在空氣的海洋裏面，還有無數固體微粒，這就是所謂灰塵之類的東西。它們都是空氣中的流浪者，隨着大風而遠揚，科學家在離海面二萬公尺的高空，還能找到它們的踪影。這些灰塵，有的是無生命的，如煤煙、石粉、沙土、炭灰、羽毛、皮屑、棉絮、柳絮等等；有的是有生命的，如種子、花粉以及各種微生物。那些微生物中大多數是無害的，僅有極少數是反動的，這些包括白喉、猩紅熱、百日咳、麻疹、肺炎、流行性感冒、傷風、肺結核、肺鼠疫之類的病毒和病菌。它們潛伏在陰暗潮濕的房間裏，或混雜在人群擁擠的場所，當天氣驟然變冷和人的抵抗力減弱的時候，就乘機起事，向人類呼吸道猖狂進攻，到處點火，造成傳染病的災禍。

化學毒氣和病毒病菌之類的東西，就是空氣中的“右派分子”，它們混在空氣的“居民”里邊，非肉眼所能覺察，如果不及早揭發，嚴密地加以防范，徹底地干淨地把它們清除出去，人類的健康和生命的安全就得不到保障。我們不能不提高警惕。

(原載1957年十月十六日“人民日報”)

“冷 火”

北京医院的大夫，最近给我吃一种药品，叫做甘油磷酸鈣——一种磷的化合物。

关于磷的知识是群众所需要的，因此，我决定就它的发现经过和主要用途，写一篇科学小品文。

十七世纪的时候，德国汉堡地方有一个炼金术士，在试验室里把新鲜的尿蒸发干了，再把残渣加热到很高温度，他发现有一些白蜡似的东西，集结在试验管上面，这种东西一见空气，会发出冷而静的光，人们叫这种光做“冷火”。这发光的东西就是磷。

多少年来，磷被认为是一种奇异的元素。人们幻想着利用这种“冷火”把银子变成金子，但是，屡次试验都没有成功。

磷究竟有什么用处呢？还是一个谜。

在十九世纪中，这个谜终于被揭穿了。

德国的大化学家利比喜说：“磷的存在，对于植物的生命有很大的价值。把‘冷火’的化合物撒在田地里，可以提高庄稼的收成。”

但是，哪里有这样多的磷，可以供广大田野的需要呢？

磷灰石的发现，解决了这个问题。

磷灰石是一种浅绿色的矿石，矿工们把它运进了大选矿

厂，在那儿，它被碾碎，除掉杂质，研成粉末，一列車一列車地送到化学工厂里去，經過硫酸的作用，变成一种新的白色粉末，这就是磷酸盐。

磷酸盐就是磷肥，它开始为农业生产服务，已經有很多日子了。

現在全世界每年所制造的磷肥，为数达到一千万吨以上。

在我国，磷灰石的儲藏量也非常丰富。解放后，已經发现的重要磷矿就有十几处之多，其中在西南地区有一个磷矿，已經證明是世界上最大磷矿中的一个。这样，我国在十二年内发展农业生产所需要的磷肥，就有了可靠的保証了。

除了作肥料以外，磷还有什么用处呢？

我們知道，骨头里含有磷，沒有磷，骨头就不能長得那样结实。大脑也含有很多的磷，沒有磷，思想工作就不能进行。这样看来，人体是多么需要磷的滋养啊！食物里如果缺乏磷，整个身体就会衰弱下去。

怪不得，有許多含磷的药品，給神經衰弱的人和病才好的人服了很有好处。

不但人体需要磷，其他动物也需要磷。磷能丰富海水中的养料。把磷的化合物撒在海港里，水藻和微生物就会迅速地繁殖起来，結果提高了鱼类的繁殖率，使鱼类生長得又快、又多、又肥大。

我們的食品工业需要磷。有几种高級汽水，就是用磷酸来制造的。

我們的鋼鐵工业也需要磷。最好的不銹鋼，就是用磷酸盐来作涂料的。飞机的各部分，如果涂上磷酸盐，也就不会生锈。

我們的火柴工业更需要磷。誰都知道，磷是制造火柴的一种主要原料呀！

在化学发达的今天，磷已成为許多种化合物的“母亲”，这些化合物各有各的長处，用途很广，除了上面所說过的以外，在肥皂和洗涤工业上，在紡織、制革和煉油工业上，在杀虫剂和防腐剂的制造上，也都用得着它們。據說：現在至少有一百二十个工业部門都在利用这种“冷火”的化合物哩。

“冷火”又可以制造“冷霧”。在軍事工业上也少不了它，烟幕彈就是它的产品。敌人飞机所施放的燃燒彈，也含有大量的磷。所以对于磷，我們还必須提高警惕。

（原載1957年五月十五日“人民日報”）

国庆节的烟火

后天就是国庆节了，晚上，在天安門的上空又要看到美丽夺目的烟火了。它們会把天空裝飾得如同仙境一般。

彩色的烟火，又叫做礼花。它們是怎样制造出来的呢？

一般說来，礼花可以說是爆竹和花炮的合成物。象爆竹，它能发射到高空去；象花炮，它能放出美丽的火花。如果我們把礼花拆开看一看，就可以看出里面有三个部分：

第一部分是引信，它是用紙做的，这是一种特別的紙，經过硝酸鉀或硝酸鉛处理过，很容易燃燒。

第二部分是发射药，这是硝酸鉀、硫磺和炭粉的混合物。这种混合物，一經燃燒起来，就会产生出大量的气体和热量，使礼花一直向天空射出去。

第三部分是炮药，这一部分有燃燒剂、助燃剂、发光剂和发色剂。

燃燒剂也是由炭粉和硫磺做成的，它也会产生大量的气体和热量，把发光剂和发色剂发射出去。

助燃剂是用氯酸鉀或硝酸鉛做成的，它会供給氧气，使光和色更加强烈。

发光剂是鋁粉或鎂粉，它会发出强烈的白光。

发色剂都是金属盐，鈉的盐（氯化鈉）会发出黃光，鈸的盐

(碳酸鈸)会发出紅光，鉻的盐(硝酸鉻)会发出綠光，銅的盐(硫化銅)会发出藍光、紅光和藍光合并起来，变成了紫色的光。

这几种有色的光在天空紛飞，非常好看。这就是我們所看到的彩色的烟火。

至于跟着烟火出現在天空的許多小降落傘，又是从哪儿来的呢？它們是裝在紙球里放在发射药上面发射上去的；烟火一放，紙球被射上天空后，馬上破裂，降落傘就在空中飞舞了。

(原載 1956年九月二十九日“北京日报”)

燃料的家庭

在燃料的家庭里，有各色各样的人物，它们大半都是以燃烧为职业的。依照它们不同的性格，可以分为三大“房”：固体燃料、液体燃料和气体燃料。

在固体燃料那一房，有五个兄弟：

大哥名叫木材，它生长在树林中，是伐木工人把它砍伐下来的。它本是建筑工程中的重要成员，它也是制造各种木器的主人，它还会造纸。用它当燃料不能说不是一种浪费，但是在乡村和小城市里，人们还不断用它来烧饭和取暖。它在壁炉里“必剥必剥”地响，显得十分威风，但顷刻之间，就化成灰烬了。

二哥是无烟煤，这是最硬的一种煤。它的家住在矿山，矿工们把它挖掘出来，一列火车一列火车的运到工厂里去。因为它燃烧起来没有什么烟，而且也没有多少残渣，人们都喜欢用它。它也是一种有用的工业原料，从它的身上，化学家可以制造许多新的化学产品，例如各种美丽的染料、芬芳的香料和有效的药品等。

三哥叫做烟煤，也是从矿山来的。它燃烧起来，会放出大量的烟，而且留下许多残渣，人们都讨厌它，在城市住宅区使用较少。但是，因为它的产量多，又比较便宜，所以在工厂里