# 把握教材特点 搞好化学教学

江苏省宿豫中学

在使用新教材的过程中,笔者体会到,新教材在调整的基础上具有如下的特点:注重素质教育,关注社会、科技的发展,关注学生的经验、兴趣与学科知识的内在联系,注重能力培养,扩大知识面,删除繁琐、陈旧、超越学生认知能力的内容,突出促进学生能力的发展。如何依据新特点,搞好化学教学呢?

#### 1. 引导创新思维,培养学生的创新能力

创新是一个民族进步的灵魂,是一个国家兴 旺发达的不竭动力,是实施素质教育的重点。为 此,要培养学生创新思维能力和创新技能。传统 教学中,教师常常是先讲定义、定律、定理,然后依 照定义、定律、定理举例说明,这种演绎式的教学 方式,有益于求同思维和聚合思维的培养,但对发 展求异思维、发散思维和创新思维则不利。"归纳 式"教学方式刚好相反,为突出培养学生的创新思 维能力,教师可采取以"归纳式"为主,"演绎式"为 辅的教学方式。例如,课本上对"氧化还原反应"、 "气体摩尔体积"等概念的给出,都是先列举一些 事例,然后,归纳总结得出概念。同时,还要培养 学生的创新技能,主要包括信息加工技能、创新实 践技能,以及训练学生掌握和运用创新技法的能 力、创新成果的表达能力等。开展多种实践活动, 拓宽学生的创新空间,使学生不仅会动脑,而且会 动手,以有利于培养学生的创新技能。例如,在教 学中将部分演示实验改成边讲边做实验,增加学 生动手、动脑机会,加深了对知识的理解,培养了 能力,同时鼓励学生改进实验、重新设计实验。

#### 2. 立足本学科,注重学科间渗透

①注重化学学科"双基"的夯实。基础知识、基本技能是逻辑思维的基础,是判断、推理的材料。首先,要立足课本,把握好要求掌握的知识点的内涵和外延。其次,切实转变观念,充分调动学生学习的积极性,变被动学习为主动学习。尊重学生的主体地位,教会学生学会学习。采用学案,课前预习,课堂讨论,课后练习巩固,教师发挥点拨、疏导作用等教学方法。

②注重化学学科与相关学科的结合与渗透在构成人才素质的问题上,中学各学科是一个整体。各学科知识之间存在一定联系,因此,在教学中应加强各学科之间的联系,并做到"在知识上互相迁移,在方法上互相借鉴",有意识地引导学生跨学科思考问题,这样,才能有效地培养学生发散思维,提高创新意识,发展创新能力。

③注重化学学科与社会的联系。"化学与社会"是当前化学教学的热点。因为科学的整体化和综合化已渗透到社会科学研究的各个领域,当代人不但是科学技术的共享者,更应该是科技的创造者和科技道德规范的捍卫者,这就要求化学教学注意理论联系实际,并应求得共识:即学习化学是为了用化学,学好化学大有用武之地。

3. 鼓励学生广泛阅读,吸取丰富的知识营养自学能力和创造能力强的学生往往都是阅读书报多的学生。教育专家指出:"做作业不等于会学习,不会阅读几乎等于不会学习。"因此,新教材增添了不少"阅读"内容,教师要利用好这部分教材,指导学生学会阅读,同时创造条件,争取让学生广泛阅读课外书报,从中吸取丰富的知识营养,为学好化学打下扎实的基础。在课外阅读中,应注意三点:

- ①会质疑。就是在学习中对重点、难点、疑点提出问题,通过思考、分析达到释疑的目的。
- ②善梳理。梳理,就是将所学的知识按照一定的规律、特点和方式等进行加工整理。
- ③勤积累。学习的过程,也是一个知识积累的过程。人们常说的厚积薄发,实质上就是说平时积累的重要性。

### 4. 造就良好心态,注重非智力因素教育

学生不仅要有牢固的"双基",较强的能力,而且还要有良好的心理素质。在教学中,要重视非智力因素的教育。要培养学生具备严谨的作风、良好的习惯、顽强的毅力和必胜的信心等科学品质。例如,要求学生解题时格式规范,书写清晰,表达准确,思路严谨,单位和有效数据符合法 ▶

¥ 化学与社会 8

## 塑料薄膜与化学

甘肃省兰州市第六中学 730060 张永峰

日常生活中,人们几乎天天接触塑料制品 其中,最常见的就是塑料薄膜。它们有的有毒,有 的无毒,与人们的生活有着密切关系。

塑料薄膜从化学成分上讲主要有两种。日常 生活中,最常见的如:塑料拎袋、雨衣、桌布等,大 都是聚氯乙烯塑料制品。聚氯乙烯树脂,本是白 色沙子般的坚硬固体,只要加入一些增塑剂,就会 变得十分柔软:再加点稳定剂,使它经久耐用;加 入颜料后,就更为鲜艳美观了。但是,这种塑料有 一定的毒性,因为拌和在聚氯乙烯塑料中的增塑 剂(苯二甲酸二丁酯)、稳定剂(铅的化合物),以及 一些颜料,均有毒性。不过,这种塑料袋引起人们 中毒的可能性较小,因为苯二甲酸二丁酯、铅的化 合物、颜料,都混在塑料薄膜内部,很少挥发到空 气中来,又都不易溶解于水,所以,一般情况下,不 会达到使人中毒的程度。但是,油腻的食品(如: 油条、包子、肉类等),就应该避免与这些塑料袋相 接触,因苯二甲酸二丁酯易溶于油脂,会造成食物 中毒。又如,用聚氯乙烯制成的桌布,本身无害, 但所含有的游离单体氯乙烯、游离酚、游离醛均有 毒,长时间直接接触食品、餐具,便会引起人们中 毒。20世纪70年代中期,聚氯乙烯制品的生产 因其单体具有致癌作用曾一度被停止。随着科技 的发展,到了80年代,无毒或毒性很小的聚氯乙 烯塑料薄膜制品又随之出现,这些薄膜采用的是 柠檬酸酯等无毒增塑剂来制造的,通常不会对人 体健康产生影响。

另一种常见的塑料薄膜的成分是聚乙烯,由 这种薄膜制成的塑料制品多数是无毒的。例如, 常见的乳白色的口杯、奶瓶、水壶、矿泉水瓶等都 是无毒塑料。另外,像超市里所提供的塑料袋或 

▶规;测试要施考正规;讲评时,要全面剖析学生 心理因素、不良习惯所造成的失分:组题时,设计 一些有曲折、干扰因素大的题目,给学生提供接受 挫折的机会,锻炼他们坚韧不拔的信心。这样,可 以使学生终生受益。

保鲜膜以及牛奶袋、酱油袋等成分也都是聚乙烯, 可以盛放或包装食品,它相对于聚氯乙烯要安全 得多。但聚乙烯薄膜制成的塑料袋最好也不要长 时间盛放油脂类物质,否则也会引起中毒,可出现 皮肤瘙痒、肠胃慢性中毒、呕吐、腹泻等症状。

人们在使用塑料制品(特别是塑料袋)时,应 注意身体保健。下面介绍几种简单的鉴别塑料薄 膜的方法:

1. 外观鉴别法。透明度较好、表面有光泽、 光滑、手感柔软、抖动声音沉闷的为聚氯乙烯薄膜 (蔬菜市场绝大部分都是这种塑料袋);在使用时 不要盛装油性或直接食用的食品。半透明、抖动 时声音很脆,触摸有蜡滑感,揉搓、拉伸时,变成白 色或乳白色的为聚乙烯薄膜。这种塑料袋可以盛 放食品。2. 物理性能鉴别:①收缩性实验,薄膜 遇热收缩性大的是聚氯乙烯。②密度法:将小块 塑料薄膜投入水中,能够浮起的是聚乙烯,而聚氯 乙烯的密度大于水,则会沉入水底。3. 化学方 法。①燃烧法:聚乙烯易燃烧,火焰颜色为上端黄 色,下端淡蓝色;燃烧时熔融滴落,有蜡烛燃烧的 气味。聚氯乙烯较难燃烧,火焰颜色为黄色,并有 白烟产生,伴随有刺激性气味,离火自熄。②显色 反应法:在一试管中,加入无水醋酸,分别取小块 薄膜放入加热,冷却后,取其中溶液 2~3 滴于表 面皿中,再滴加1滴浓硫酸。无颜色变化的是聚 乙烯;颜色由淡蓝色变为灰绿色是聚氯乙烯。

塑料制品的回收与降解仍然是现代科技的一 大难题。因此,人们在使用塑料薄膜制品时,除了 考虑到自身健康外,还应该具有良好的环保意识, 从自身做起,共同为抵制白色污染而努力。

(收稿日期: 2003-11-17)

教材改革给化学学科带来新的机遇,同时,又 面临严峻的挑战。化学教师更需端正教育思想, 提高教师自身素质,并加强对学生要求,更好地实 施素质教育,培养出更多的、新型的符合时代需求 的人才。 (收稿日期: 2003 - 12 - 30)