# 初中化学作业管理

文/中山市小榄镇菊城中学 王永月

学习心理学家 Sweller 等人提 出的认知负荷理论证实: "问题解 决或学习过程中的各种认知活动消 耗资源越多,超过了个体所具有的 资源总量,则影响学习或问题解决 的效率。"加涅的累积学习理论认 为, 学生通过作业能获得一种肯 定、满足和学习动力。

## 1. 管好作业的量

笔者注意到:不同的学生之间 存在着不同的差异,每个人能够完 成的作业量也存在差异, 因此在对 作业量进行管理时,要考虑不同学 生的不同层次需求。笔者尝试将班 内的学生分成 ABCD 四种不同的 层次,对不同层次的学生有一份统 一完成作业量的协议。又将不同层 次的学生分成四人小组。规定每次 作业的最低完成量,每月将达成的 协议公示,形成小组竞争制,目的 是起到监督的作用。采用这样的方 法进行作业量的管理, 既可以达到 教学的要求,又可以满足不同学生 的需要。

#### 2. 管好作业的度

笔者所说的作业度, 指的是作 业的难易程度。这需要配合上面的 作业量,布置的作业有必做题、选 做题、自选题。其中选做题是难度 较大的题目, 供优生完成, 自选题 则是根据自己的需要进行拓展的题 目。现举例说明。

## [必做题]:

- 1. 铜的下列用途中主要与化 学性质有关的是 ( )
- A. 制火锅 B. 塑造铜像
- C. 制造电线 D. 制硫酸铜
- 2. 下列物质投入稀盐酸中没 有气体产生的是 (
- A. 锌 B. 铁 C. 铜 D. 镁
- 3. 下列化学方程式书写不正 确的是()
- A. Fe+2HCl=FeCl<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>↑

- B.  $2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = 3\text{H}_2 \uparrow + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- C.  $Cu+H_2SO_4=CuSO_4+H_2$

4. 下列物质不能由金属单质 和盐酸反应来制取的是 ( )

- A. ZnCl<sub>2</sub>
- B. FeCl<sub>2</sub>
- C. MgCl<sub>2</sub> D. CuCl<sub>2</sub>
- 5. 有 X、Y 两种金属,如果 把 X 和 Y 分别放入稀硫酸中, X 溶解并产生氢气, Y不反应。根据 以上实验事实, 判断 X、Y 的金属 活动性顺序
- 6. 写出下列反应的化学方程 式. 并在括号内注明化学反应基本
  - (1) 镁在空气中燃烧
  - ) 反应
    - (2) 铁在氧气中燃烧
    - ) 反应
    - (3) 铁与稀盐酸反应
  - ) 反应
    - (4) 铁与硫酸铜溶液反应\_\_\_
  - ) 反应
    - (5) 锌与稀硫酸反应
- ) 反应

[选做题]: 7. 活动小组同学通过 Al、Fe、Cu三种金属与盐酸反应 的实验、验证它们的活动性。

【所用药品】溶质质量分数相 同的稀盐酸:大小和形状相同的 铝、铁、铜

【实验记录】

【分析与结论】

			Al	Fe	Cu
	现象	开始时		产生气泡 速率慢	无气泡 产生
				产生气泡 速率慢	无气泡 产生

(1) 实验开始时铝表面几乎 无气泡产生的原因是 \_\_\_\_\_;

请写出有关反应方程式\_

(2) 铜表面始终无气泡产生 的原因是\_\_\_\_;

(3) 根据有关现象可证明三 种金属的活动性由强到弱依次是

[自选题]: 8. 为探究金属的活动性 顺序, 张丽同学利用铁丝、锌片、 铜丝、稀盐酸、硫酸铜溶液、硝酸 银溶液进行了下面的实验:

实验一:将锌片与铜片分别放 入稀盐酸中, 锌片表面有气泡产 生,铜片无明显变化;

实验二:将铁丝放入硫酸铜溶 液中,铁丝表面有红色固体沉积:

实验三:将铜片放入硝酸银溶 液中,铜片表面有黑色物质生成, 一段时间后逐渐变为银白色。

- (1) 由实验可得出的金属活 动性关系是\_\_\_\_;
- (2) 要确定上述四种金属的 活动性顺序,应补充\_\_\_\_\_实 验,理由是。

### 3. 管好作业的质

质就是质量,作业无论从内容 到形式都是丰富多彩的, 但多变的 内容和形式必须负载深刻的内涵。 为了保证作业的质量,笔者作为科 组长, 引领化学科组进行了教师集 体设计作业的尝试。集体设计作业 时备课组长或有经验的老师扮演组 织者、协调者和指导者的角色。做 到 (1) 教师根据课程目标和教学 进度确定作业目标; (2) 遵循分 层设计的原则,每一位教师都设计 出一些适应不同水平学生的作业; (3) 将教师设计的作业呈现讨论, 达成共识: (4) 教师根据自己班 级的特点和学生的具体情况确定要 布置的作业。

### 4. 管好作业的评价

教师要及时地了解学生,就必 须对学生辛苦完成的作业进行及时 的批改与反馈。将错得较多的题目 进行重新编辑,进行二次作业布置, 而对于少数的错误则进行个别辅导. 以期达到培优辅差的目的。根据学 生完成作业的反馈信息,调节作业 设计并把高质量的作业存档。

责任编辑 潘孟良