《化学反应速率》教学反思

秦淮中学高一化学组 赵梦莎

本节课的教学目标为：

1、通过类比物理中速度的概念建构化学反应速率的基本概念并能运用化学反应速率的计算公式进行简单的计算。

2、通过化学反应速率的概念及其影响因素的学习，学会“变量控制”的科学方法，增强证据推理的意识。

3、能利用已有的实验用品设计实验探究温度、浓度和催化剂对化学反应速率的影响，了解其对生产生活的意义，发展科学探究能力，培养社会责任意识。

本节课有三个环节构成，化学反应速率的概念建构、化学反应速率的简单计算以及影响化学反应速率的因素探究。第一个环节首先让同学们感受化学反应的快慢然后通过类比物理中速度的概念来建构化学反应速率的概念；环节二以合成氨为例让学生计算以N2、H2、NH3来表示的化学反应速率，知道化学反应速率之比等于化学计量数之比，并能比较不同情况下的化学反应速率的大小；第三个环节是影响化学反应速率因素的探究，带同学们按照科学探究的步骤，以变量控制为研究方法设计实验探究温度、浓度对化学反应速率的影响，进而进行实验，总结归纳。

由于时间原因，化学反应速率计算部分的三段式法讲的还不是很透彻，后面在习题中会多多训练和巩固；此外压强对化学反应速率的影响中一些特殊情况没有讨论，如向固定容积的反应体系中充入氮气，在有活塞的容器中充入氮气等，压强对化学反应速率的影响，这些在后面复习和习题课中会加入进来。