沈冬萍家长好！这是今天的课后反馈

【课堂内容】

本节课主要内容：

1.金属钠的物理性质、化学性质以及制备方法和用途；

2.碱金属性质递变规律和特例；

3.钠与可溶性金属盐溶液反应质量变化。

【作业反馈、课堂表现与复习建议】

铁铝计算部分作业部分完成，其中差量法和电荷守恒法的应用还要再复习巩固，根据题目条件判断适用的方法。

金属钠的性质、制法和用途掌握得比较好，钠与金属盐溶液溶液的分步反应要注意一下，碱金属部分除了递变规律之外，更要注意其中的一些特例，如铯的颜色、钠钾的密度、碳酸锂的微溶、碳酸氢钠和碳酸钠的溶解度比较等等。

【作业】

本次作业：讲义瓜熟蒂落部分勾选的题目。