**金属的性质和用途——拓展提升任务参考答案**

****拓展内容一：****

（1）2Al+6HCl=2AlCl3+3H2↑

（2）成立

（3）相同时间内收集到的氢气体积（合理给分）

（4）③④

（5）240<t<450

（6）没有控制单一变量，金属的表面积并不相同（合理即给分）

****拓展内容二：****

（1）溶液变蓝

（2）1-3和1-5

（3）2 H2O

（4）验证了产生的气体是SO2；进行了尾气处理，防止污染空气；长导管可防止倒吸；反应停止后从长导管鼓入空气，可将SO2充分吸收等

（5）在一定条件下，铜与硫酸能发生反应

（6）AC