**常见的实验方法梳理（对比）——拓展提升任务参考答案**

1. A

2.（1）增大接触面积，使反应更易发生

（2）+4变为+6

（3）浓度相同的情况下温度越高脱硫率越低；或在温度相同的情况下，SO2的浓度越高脱硫率越低

3.（1）对A中铁丝观察一段时间后，打开止水夹K1、K2，通入氧气后关闭止水夹K1、K2，继续观察

（2）通一段时间氧气后A中铁丝表面生成红色固体而B中铁丝没有明显变化

（3）A中铁丝表面红色固体减少，溶液由无色变为黄色，B中铁丝表面有气泡产生溶液由无色变为浅绿色

Fe2O3 + 6HCl== 2FeCl3 + 3H2O

4.（1）证明有H2O和CO2 无O2的条件下，碘化钾是否变质

（2）2和4

1. H2O 和O2同时存在
2. 和试管2、3做对比
3. 提供酸性环境，加快碘化钾变质
4. 氮气和稀有气体化学性质稳定