下列几项操作中，正确的是（ ）

A. 用氢气还原氧化铜时，通入氢气立即给氧化铜加热，实验结束时，撤掉氢气后停止加热

B. 点燃氢气前一定要检验氢气的纯度

C. 制取氧气实验结束时，先移去酒精灯，再把导管从水槽中取出

D. 皮肤上沾上浓硫酸，立即用水冲洗

解析：

A选项的操作错误，用氢气还原氧化铜时，应先通入氢气，过一会儿再给氧化铜加热，目的是赶走试管里的空气，避免引起爆炸。当实验结束时，应先停止加热，继续通入氢气，使铜在氢气流中冷却下来，再停止通入氢气，目的在于防止铜在高温下重新被空气中的氧所氧化。

B选项的操作正确。因为氢气为可燃性气体。实验测定，空气里如果混入氢气的体积达到总体积的4%～74.2%这个范围，点燃时就会爆炸。因此，我们在使用氢气时，要特别注意安全。点燃氢气前，一定要检验氢气的纯度。

C选项的操作错误。实验室制取氧气结束时，如果先移去酒精灯，再把导管从水槽中取出，会使水槽中的水倒吸回试管，使试管炸裂。因此，应先把导管从水槽里拿出来，然后再撤酒精灯。

D选项的操作错误。浓硫酸溶于水会放出大量的热，因此皮肤上沾上浓硫酸，当接触水时会放热，进一步腐蚀皮肤。正确的操作是先用布试去，再用大量的水冲洗。

答案：B