

19. “锡纸烤鸡蛋”是一种特色小吃，它的一种做法是用“锡纸”包裹住鸡蛋，在炭火上烘烤。“锡纸”是由金属材料制成的，“锡纸”包裹的鸡蛋能被烤熟。体现了金属的物理性质是_____；烘烤结束后，用水熄灭炭火，其灭火的原理是_____；

某化学兴趣小组收集了残留的鸡蛋壳碎片，查阅资料得知。鸡蛋壳的主要成分是碳酸钙，在不考虑鸡蛋壳中其它成分影响的情况下，小组成员进行了如下探究。

[进行实验]

实验一，取蛋壳碎片。除去卵壳膜，灼烧蛋壳碎片得到白色固体，冷却备用。

[提出问题]

白色固体中主要含有什么物质？

[形成假设]

猜想一：有 CaCO_3 ，猜想二：有 CaO 猜想三：有 CaCO_3 和 CaO

[实验验证]

实验二：取少量白色固体。装入一支洁净的试管中。再向试管中加入适量的水，用手触碰试管外壁，有发热现象。滴入酚酞溶液，溶液呈_____色；

实验三：取实验二中溶液的液体，用吸管向液体中吹入呼出的气体。观察到澄清的石灰水变浑浊，用化学方程式解释变浑浊的原因_____；

实验四：另取少量白色固体。加入足量的稀盐酸，有气泡产生。

[形成结论]

由实验二至实验四得出的结论是：猜想_____成立。

[表达交流]

在实验一至实验四的过程中，没有涉及到的化学反应类型是_____。

A.化合反应 B.分解反应 C.置换反应 D.复分解反应

五、计算题(共 6 分)