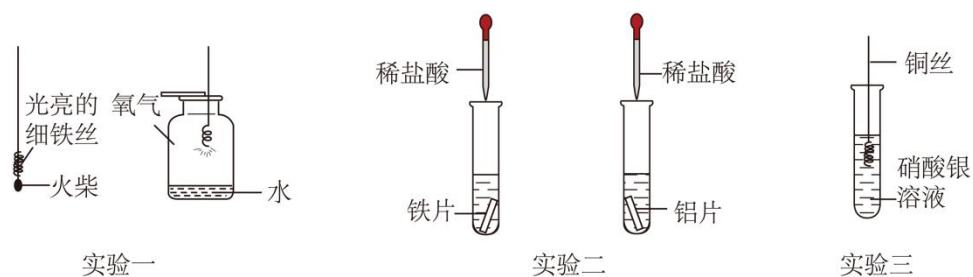


17. 利用如图实验探究金属的化学性质。



(1) 实验一：水的作用是_____。实验中，观察到发出白光后铁丝并未燃烧，原因是_____。

(2) 实验二：两个反应均生成了_____（填物质名称）。比较铁和铝的金属活动性强弱，从试剂角度需考虑：①加入同样大小的铁片和铝片；②_____。

(3) 实验三：反应的化学方程式为_____。再补充一个实验可得出 **Cu**、**Fe**、**Ag** 的金属活动性顺序。设计并进行实验，补全下表。

实验步骤（可用图示）	实验现象	实验结论
_____	_____	$\xrightarrow{\text{Cu、Fe、Ag}}$ 金属活动性由强变弱