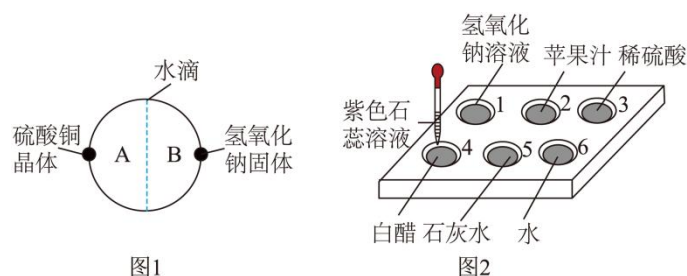


23. 微型化学实验，因节能环保备受青睐。某化学兴趣小组设计了图 1、图 2 两个微型实验，据图回答下列问题。



(1) 如图 1 所示：在直径约为 1.5cm 的水滴两边，同时放少量硫酸铜晶体、氢氧化钠固体。已知：相对分子质量越大，微粒运动越慢，反之越快。实验中在_____（填“A”或“B”）区域会先出现沉淀，反应的化学方程式为_____。

(2) 如图 2 所示：探究紫色石蕊溶液变色规律。

步骤 1：向点滴板 1~6 号的孔穴中先加入如图 2 所示的试剂，再分别滴入 2 滴紫色石蕊溶液。

6 号孔穴中水的作用是_____。

步骤 2：将步骤 1 中所得的 1 号溶液和 4 号溶液互滴后溶液颜色发生明显变化，选出下列组合中互滴后溶液颜色有明显变化的是_____（填序号）。

A. 1 号、5 号 B. 1 号、3 号 C. 3 号、4 号 D. 4 号、5 号

步骤 3：重复步骤 1，用吸管向 5 号孔穴吹入人呼出的气体，溶液表面出现白膜，写出反应的化学方程式_____。

四、计算题（本大题包括 1 个小题，共 6 分）