****《实验5 分子运动现象》拓展提升任务****

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1．如下图1所示，用酚酞溶液在滤纸条上点若干个“点”，往试管口的棉花滴10滴浓氨水，可以观察到的现象\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。 | | | |
| 2．如下图2所示，A瓶中充满了氯化氢（HCl）气体，B瓶中充满氨气（NH3），已知：NH3+HCl==NH4Cl。抽开毛玻璃片，瓶中充满白烟。你能得出的结论有：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。如果这两个瓶子是质地较软的塑料瓶，我们将会观察到塑料瓶变瘪了，原因是：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。 | | | |
| 3．如下图3所示，取一瓶无色的硫化氢（H2S）气体和一瓶无色的二氧化硫气体（SO2），H2S密度比SO2小，然后瓶口对瓶口抽去玻璃片放置（如下图所示），一段时间后，两瓶的内壁上均出现水珠，并且有淡黄色的细微颗粒物附在瓶内壁上（已知是硫单质）。试分析此同学的探究活动得出的结论\_\_\_\_\_\_\_\_\_  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。 | | | |
| 4．如下图4所示，小明将浸有酚酞试液的棉花团绑在树形铁丝上制成“花树”，在玻璃片上放置盛有浓氨水的微型烧杯，罩上大烧杯。  (1)观察到的实验现象是：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。  (2)从实验现象得到的结论有：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。 | | | |
| 图1 | 图2 | 图3 | 图4 |