某校课外活动小组在做NaOH溶液与酚酞作用的实验时，发现当酚酞滴入所配制的氢氧化钠溶液中时，溶液最终不显红色。

（1）一同学猜测可能是由于氢氧化钠溶液在空气中久置而转化为碳酸钠的原因，你是否同意他的猜想，你的理由是（ ）

A. 同意；因为溶液中只有氢氧化钠显碱性

B. 不同意；因为碳酸钠溶液显碱性，也使酚酞变红

（2）则下面的各种猜想及实验方案不正确的是（ ）

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 序号 | 猜想 | 实验方案 | 预计现象 | 结论 |
| A | NaOH溶液取错 | 重取NaOH溶液滴加酚酞 | 试液变红 | 猜想正确 |
| B | 试管上有能跟氢氧化钠反应的物质 | 换一支试管重做 | 试液变红 | 猜想正确 |
| C | 酚酞已失效 | 重取NaOH溶液滴加酚酞 | 试液变红 | 猜想正确 |
| D | 可能是NaOH溶液太浓 | 将原NaOH溶液稀释后，再滴加酚酞试液 | 试液变红 | 猜想正确 |

解析：

碳酸钠溶液显碱性，可使酚酞变红，因此那位同学的猜想是错误的。因为在该实验中酚酞遇氢氧化钠溶液最终不变红，可通过分析实验过程中药品是否有错、仪器是否有问题、操作有没有错误、以及是否有其他反应发生等来进行猜想。

答案：（1）B；（2）C