物质久置于空气中，因发生物理变化而质量减少的是（ ）

A. 氢氧化钠溶液

B. 浓硫酸

C. 氯化钠固体

D. 浓盐酸

解析：

氢氧化钠溶液能吸收空气中的二氧化碳（质量增加）是化学变化。浓硫酸具有吸水性（质量增加）是物理变化。氯化钠固体在空气中没有变化。浓盐酸具有挥发性（质量减少）是物理变化。

答案：D