氢氧化钴[Co（OH）2]受热易分解，能与酸性溶液反应，可作涂料和清漆的干燥剂，制备方法为：①Co＋2HCl＝CoCl2＋H2↑；②CoCl2＋2NaOH＝Co（OH）2↓＋2NaCl，下列判断正确的是 （ ）

A. 钴的金属活动性比铜的弱

B. ①为置换反应②为复分解反应

C. 氢氧化钴的化学性质稳定

D. 氢氧化钴可以干燥氯化氢气体

解析：

此题是信息题，考查学生解读信息解题的能力。由题意可知钴应排在金属活动性顺序表氢的前面，因而钴的金属活动性比铜强，A选项错。根据基本反应类型的定义，①为置换反应②为复分解反应，B选项正确。氢氧化钴受热易分解，所以化学性质不稳定，C选项错。氢氧化钴呈碱性能和酸发生中和反应，故不能干燥氯化氢气体，D选项错。

答案：B