在实验室中有下列四组试剂，某同学欲分离含硝酸钾、硝酸铜和氯化银的混合物，应选的一组试剂是（ ）

A. 水、氢氧化钾、盐酸

B. 水、氢氧化钾、硝酸

C. 水、氢氧化钠、盐酸

D. 水、氢氧化钠、硝酸

解析：

此题目的是将混合物中的三种物质一一分离开，但答题要落实在所用试剂上。不难看出三种物质中只有一种物质为不溶物（AgCl），其可从另外两种物质的水溶液中过滤出来。要分离这两种能溶于水的物质，需将其中一种转化为不溶物，而只有硝酸铜可以用碱转化为沉淀，为了不增加杂质，只能加入氢氧化钾溶液。最后一定要将氢氧化铜沉淀再转化为硝酸铜才符合题目的要求，而将氢氧化铜转化为硝酸铜，当然只能选择硝酸。所以，应选择B选项。

答案：B