下列各组物质在溶液中能大量共存的是（ ）

A. 

B. 

C. 

D. 

解析：

酸、碱、盐之间的反应主要是复分解反应，在溶液中能否共存关键是看是否具备复分解反应的发生条件。A选项中Na O H与发生中和反应生成；B选项中与KOH生成溶液；C选项中与HC l反应生成都具备复分解反应的条件，故在溶液中不能共存。只有D选项中各物质间不能反应生成、气体或沉淀，所以能够共存。

总结归纳：对于酸、碱、盐之间的反应能否发生，关键是判断复分解反应的发生条件，生成H2O、气体（常见的是CO2）、沉淀（常见的有CaCO3、BaCO3、Ag C l、BaSO4、Cu(OH)2、Fe(OH)3、Mg(OH)2），应熟练掌握，准确、快速地进行判断。

解：D