在分开盛放的X、Y两溶液中，共含有Na+、Cu2+、Ba2+、Mg2+、OH−、NO3−、SO42−七种离子两溶液中所含离子各不相同，已知X溶液里含三种阳离子和两种阴离子，其余在Y溶液里，则Y溶液里所含离子应该是（ ）

A. OH−、Na+ B. Cu2+、NO3− C. Mg2+、SO42− D. Ba2+、OH−

解析：

解此题关键是以哪些离子在溶液中不能共存为考虑出发点。因为Cu2+、Mg2+，不能与OH−共存，Ba2+和SO42−不能共存，而Na+、NO3−与其它离子都能共存，所以X溶液里含有Na+、Cu2+、Mg2+、NO3−、SO42−，Y溶液里含有Ba2+、OH−。

说明：离子能共存于同一溶液中相互之间必须不能发生任何反应，可从复分解反应的发生条件来考虑。

答案：D