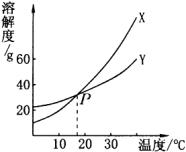
下图为X、Y两种固体物质的溶解度曲线，下列说法中错误的是（ ）



A. X、Y都是易溶物质

B. X的溶解度大于Y的溶解度

C. P点时，X、Y两种饱和溶液中溶质质量分数相同

D. 可用冷却热饱和溶液的方法提纯中的X物质

解析：

某物质是否属于易溶物质，可通过20℃时该物质溶解度是否大于10 g来判断。从溶解度曲线图可知20℃时X、Y溶解度均大于20 g，都为易溶物质。对两种物质的溶解度大小的比较，必须指明温度，因为在不同温度下同种物质的溶解度也不同。如：X、Y两物质温度在18℃以上时X的溶解度大于Y的溶解度，温度在18℃以下则相反。因为在P点时，X、Y两物质的溶解度相等，那么它们的饱和溶液的溶质的质量分数也相等。由于X、Y为两种易溶物质，且溶解度随温度变化差异较大，所以可以用冷却热饱和溶液的方法提纯X。

答案：B