“20℃时食盐的溶解度是36 g”。根据这一条件及溶解度的含义，下列说法正确的是（ ）

A. 100 g水溶解36 g食盐恰好能配成饱和溶液

B. 20℃时，100 g食盐饱和溶液里含有36 g食盐

C. 20℃时，把136 g食盐饱和溶液蒸干，可得到36 g食盐

D. 饱和食盐水溶液中溶质、溶剂、溶液的质量比为36∶100∶136

解析：

本题重在考查大家对于溶解度概念的理解。溶解度这一概念有如下四个要点：一定的温度；100 g溶剂；达到饱和状态；质量单位（g）。根据溶解度的概念并结合题给条件可知，A的说法是不正确的，原因在于没有指明温度这一条件；按照溶解度的含义，在20℃时将36 g食盐溶于100 g水中恰好达到饱和状态，这时所得到的食盐饱和溶液的质量为136 g；相反，如果将这136 g的食盐饱和溶液蒸干，一定就能得到36 g食盐；同样，由于在136 g食盐饱和溶液里含有36 g食盐，那么，在100 g食盐饱和溶液里就不可能含有36 g食盐了（肯定比36 g要少）。至于饱和食盐水溶液中溶质、溶剂、溶液的质量之比，如果没有温度这一前提条件，就无法进行相应的求算。

答案：C