现有100 mL 20％的硫酸溶液，其密度为1.14 g/cm3，下列说法正确的是（ ）

A. 该溶液含溶质20 g

B. 该溶液中，溶质质量∶溶液质量＝1∶6

C. 该溶液中，溶质质量∶溶剂质量＝1∶5

D. 该溶液中，溶液质量∶溶剂质量＝5∶4

解析：

溶质质量＝溶液质量×溶质质量分数＝溶液密度×溶液体积×溶质质量分数

所以溶质质量为：100 ml×1.14 g/cm3＝22.8 g，Ａ选项错误。 同时，溶质质量分数为20％，可理解为：

＝＝＝

即溶质质量∶溶液质量＝1∶5，B选项错误。

溶质质量∶溶剂质量＝1∶4，C选项错误。

答案：D