20℃时，100 g水中不断加入NaCl固体，充分搅拌后过滤，称量所得溶液的质量如下表所示，其中属于饱和溶液的是（ ）

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 选项 | A | B | C | D |
| 加入NaCl质量（g） | 5 | 15 | 30 | 40 |
| 所得溶液质量（g） | 105 | 115 | 130 | 136 |

解析：

此题主要考查对饱和溶液概念的理解，和对实验数据的分析处理能力。分析各选项提供的数据，可发现，D选项中，加入40 g NaCl，但得到溶液质量为136 g，说明还有4 g NaCl未溶解，故此时溶液为饱和溶液。利用D选项知，100 g水在此条件下最多可溶解36 g NaCl，得136 g饱和溶液，故C选项的溶液未达到饱和。同理可推知A、B选项的溶液还可继续溶解NaCl，属于NaCl的不饱和溶液。

答案：D