工业生产中常将两种金属在同一容器中加热使其熔化，冷凝后得到具有金属特性的熔融物——合金。试根据下表所列金属的熔点和沸点的数据（其他条件均已满足），判断不能制得的合金是（ ）

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 金属 | Na | K | Al | Cu | Fe |
| 熔点/℃ | 97.8 | 63.6 | 660 | 1083 | 1535 |
| 沸点/℃ | 883 | 774 | 2200 | 2595 | 2750 |

A. K、Na合金 B. K、Fe合金 C. Na、Al合金 D. Fe、Cu合金

解析：

合金是在金属中加热熔合某些金属或非金属而制得的具有金属特性的混合物。判断两金属能否形成合金的关键在于：一定温度范围内同时都能熔化为液体。通过对比观察表中金属熔点和沸点可以看出：A、C、D选项均可制得合金。B选项中，K的沸点为774℃，而Fe的熔点为1535℃，若将两者在同一容器中加热当铁熔化时，钾已汽化成蒸气了。

答案：B