常用二氧化碳灭火的原因不是（ ）

A. 它是一种能溶解于水的气体

B. 不能支持燃烧

C. 通常状况下，它的密度比空气的密度大

D. 它不能燃烧

解析：

二氧化碳能灭火是因为二氧化碳既不能燃烧也不能支持燃烧，但是氮气也能灭火（氮气不能燃烧也不能支持燃烧），为什么不常用氮气来灭火呢?由于在通常状况下，氮气的密度比空气的密度小，不会覆盖在燃烧的物体上，不能隔绝空气，而通常状况下，二氧化碳的密度比空气的密度大，能覆盖在燃烧的物体上，使燃烧的物体与空气隔绝。因此常用二氧化碳来灭火，既利用了二氧化碳不能燃烧也不支持燃烧的化学性质，又利用了通常状况下它的密度比空气的密度大的物理性质。

答案：A