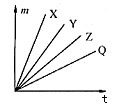
等质量的镁、铝、锌、铁四种金属分别和足量的稀硫酸反应，生成的氢气质量（m）与时间（t）关系如图所示，则X、Y、Z、Q分别是（ ）



A. Mg、Al、Zn、Fe

B. Al、Mg、Fe、Zn

C. Zn、Fe、Mg、Al

D. Fe、Mg、Zn、Al

解析：

题中强调“等质量的金属与足量酸反应，制取氢气。”据图意义，若取相同时间，生成氢气质量由多到少的依次是X、Y、Z、Q，说明四种金属活泼性由强到弱的顺序是：X、Y、Z、Q。

答案：A