一定量的理想气体，从同一初态压力 *p*1 可逆膨胀到压力为 *p*2，则等温膨胀的终态体积*V*1 与绝热膨胀的终态体积 *V*2 之间是（等温膨胀时需吸收热量维持温度不变）( )

A  *V*1 > *V*2 B *V*1 < *V*2 C 两者没一定的关系 D  *V*1 = *V*2