某反应的速率方程式是 *r*＝*kcx*(A)*cy*(B)，当*c*(A)减少50％时， *r* 降低至原来的 1/4，当*c*(B)增大2倍时，*r* 增大1.41倍，则 *x*，*y* 分别为（ ）

A *x* = 0.5,*ｙ*＝１ B *x* = 2,*ｙ*＝0.7

C *x* = 2,*ｙ*＝0.5 D *x* = 2,*ｙ*＝2