解：由于H2C2O4的K1/K2 > 100，求HC2O4-的浓度时只考虑第一步电离，设平衡时溶液中HC2O4-的浓度为 *x* mol·L-1；C2O42-的浓度为 *y* mol·L-1。（2分）

             H2C2O4 image005   H+ +   HC2O4-

平衡浓度：   0.10- *x*       0.10+ *x*       *x*

image065= *K*1 = 5.9×10-2（2分）

image067< 500       *x*2 + 0.159 *x* – 0.0059 = 0

            解得 *x* = [HC2O4-] = 3.1×10-2 mol·L-1（2分）

HC2O4- image005   H+ +  C2O42-

  0.031- *y*     0.131 + *y      y*

image069= *K*2 = 6.4×10-5（2分）

image071> 500  可以进行近似计算

image073= *K*2 = 6.4×10-5

解得 *y* = [C2O42-] = 1.5×10-5 mol·L-1（2分）