解：设平衡时H+离子浓度为*x*

HAc  H+ + Ac-

初始浓度 0.10 0 0

平衡浓度 0.10-*x x x* （2分）

*K*a=*x*2/(0.10-*x*)

　　因为*c*酸 /*K*a≥500 ，则*c*酸≈[酸]，即0.10-*x*≈0.10，这时上式为：

　　 Ka= x2/(0.10)=1.76×10-5（3分）

所以，[H+]=*x*=1.33×10-3mol·L-1（2分）

*α*=[H+]/*c*酸×100％=1.33×10-3/0.1×100％=1.33％（3分）

　　答：[H+]浓度为1.33×10-3mol·L-1，解离度为1.33％