将氢电极插入0.50 mol·L-1 HA和0.10 mol·L-1 NaA的缓冲溶液中，作为原电池的负极。将银电极插入含有AgCl沉淀和1.0 mol·L-1 Cl-的AgNO3溶液中，将其作为原电池的正极。已知时，测得原电池的电动势为0.450 V。（1）写出电池符号和电池反应方程式；（2）计算正、负极的电极电势；（3）计算负极溶液中的*c*(H+)和的解离常数。（11分）