某溶液中含有Pb2+和Zn2+，二者的浓度均为0.10 mol·L-1。在温室下通入H2S使其成为饱和溶液，并加HCl控制S2-浓度。为了使PbS沉淀出来而Zn2+仍留在溶液中，则溶液中的H+浓度最低应为多少？此时溶液中的Pb2+浓度是否小于1.0×10-5mol·L-1？(*K*sp(ZnS) = 2.5×10-22；*K*sp(PbS) = 8.0×10-28)