解：使Zn2+刚开始沉淀时，溶液的[H+]：

[H+] = [*K*1*K*2(H2S) [H2S] [Zn2+]/*K*sp(ZnS)]1/2 ＝ (1.07×10-7×1.26×10-13×0.1×0.1/ 2.5×10-22)1/2

   =0.74(mol·l-1) （2分）

[H+]小于0.74mol.l-1则开始形成ZnS沉淀。（3分）

使Pb2+沉淀完全时的(H+)

[H+]] = (1.07×10-7×1.26×10-13×0.1×10-5/8.0×10-28)1/2 = (1.35×10-28/8.0×10-28)1/2

    = 0.41 (mol·l-1) （2分）

在[H+] = 0.41 mol·l-1时，溶液中的[Pb2+]小于1.0×10-5 mol·l-1。（3分）