解：设将0.010 mol的CuS完全溶解所需的盐酸为 *x* mol

                CuS   +    2H+ image100  Cu2+  +   H2S（2分）

*x*-2×0.010      0.010      0.010

*K*= image124（2分）

*K* = image126 =   image128 = 4.2×10-16（2分）

 由于*K*很小，*x*-2×0.010 ≈ *x*

       解之得 *x* = 4.9×105

设将0.010 mol的CuS完全溶解所需的盐酸浓度为4.9×105 mol·L-1，而浓盐酸的浓度为12 mol·L-1，所以CuS不能溶解在盐酸中。（3分）