解：Fe3+完全沉淀(<10-5mol/L)的pH值

    [OH-] = image156= image158= 6.53×10-12(mol/L) （3分）

   pOH = 11.2   pH = 2.8（2分）

Ni2+开始沉淀的pH值：

[OH-] = image160 = image162 = 2.34×10-8 (mol/L) （2分）

pOH = 7.6   pH = 6.4

控制pH值在2.8~6.4之间就可以除去Fe3+（3分）