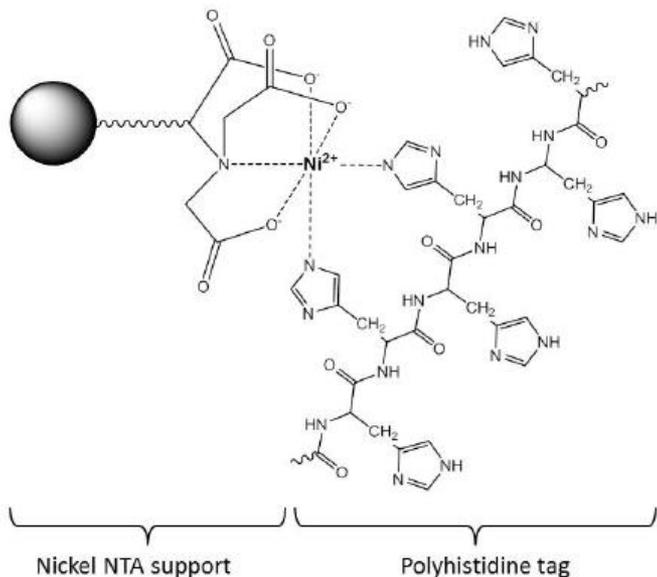


Item C do exercício de avaliação, que abordou complexos de Níquel >> ... após o ácido se desgarrar do complexo, podia haver formação de outro complexo do Ni com água >> é possível? ...também poderia ocorrer mudança de cor?



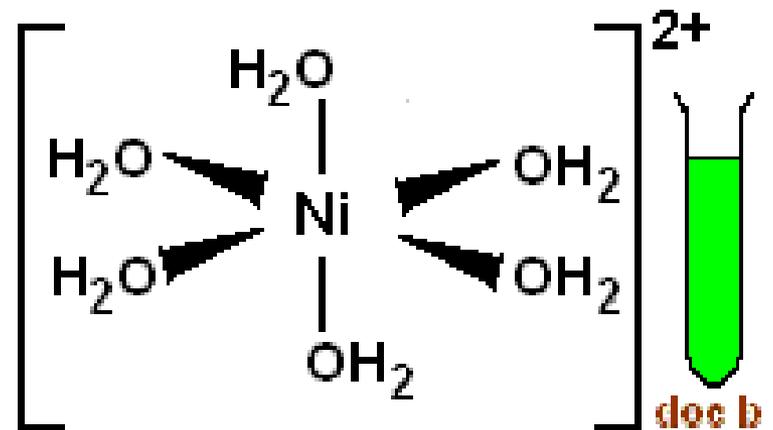
Recapitulando o exercício >>> Considerando que o pKa dos três ácidos carboxílicos pertencentes ao suporte (“Nickel NTA support”) é igual a 4,0, o que poderia ser previsto se o procedimento de purificação fosse seguido de uma lavagem do suporte com solução em pH 2,5?

R: Notem que se o suporte fosse lavado com uma solução aquosa com pH 2.5, os ácidos carboxílicos seriam protonados (pH estaria menor do que o pKa) e deixariam de ser ligantes fortes do Ni²⁺. PORTANTO, a resposta à dúvida é SIM. O Ni²⁺ deixaria o complexo com os carboxilatos do suporte e formaria um novo complexo onde os ligante seriam moléculas de água.

A mudança eventual de cor, depende do tamanho do valor de delta octaédrico nos dois casos – **veja o slide à frente**



Um exemplo de um “cartucho” usado em purificação de proteínas que contém um gel formado pelo complexo de Ni²⁺ (levemente azulado)



Complexos aquosos de Ni²⁺ são levemente esverdeados