# UNIVERSIDADE FEDERAL DE VIÇOSA

**DEPARTAMENTO DE QUÍMICA - CCE**

## QUI-100 – QUÍMICA GERAL - TESTE 10

**(Entregar no dia da prova)**

**NOME: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Matríc. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_T:\_\_\_\_\_**

1. Dada a célula eletroquímica esquematizada como se segue:

**Pt ⁞ Sn2+ (0,000100 molL-1), Sn4+ (0,100 molL-1) ⁞⁞ Cr2O72- (0,100 molL-1), Cr3+ (0,000100 molL-1), H+ ( 1,00 molL-1) ⁞ Pt**

1. Calcule a constante de equilíbrio para a reação que acontece na célula eletroquímica. (mostre todos os passos)

Dado: E0Cr2O72-/Cr3+ = +1,33 V E0Sn4+/Sn2+ = +0,154 V