# UNIVERSIDADE FEDERAL DE VIÇOSA

**DEPARTAMENTO DE QUÍMICA - CCE**

## QUI-100 – QUÍMICA GERAL - TESTE 09

**Atenção para a data de entrega do teste: (T08 22/06 15:00 horas) (T14 20/06 16:00 horas) (T12 19/06 07:00 horas devido ao jogo da copa na sexta 9:00 horas)**

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

1. Dada uma célula eletroquímica composta por dois béqueres ligados por uma ponte salina, contendo no béquer da esquerda um eletrodo de platina imerso em solução de cloreto de estanho(II), SnCl2 0,200 molL-1 e cloreto de estanho(IV), SnCl4 0,001 molL-1. No béquer da direita contém solução de dicromato de potássio, K2Cr2O7 0,100 molL-1 e sulfato de cromo(III) Cr2(SO4)3 0,0001 molL-1 em meio de ácido sulfúrico 1,00 molL-1.

1. Desenhe a célula dada.
2. Calcule o potencial gerado por essa célula.

Dado: Cr2O72- + 6e- + 14H+ → 2Cr3+ + 7H2O E0 = +1,33 V

Sn4+ + 2e- → Sn2+ E0 = +0,154 V