# UNIVERSIDADE FEDERAL DE VIÇOSA

**DEPARTAMENTO DE QUÍMICA - CCE**

## QUI-100 – QUÍMICA GERAL - TESTE 08

**Atenção para a data de entrega do teste: (T08 15/06 15:00 horas) (T14 13/06 16:00 horas) (T12 15/06 10:00 horas)**

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

1. Balanceie as equações químicas pelo método das semi-reações para os seguintes casos.

1. O íon dicromato (Cr2O72-) reage com o íon arsenito (AsO33-) em meio ácido produzindo o íon Cr3+ e o íon arseniato (AsO43-).
2. Alumínio metálico (Al) reage com o íon nitrato (NO3-) em meio básico para produzir o íon aluminato Al(OH)4- e amônia (NH3).
3. O íon permanganato (MnO4-) reage com o íon sulfeto (S2-) em meio ácido para produzir Mn2+ e sulfato (SO42-).