**Metalurgia Extrativa de Não-ferrosos**

**Atividade 3**

1. Calcular o potencial de decomposição E em Voltz de Al2O3 a 1000°C de 2 formas, comparar e comentar os resultados:
2. ΔGT = ΔH298 – T ΔS298

Sabendo que ΔHform,298, Al2O3 = -1675700 L/mol

SAl = 28,3 J/°mol

SO2 = 205,1 J/°mol

SAl2O3 = 50,9 J/°mol

LfAl = 10700 J/mol

‘

1. Calcular a 1000°C utilizando o ciclo da regra de Kirchhoff (procurar equações de Cp no Kubaschewski).