

UFES

Departamento de Química

Programa de Pós-graduação em Química

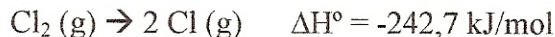
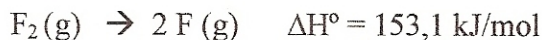
2007-1

Prova de Físico-Química

1. Embora não sejam compostos comuns, os inter-halogênios existem e estão presentes no nosso planeta. Um destes compostos, é o CIF cuja entalpia de dissociação é representada pela equação:

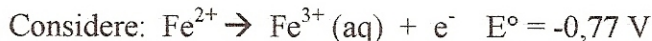


que pode ser calculada a partir das seguintes variações de entalpia:



Combine as equações termoquímicas adequadas para obter o ΔH° da dissociação do CIF.

2. Faça uma distinção clara entre velocidade de reação, equação de velocidade e constante de velocidade. Dê um exemplo e explique.
3. Calcule o potencial padrão (E°) a 25° produzido pela célula:



Desenhe a pilha, indicando o catodo e e anodo.