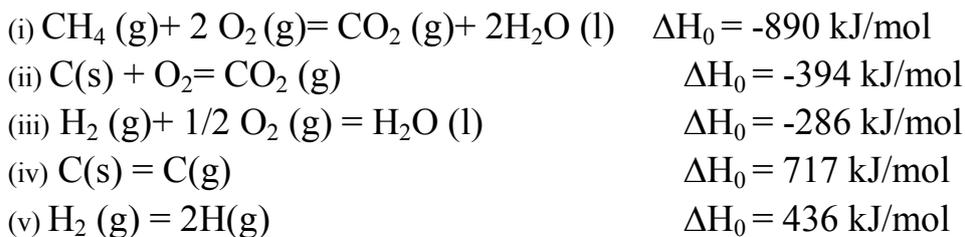


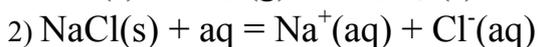
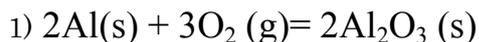
高分子物理化学基礎 7/1 分

(提出の必要はありません。講義中に演習解答していきます)

6/24 の 4. 下に示したデータを用いて標準状態におけるグラファイトと水素からメタンを生成する際の生成エンタルピーおよびメタン分子の C-H の結合エンタルピーを導出せよ

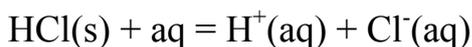


1. 次の自発的自然現象のエンタルピー変化を求め、発熱反応か吸熱反応かもとめよ。



※Na⁺イオンの標準生成エンタルピーは-240.1kJ/mol, Cl⁻イオンは-167.2kJ/mol とせよ
他は表 9. 3 を参照せよ

2. 次の化学反応の溶解エンタルピーは-74.85 kJ/mol であった。塩化物イオンの生成エンタルピーを導出せよ。



3. 次の反応の 25 度における標準モルエントロピー、標準モルエンタルピーおよび標準反応モルギブス自由エネルギーの変化を計算せよ

