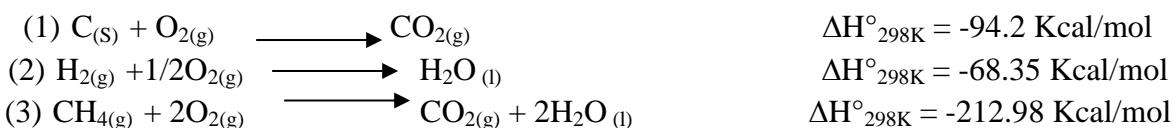


واجب منزلي

تمرين

أحسب أنثالي التكوين القياسية للميثان CH_4 عند 25°C ثم عند 500°C إنطلاقاً من المعطيات التالية:



$$C_p \text{ C}_{(\text{s})} = 1,1 + 48.10^{-4} T + 12.10^{-7} T^2 \text{ cal/K.mol}$$

$$C_p \text{ H}_{2(\text{g})} = 6,5 + 9.10^{-4} T \text{ cal/K.mol}$$

$$C_p \text{ CH}_{4(\text{g})} = 5,34 + 180.10^{-4} T \text{ cal/K.mol}$$

السعة الحرارية تعطى بدالة درجة الحرارة: