Họ và tên: **Lớp:**

PHIẾU HỌC TẬP SỐ 3

a. Giá trị $\Delta_r H°_{298}$ của phản ứng sau là bao nhiêu kJ?

$(1/2)CH_4(g) + O_2(g) \rightarrow (1/2)CO_2(g) + H_2O(l)$.

b. Đốt cháy hoàn toàn 1 gam $C_2H_2(g)$ ở điều kiện chuẩn thu được $CO_2(g)$ và $H_2O(l)$, giải phóng 49,88 kJ. Tính biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng đốt cháy 1 mol C_2H_2.

c. Ở điều kiện chuẩn, cần phải đốt cháy hoàn toàn bao nhiêu gam methane ($CH_4(g)$) để cung cấp nhiệt cho phản ứng tạo 1 mol CaO bằng cách nung $CaCO_3$. Giả thiết hiệu suất các quá trình đều là 100%

LIVEWORKSHEETS