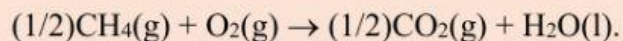


Họ và tên:

Lớp:

PHIẾU HỌC TẬP SỐ 3

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



b. Đốt cháy hoàn toàn 1 gam $\text{C}_2\text{H}_2(\text{g})$ ở điều kiện chuẩn thu được $\text{CO}_2(\text{g})$ và $\text{H}_2\text{O}(\text{l})$, 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 ($\text{CH}_4(\text{g})$) 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%