Họ và tên: **Lớp:**

PHIẾU HỌC TẬP SỐ 7

Câu 1. Tính biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng

$$H_2(g) + Cl_2(g) \rightarrow 2HCl(g)$$

biết E_b (H-H) = 436 kJ/mol, E_b(Cl-Cl) = 243 kJ/mol, E_b (H-Cl) = 432 kJ/mol.

Câu 2. Xác định biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng

$$C_2H_4(g) + H_2(g) \rightarrow C_2H_6(g)$$

biết năng lượng liên kết (ở điều kiện chuẩn) E_b (H-H) = 436 kJ/mol, E_b(C=C) = 612 kJ/mol, E_b (C-H) = 418 kJ/mol, E_b(C - C) = 346 kJ/mol

LIVEWORKSHEETS