Họ và tên: **Lớp:**

PHIẾU HỌC TẬP SỐ 2

a. Nhiệt tỏa ra khi hình thành 1 mol sodium oxide ($Na_2O(s)$) ở điều kiện chuẩn từ phản ứng giữa sodium ($Na(s)$ và O_3 có được coi là nhiệt tạo thành chuẩn của sodium ($Na_2O(s)$) không? Giả sử Na tác dụng được với O_3 thu được sodium (Na_2O).

b. Trong ví dụ 1 ở cùng điều kiện phản ứng, nếu chỉ thu được 0,5 mol sodium (Na_2O) thì lượng nhiệt tỏa ra là bao nhiêu kJ?

c. Cho phản ứng: $N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$

Ở điều kiện chuẩn, cứ 1 mol (Nitrogen) N_2 phản ứng hết sẽ tỏa ra 92,22 kJ. Tính enthalpy tạo thành của amonia NH_3?

d. Vì sao enthalpy tạo thành của một đơn chất bền lại bằng 0?

LIVEWORKSHEETS