

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 1 trang)

CUỐI KỲ 2 - NĂM HỌC 2026–2027**MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10***Thời gian làm bài: 50 phút, không kể thời gian phát đề**Phát hành ngày 24/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.CK2.026**PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN****Câu 1.** Xác định số oxi hoá của N trong nitric acid (HNO_3) (trả lời kèm dấu).**Câu 2.** Cho các quá trình: đốt cháy carbon thành carbon dioxide ($\Delta_r H = -394 \text{ kJ}$) trung hoà acid mạnh bằng base mạnh ($\Delta_r H = -57 \text{ kJ}$) đốt cháy than cốc thành carbon monoxide ($\Delta_r H = -221 \text{ kJ}$) nhiệt phân potassium nitrate ($\Delta_r H = 255 \text{ kJ}$). Lượng nhiệt trao đổi lớn nhất trong số đó bằng bao nhiêu kJ?**Câu 3.** Biết $\Delta_f H_{298}^0$ của $\text{CO}(g)$ bằng -110 kJ/mol . Tính lượng nhiệt toả ra khi tạo thành 6 mol $\text{CO}(g)$ từ các đơn chất.**Câu 4.** Phản ứng hydrogen hoá ethylene ($\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_6$) có năng lượng hoạt hoá 210 kJ/mol và biến thiên enthalpy -260 kJ . Khi thêm chất xúc tác Ni, năng lượng hoạt hoá còn 100 kJ/mol . Năng lượng hoạt hoá đã giảm bao nhiêu kJ/mol?**PHẦN II. TỰ LUẬN****Câu 5.** Cho tổng hợp ammonia từ nitrogen và hydrogen có $\Delta_r H = -92 \text{ kJ}$; đốt cháy một mol carbon monoxide có $\Delta_r H = -283 \text{ kJ}$. Lượng nhiệt toả ra của hai phản ứng chênh nhau bao nhiêu kJ?

.....

.....

.....

Câu 6. Cần bao nhiêu mol NaBr để thu được 7 mol Br_2 theo phương trình $2 \text{NaBr} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Br}_2 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$?

.....

.....

.....