

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 1 trang)

GIỮA KỲ 2 - NĂM HỌC 2026–2027**MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10***Thời gian làm bài: 45 phút, không kể thời gian phát đề**Phát hành ngày 24/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H10.GK2.019**PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN**

Câu 1. Đốt cháy một mol ethane (C_2H_6) toả ra 1560 kJ; khối lượng mol của nó là 30 g/mol. Tính lượng nhiệt toả ra khi đốt cháy hoàn toàn 150 gam chất ấy.

Câu 2. Cho hoà tan sodium hydroxide vào nước có $\Delta_r H = -45$ kJ; đốt cháy một mol hydrogen có $\Delta_r H = -286$ kJ. Lượng nhiệt toả ra của hai phản ứng chênh nhau bao nhiêu kJ?

Câu 3. Cân bằng phản ứng $Fe_2O_3 + CO \rightarrow Fe + CO_2$ với hệ số nguyên tối giản. Hệ số của Fe_2O_3 bằng bao nhiêu?

Câu 4. Biết $\Delta_f H_{298}^0$ của $ZnO(s)$ bằng -348 kJ/mol. Tính lượng nhiệt toả ra khi tạo thành 7 mol $ZnO(s)$ từ các đơn chất.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Xác định số oxi hoá của Cr trong ion $Cr_2O_7^{2-}$.

.....

.....

.....

Câu 6. Cho các quá trình sau: luyện gang từ quặng sắt; làm mềm nước cứng bằng soda; trung hoà acid dịch vị bằng thuốc muối; tôi vôi sống bằng nước. Có bao nhiêu quá trình dựa trên phản ứng oxi hoá - khử?

.....

.....

.....