kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

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 28/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK2.028

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Khí Cl_2 dư trong thí nghiệm được hấp thụ bằng dung dịch NaOH theo phương trình $Cl_2 + 2\ NaOH \rightarrow NaCl + NaClO + H_2O$. Cần bao nhiêu mol NaOH để hấp thụ hết 3 mol khí Cl_2?

Câu 2. Cân bằng phản ứng $KMnO_4 + HCl \rightarrow KCl + MnCl_2 + Cl_2 + H_2O$ với hệ số nguyên tối giản. Hệ số của $KMnO_4$ bằng bao nhiêu?

Câu 3. Phản ứng đơn giản $NO + O_3 \rightarrow NO_2 + O_2$ có hằng số tốc độ $k = 3 \cdot 10^{-3}$. Khi nồng độ mọi chất tham gia đều bằng 1 mol/L, tốc độ phản ứng bằng bao nhiêu (theo đơn vị 10^{-3} mol/(L·s))?

Câu 4. Đốt cháy một mol ethanol (C_2H_5OH) toả ra 1367 kJ; khối lượng mol của nó là 46 g/mol. Tính lượng nhiệt toả ra khi đốt cháy hoàn toàn 92 gam chất ấy.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Xác định số oxi hoá của N trong ammonia (NH_3).

.....

.....

.....

Câu 6. Cho phản ứng $HCl(aq) + NaOH(aq) \rightarrow NaCl(aq) + H_2O(l)$ có $\Delta_r H^0_{298} = -57$ kJ. Khi phản ứng xảy ra 2 lần theo đúng hệ số của phương trình, lượng nhiệt toả ra là bao nhiêu kJ?

.....

.....

.....