



ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 trang)

GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11

Thời gian làm bài: 45 phút, không kể thời gian phát đề

Phát hành ngày 21/08/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.GK1.058

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nung nóng $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ (lead(II) nitrate) tới khối lượng không đổi. Chất rắn thu được là

- A. CaO B. NaNO_2 C. KNO_2 D. PbO

Câu 2. Một nhà máy đốt hết 100 kg than có chứa 5% lưu huỳnh về khối lượng. Coi toàn bộ lưu huỳnh cháy thành SO_2 , khối lượng SO_2 sinh ra bằng

- A. 10 kg B. 100 kg C. 2, 5 kg D. 5 kg

Câu 3. Dung dịch NH_4NO_3 (ammonium nitrate) có môi trường

- A. base B. acid C. trung tính D. vừa acid vừa base

Câu 4. Dung dịch K_3PO_4 dẫn được điện. Nguyên nhân là

- A. nước nguyên chất vốn dẫn điện tốt B. chất tan làm nhiệt độ dung dịch tăng lên
C. trong dung dịch có các ion chuyển động tự do D. trong dung dịch có các phân tử chuyển động tự do

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Cho phản ứng thuận nghịch $2\text{NO}(g) + \text{O}_2(g) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(g)$. Ban đầu nồng độ NO bằng 0, 5 mol/L; khi hệ đạt cân bằng, nồng độ ấy còn 0, 1 mol/L. Phần trăm NO còn lại lúc cân bằng bằng bao nhiêu?**Câu 6.** Cho cân bằng $\text{PCl}_5(g) \rightleftharpoons \text{PCl}_3(g) + \text{Cl}_2(g)$ với $\Delta_r H = 87 \text{ kJ}$; vế trái có 1 mol khí, vế phải có 2 mol khí. Số mol khí thay đổi bao nhiêu khi phản ứng chạy theo chiều thuận?

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Dung dịch pha trong phòng thí nghiệm có $\text{pH} = 2$ ở 25°C . Tính pOH của mẫu.

.....

.....

.....

Câu 8. Xác định số oxi hoá của nitrogen trong phân tử ammonia NH_3 .

.....

.....

.....