



ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 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 08/09/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.GK1.067

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Khi phản ứng $\text{N}_2\text{O}_4(g) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(g)$ đạt trạng thái cân bằng thì

- A. tốc độ phản ứng thuận bằng tốc độ phản ứng nghịch
B. nồng độ chất đầu bằng nồng độ sản phẩm
C. phản ứng dừng hẳn lại
D. chất đầu đã chuyển hết thành sản phẩm

Câu 2. Việc nào sau đây dùng nitrogen lỏng?

- A. Bơm vào gói bánh kẹo, túi cà phê để giữ được lâu
B. Làm nguyên liệu tổng hợp ammonia trong công nghiệp
C. Bơm vào lốp máy bay và xe đua
D. Giữ lạnh thực phẩm khi vận chuyển đường dài

Câu 3. Cho 3 mol Ag tan hết trong dung dịch HNO_3 loãng theo phương trình $3\text{Ag} + 4\text{HNO}_3(\text{loãng}) \rightarrow 3\text{AgNO}_3 + \text{NO} \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$. Số mol khí NO thoát ra là

- A. 3 mol B. 1 mol C. 4 mol D. 2 mol

Câu 4. Dung dịch HCl nồng độ 0,1 M có nồng độ ion H^+ bằng

- A. 10^{-13} M B. 10^{-7} M C. 10^{-1} M D. 1 M

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Nung 6 mol $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ tới khối lượng không đổi theo phương trình $2\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\text{ZnO} + 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$. Tính số mol khí O_2 thoát ra.**Câu 6.** Tính số mmol ion H^+ có trong 10 mL dung dịch HCl 0,05 M.

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Cặp acid - base liên hợp $\text{H}_2\text{CO}_3/\text{HCO}_3^-$ khác nhau bao nhiêu proton?

.....

.....

.....

Câu 8. Đốt hết 500 kg than chứa 5% lưu huỳnh, sinh ra 50 kg SO_2 . Hệ khử lưu huỳnh giữ lại được 50% lượng khí ấy. Tính khối lượng SO_2 còn thải ra khí quyển.

.....

.....

.....