



ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11

Thời gian làm bài: 50 phút, không kể thời gian phát đề

Phát hành ngày 31/08/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK1.182

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. NaHCO_3 được dùng trong thuốc giảm đau dạ dày do thừa acid,

- A. vì NaHCO_3 phủ lên thành dạ dày một lớp không tan
B. vì Na^+ trung hoà H^+ của dịch vị
C. vì NaHCO_3 có môi trường acid mạnh hơn dịch vị
D. vì HCO_3^- nhận H^+ của dịch vị, làm dịu độ acid

Câu 2. Phổ khối lượng của một hợp chất hữu cơ có peak ion phân tử ở $m/z = 44$. Hợp chất đó có thể là

- A. CH_3CHO B. CH_4 C. C_2H_6 D. CH_3OH

Câu 3. Việc nào sau đây dùng khí nitrogen?

- A. Làm lạnh nam châm siêu dẫn trong máy chụp cộng hưởng từ
B. Làm nguyên liệu tổng hợp ammonia trong công nghiệp
C. Giữ lạnh thực phẩm khi vận chuyển đường dài
D. Bảo quản vaccine trong ngân hàng sinh phẩm

Câu 4. Cho phản ứng thuận nghịch $\text{N}_2(g) + 3\text{H}_2(g) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(g)$. Ban đầu nồng độ N_2 bằng 1,5 mol/L; khi hệ đạt cân bằng, nồng độ ấy còn 0,3 mol/L. Hiệu suất chuyển hoá của N_2 bằng

- A. 400 % B. 100 % C. 80 % D. 20 %

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Đốt hết 400 kg than chứa 3% lưu huỳnh về khối lượng. Tính khối lượng khí SO_2 sinh ra, coi toàn bộ lưu huỳnh đều cháy thành SO_2 .

.....

.....

.....

Câu 6. Trong quá trình Haber, một mol N_2 phản ứng vừa đủ với bao nhiêu mol H_2 ?

.....

.....

.....

Câu 7. Kết tinh lại 20 g chất rắn hữu cơ thô, thu được 5 g tinh thể tinh khiết. Tính hiệu suất thu hồi.

.....

.....

.....