



ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 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 24/08/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK1.031

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

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

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

Câu 2. Trong phân tử hợp chất hữu cơ, nguyên tố sulfur (S) có hoá trị

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

Câu 3. Phương pháp chưng cất dựa trên nguyên tắc nào?

- A. Dựa vào khả năng hấp phụ khác nhau của các chất trên pha tĩnh và khả năng hoà tan khác nhau trong pha động
B. Dựa vào nhiệt độ sôi khác nhau của các chất trong hỗn hợp lỏng
C. Dựa vào độ hoà tan khác nhau của các chất trong hai dung môi không trộn lẫn vào nhau
D. Dựa vào độ tan khác nhau và sự thay đổi độ tan theo nhiệt độ

Câu 4. Theo thuyết Brønsted - Lowry, H_2CO_3 đóng vai trò acid vì nó

- A. cho proton H^+ B. phân li ra ion OH^- C. nhận thêm electron D. nhận proton H^+

Câu 5. Phổ hồng ngoại của một hợp chất hữu cơ có một đỉnh nhọn rất mạnh ở 1730 cm^{-1} , không có đỉnh rộng nào trong vùng $3650 - 2500\text{ cm}^{-1}$. Hợp chất đó thuộc loại

- A. ester B. alcohol C. aldehyde hoặc ketone D. carboxylic acid

PHẦN II. TỰ LUẬN

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

.....

.....

.....

Câu 7. Phổ khối lượng của CH_3Cl (chloromethane) có peak ion phân tử ở $m/z = 50$. Peak đồng vị đi kèm nằm ở giá trị m/z bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....