kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

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 30/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.CK1.005

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Để tinh chế muối ăn từ nước biển bằng cách cô rồi làm nguội, người ta dùng phương pháp

A. kết tinh **B.** chiết **C.** chưng cất **D.** sắc kí cột

Câu 2. Muối $Al_2(SO_4)_3$ (aluminium sulfate) được dùng để

A. Tạo thành trên bản cực của ắc quy chì khi phóng điện

B. Dùng trong y học và ngâm chân thư giãn

C. Làm phân kali cho cây trồng

D. Làm trong nước ở nhà máy cấp nước

Câu 3. Nguồn nào sau đây phát thải NO_x vào không khí?

A. Hoà tan muối ăn vào nước **B.** Động cơ đốt trong của ô tô, xe máy

C. Hoà tan đường vào nước ở nhiệt độ thường **D.** Quang hợp của cây xanh

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

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

Câu 5. Đun nóng dung dịch $(NH_4)_2SO_4$ với dung dịch NaOH. Hiện tượng quan sát được là

A. có khí mùi khai thoát ra, làm quỳ tím ẩm hoá xanh

B. không có hiện tượng gì

C. có kết tủa trắng xuất hiện, không có khí thoát ra

D. có khí mùi khai thoát ra, làm quỳ tím ẩm hoá đỏ

Câu 6. Nitrogen lỏng sôi ở nhiệt độ khoảng

A. $-100\,^\circ C$ **B.** $-196\,^\circ C$ **C.** $0\,^\circ C$ **D.** $-78\,^\circ C$

Câu 7. Thực hiện phản ứng $SO_2 + Br_2 + 2H_2O \rightarrow 2\ HBr + H_2SO_4$. Hiện tượng quan sát được là

A. Đây là bước then chốt trong dây chuyền sản xuất sulfuric acid

B. Xuất hiện chất rắn màu vàng

C. Nước bromine màu vàng nâu bị mất màu

D. Dung dịch thuốc tím mất màu

Câu 8. Những chất đồng đẳng của nhau là những chất

A. Có cùng phân tử khối

B. Có cùng công thức phân tử nhưng khác cấu tạo hoá học

C. Có cùng số nguyên tử carbon

D. Hơn kém nhau một hay nhiều nhóm CH_2 và có tính chất hoá học tương tự nhau

Câu 9. Vì sao trong công đoạn cuối người ta không hấp thụ SO_3 bằng nước mà phải hấp thụ vào H_2SO_4 đặc?

A. Vì phản ứng của SO_3 với nước thu nhiệt nên khó xảy ra

B. Vì SO_3 gặp nước tạo ra sương mù H_2SO_4 rất mịn, không lắng xuống được và bay theo khí thải ra ngoài

C. Vì SO_3 không phản ứng được với nước

D. Vì nước làm hỏng chất xúc tác V_2O_5

Câu 10. Cho cân bằng $2NH_3(g) \rightleftharpoons N_2(g) + 3H_2(g)$ với $\Delta_r H = 92$ kJ; vế trái có 2 mol khí, vế phải có 4 mol khí. Muốn thu được nhiều sản phẩm hơn, nên

A. giảm áp suất và hạ nhiệt độ

B. tăng áp suất và tăng nhiệt độ

C. giảm áp suất và tăng nhiệt độ

D. thêm chất xúc tác