



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 30/08/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK1.034

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Phổ hồng ngoại của HCHO (formaldehyde) có tín hiệu đặc trưng của liên kết nào?

- A. O – H trong vùng $3300 - 2500\text{ cm}^{-1}$ B. C = O trong vùng $1740 - 1720\text{ cm}^{-1}$
C. N – H trong vùng $3500 - 3300\text{ cm}^{-1}$ D. O – H trong vùng $3650 - 3200\text{ cm}^{-1}$

Câu 2. Nung nóng AgNO_3 (silver nitrate) tới khối lượng không đổi. Chất rắn thu được là

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

Câu 3. Sulfuric acid bắn vào mắt. Cách xử lý đúng là

- A. Rửa mắt bằng dòng nước sạch chảy nhẹ và liên tục, cố gắng mở mắt trong khi rửa, rồi tới cơ sở y tế
B. Rửa mắt bằng dung dịch acid loãng hơn
C. Nhỏ thuốc nhỏ mắt rồi nhắm mắt nghỉ
D. Dụi mắt thật mạnh cho acid trôi ra

Câu 4. Hoà tan $\text{Ba}(\text{OH})_2$ vào nước được dung dịch nồng độ 0,55 M. Chất ấy là chất điện li mạnh, phương trình điện li: $\text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^-$. Nồng độ ion Ba^{2+} trong dung dịch bằng

- A. 0,55 mol/L B. 1,1 mol/L C. 2,55 mol/L D. 1,55 mol/L

Câu 5. Công đoạn thứ nhất của phương pháp tiếp xúc tạo ra

- A. Khí H_2S B. H_2SO_4 đặc C. Khí SO_2 D. Khí SO_3

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Cho 7 mol N_2 phản ứng với lượng dư H_2 , hiệu suất đạt 50%. Tính số mol NH_3 thu được.

.....
.....
.....

Câu 7. Cho các chất HCl , CH_3COOH , H_2O , HCO_3^- . Có bao nhiêu chất **không** đóng vai trò acid?

.....
.....
.....