kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

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 27/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.CK1.141

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Cho dung dịch $BaCl_2$ dư vào dung dịch chứa 5 mol ion SO_4^{2-}. Khối lượng kết tủa thu được là

A. 1165 g **B.** 233 g **C.** 480 g **D.** 685 g

Câu 2. Nhận xét nào sau đây đúng với muối nitrate?

A. Muối nitrate bền nhiệt, nung tới đâu cũng không phân huỷ

B. Mọi muối nitrate đều tan trong nước và đều kém bền nhiệt

C. Muối nitrate của kim loại nào cũng cho oxide khi nhiệt phân

D. Mọi muối nitrate đều không tan trong nước

Câu 3. Trong phản ứng $SO_2 + 2H_2S \rightarrow 3\ S\downarrow + 2H_2O$, sulfur dioxide đóng vai trò

A. chất chỉ thị màu **B.** chất oxi hoá **C.** chất xúc tác **D.** chất khử

Câu 4. Biện pháp nào sau đây thật sự làm giảm lượng NO_x thải ra không khí?

A. Tăng nhiệt độ buồng đốt để nhiên liệu cháy kiệt **B.** Trồng thêm cây xanh trong thành phố

C. Gắn bộ chuyển hoá xúc tác trên ống xả ô tô **D.** Nâng chiều cao ống khói nhà máy

Câu 5. Cho Al tác dụng hết với dung dịch H_2SO_4 loãng. Khí thoát ra là

A. SO_2 **B.** H_2S **C.** O_2 **D.** H_2

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Cho các chất CO_3^{2-}, HS^-, NH_3, CH_3COOH. Có bao nhiêu chất **không thể** đóng vai trò acid (chỉ nhận proton)?

.....

.....

.....

Câu 7. Cho cân bằng $CaCO_3(s) \rightleftharpoons CaO(s) + CO_2(g)$ với $\Delta_r H = 178$ kJ. Xét các biện pháp: (1) giảm áp suất; (2) tách sản phẩm ra liên tục; (3) hạ nhiệt độ; (4) nén hệ để tăng áp suất; (5) tăng nhiệt độ. Có bao nhiêu biện pháp làm cân bằng chuyển dịch về phía sản phẩm?

.....

.....

.....