

**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 27/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK1.053**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Oxide nào sau đây là chất rắn, là anhydride của HNO_3 ?

- A. NO_2 (nitrogen dioxide) B. NO (nitrogen monoxide)
C. N_2O_5 (dinitrogen pentoxide) D. N_2O (dinitrogen oxide)

Câu 2. Trong phản ứng $2\text{Ag} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 (\text{đặc}) \rightarrow \text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{SO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$, chất bị khử là

- A. Sulfur số oxi hoá +6 B. Ion H^+ C. Ion SO_4^{2-} đi vào muối D. Kim loại Ag

Câu 3. Theo thuyết Brønsted - Lowry, CH_3COOH đóng vai trò acid vì nó

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

Câu 4. Kết tinh lại 50 g chất rắn hữu cơ thô, thu được 20 g tinh thể tinh khiết. Hiệu suất thu hồi bằng

- A. 60 % B. 20 % C. 250 % D. 40 %

PHẦN II. TỰ LUẬN**Câu 5.** Hoà tan K_3PO_4 vào nước được dung dịch nồng độ 0,85 M. Chất ấy là chất điện li mạnh, phương trình điện li: $\text{K}_3\text{PO}_4 \rightarrow 3\text{K}^+ + \text{PO}_4^{3-}$. Tính nồng độ ion PO_4^{3-} trong dung dịch.

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

Câu 6. Chuẩn độ 10 mL dung dịch H_2SO_4 chưa biết nồng độ bằng dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 0,1 M, thấy dùng hết 20 mL dung dịch chuẩn. Tính nồng độ mol của dung dịch acid.

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

Câu 7. Xác định số oxi hoá của sulfur trong Na_2SO_4 (sodium sulfate).

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