

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 2 trang)

GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027**MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11***Thời gian làm bài: 45 phút, không kể thời gian phát đề**Phát hành ngày 28/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.GK1.003**TRẮC NGHIỆM**

Câu 1. Trong bài thực hành chuẩn độ dung dịch HCl bằng dung dịch NaOH, dụng cụ dùng để lấy chính xác thể tích dung dịch HCl cho vào bình tam giác là

- A. pipette B. cốc có mỏ C. buret D. ống đong

Câu 2. Chuẩn độ 25 mL dung dịch HNO_3 chưa biết nồng độ bằng dung dịch KOH 0,25 M, thấy dùng hết 15 mL dung dịch chuẩn. Nồng độ dung dịch acid bằng

- A. 0,08 M B. 0,3 M C. 0,25 M D. 0,15 M

Câu 3. Base liên hợp của HSO_4^- là

- A. HSO_4^- B. OH^- C. Cl^- D. SO_4^{2-}

Câu 4. Dung dịch muối nào sau đây có môi trường base?

- A. NH_4Cl B. NaHCO_3 C. K_2SO_4 D. NaCl

Câu 5. Người ta bảo quản mẫu máu, tinh trùng và phôi. Nitrogen được dùng ở dạng nào?

- A. dung dịch NH_3 trong nước B. nitrogen lỏng
C. muối NaNO_3 rắn D. khí nitrogen

Câu 6. Cân bằng $\text{N}_2\text{O}_4(g) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(g)$ đang ở trạng thái cân bằng thì chịu một tác động bên ngoài. Theo nguyên lý Le Chatelier, cân bằng sẽ chuyển dịch theo chiều

- A. làm giảm tác động bên ngoài ấy B. giữ nguyên vì cân bằng đã ổn định
C. thuận, bất kể tác động là gì D. làm tăng tác động bên ngoài ấy

Câu 7. Khí nitrogen dùng cho quá trình Haber được lấy từ

- A. khí thiên nhiên
B. nước biển sau khi cô cạn
C. không khí, sau khi hoá lỏng rồi chưng cất phân đoạn
D. quặng nitrate trong lòng đất

Câu 8. Vì sao khí ammonia làm quỳ tím ẩm hoá xanh?

- A. Vì NH_3 phân li ra ion OH^- có sẵn trong phân tử B. Vì NH_3 làm nước bay hơi khỏi giấy quỳ
C. Vì NH_3 oxi hoá chất màu trong quỳ tím D. Vì NH_3 nhận H^+ của nước, sinh ra OH^-

Câu 9. Thực hiện phản ứng $\text{SO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaSO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$. Hiện tượng quan sát được là

- A. Dung dịch thuốc tím mất màu
- B. Nước vôi trong bị vẩn đục
- C. Nước bromine màu vàng nâu bị mất màu
- D. Đây là bước then chốt trong dây chuyền sản xuất sulfuric acid

Câu 10. Mẫu nước ao nuôi tôm có $[\text{H}^+] = 10^{-13} \text{ M}$. Giá trị pH của mẫu bằng

- A. 7
- B. 14
- C. 13
- D. 1