

**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 05/09/2026*

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

**Mã đề: H11.CK1.015****PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Kết tinh lại 100 g chất rắn hữu cơ thô, thu được 80 g tinh thể tinh khiết. Hiệu suất thu hồi bằng

- A. 40 %                      B. 125 %                      C. 80 %                      D. 20 %

**Câu 2.** Độ tan của khí ammonia trong nước

- A. chỉ đáng kể khi trong nước có sẵn acid  
B. rất nhỏ, gần như không tan  
C. xấp xỉ độ tan của khí nitrogen  
D. rất lớn, một lít nước hoà tan khoảng 700 lít khí ammonia ở 20 °C

**Câu 3.** Dung dịch  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  dẫn được điện. Nguyên nhân là

- A. trong dung dịch có các ion chuyển động tự do                      B. chất tan làm nhiệt độ dung dịch tăng lên  
C. nước nguyên chất vốn dẫn điện tốt                      D. trong dung dịch có các phân tử chuyển động tự do

**Câu 4.** Chất xúc tác dùng cho phản ứng oxi hoá  $\text{SO}_2$  thành  $\text{SO}_3$  là

- A. Fe được hoạt hoá                      B. Pt                      C.  $\text{V}_2\text{O}_5$                       D.  $\text{MnO}_2$

**Câu 5.** Số oxi hoá của nitrogen trong  $\text{N}_2$  (nitrogen) là

- A. -3                      B. 0                      C. 5                      D. 1

**Câu 6.** Cho cân bằng  $\text{C}(s) + \text{CO}_2(g) \rightleftharpoons 2 \text{CO}(g)$ . Biểu thức hằng số cân bằng  $K_C$  của cân bằng ấy là

- A.  $K_C = \frac{[\text{CO}]^2}{[\text{CO}_2]}$                       B.  $K_C = \frac{[\text{HI}]^2}{[\text{H}_2][\text{I}_2]}$                       C.  $K_C = \frac{[\text{CO}_2]}{[\text{CO}]^2}$                       D.  $K_C = \frac{[\text{CO}]}{[\text{CO}_2]}$

**PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN****Câu 7.** Trong quá trình Haber, một mol  $\text{N}_2$  phản ứng vừa đủ với bao nhiêu mol  $\text{H}_2$ ?**Câu 8.** Cho 5 mol Zn tan hết trong dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng theo phương trình  $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 (\text{loãng}) \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ . Tính số mol  $\text{H}_2\text{SO}_4$  đã phản ứng.**Câu 9.** Cho các nguồn sau: lò luyện kim đốt quặng sulfide; nhà máy lọc hoá dầu; động cơ chạy dầu diesel có hàm lượng lưu huỳnh cao; máy điều hoà không khí chạy điện. Có bao nhiêu nguồn phát thải khí  $\text{SO}_2$ ?

**Câu 10.** Cho 7 mol  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  tác dụng hết với dung dịch NaOH dư, đun nóng. Tính số mol khí  $\text{NH}_3$  thoát ra.