



ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 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 05/09/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.GK1.101

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong quá trình Haber tổng hợp ammonia, người ta vận dụng nguyên lí Le Chatelier bằng cách nào?

- A. tăng thể tích bình để phản ứng có nhiều chỗ xảy ra hơn
B. chỉ dùng chất xúc tác để đẩy cân bằng về phía sản phẩm
C. giữ nguyên mọi điều kiện và chờ phản ứng xảy ra hoàn toàn
D. điều chỉnh áp suất và nhiệt độ, đồng thời rút sản phẩm ra để đẩy cân bằng về phía sản phẩm

Câu 2. Một nhà máy đốt hết 200 kg than có chứa 4% lưu huỳnh về khối lượng. Coi toàn bộ lưu huỳnh cháy thành SO_2 , khối lượng SO_2 sinh ra bằng

- A. 4 kg B. 16 kg C. 200 kg D. 8 kg

Câu 3. Trong phản ứng $8\text{NH}_3 + 3\text{Cl}_2 \rightarrow \text{N}_2 + 6\text{NH}_4\text{Cl}$, ammonia thể hiện tính khử vì

- A. số oxi hoá của nitrogen tăng từ -3 lên 0 B. ammonia không đổi số oxi hoá trong phản ứng
C. ammonia nhận proton của Cl_2 D. số oxi hoá của nitrogen giảm từ 0 xuống -3

Câu 4. Sulfur có hai dạng thù hình là

- A. tà phương và đơn tà B. kim cương và than chì C. khí và lỏng D. trắng và đỏ

Câu 5. 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. $K_C = \frac{[\text{CO}]}{[\text{CO}_2]}$ B. $K_C = \frac{[\text{CO}_2]}{[\text{CO}]^2}$ C. $K_C = \frac{[\text{CO}]^2}{[\text{CO}_2]}$ D. $K_C = \frac{[\text{HI}]^2}{[\text{H}_2][\text{I}_2]}$

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Trong quá trình Haber, một mol N_2 phản ứng vừa đủ với bao nhiêu mol H_2 ?

.....

.....

.....

Câu 7. Hoà tan H_2SO_4 vào nước được dung dịch nồng độ $0,65\text{ M}$. Chất ấy là chất điện li mạnh, phương trình điện li: $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$. Tính nồng độ ion H^+ trong dung dịch.

.....

.....

.....