kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 2 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 24/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK2.003

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Phương trình nào sau đây mô tả đúng phản ứng giữa Mg và Cl_2?

A. $2\ Mg + 3Cl_2 \rightarrow 2MgCl_3$

B. $2\ Mg + Cl_2 \rightarrow 2\ MgCl$

C. $Mg + Cl_2 \rightarrow MgCl_2$

D. $2\ Mg + Cl_2 \rightarrow 2MgCl_2$

Câu 2. Phản ứng $Cl_2 + 2\ NaOH \rightarrow NaCl + NaClO + H_2O$ là phản ứng oxi hoá - khử. Dấu hiệu để nhận ra một phản ứng oxi hoá - khử là

A. phản ứng có sự tham gia của oxygen

B. có ít nhất một nguyên tố thay đổi số oxi hoá

C. phản ứng tạo ra chất khí hoặc chất kết tủa

D. phản ứng toả nhiều nhiệt

Câu 3. Chất silver bromide $(AgBr)$ được dùng để

A. Làm chất trợ chảy trong luyện kim và nguyên liệu sản xuất HF

B. Làm phim ảnh và giấy ảnh

C. Làm gia vị, bảo quản thực phẩm và làm nguyên liệu điện phân

D. Trộn vào muối ăn để phòng bệnh bướu cổ

Câu 4. Một xúc tác có ban đầu $0,002$ mol tâm hoạt động. Trong thời gian khảo sát tạo $0,277$ mol sản phẩm, toàn bộ theo đường xúc tác ấy; một chu trình hoàn chỉnh trên một tâm tạo một phân tử sản phẩm. Cuối kỳ một chất độc hấp phụ làm nhiều tâm mất hoạt tính, nhưng chưa có dữ liệu chứng minh nguyên tử xúc tác bị tiêu hao. Định nghĩa $\text{TON} = n_P/n_{site,0}$. Kết luận nào đúng?

A. TON $\approx 138,5$ chu trình/tâm ban đầu. Giá trị trung bình không áp cho từng tâm; đầu độc gây mất hoạt tính chưa chứng minh nguyên tử xúc tác bị ...

B. TON $\approx 138,5$ chu trình/tâm ban đầu. Giá trị trung bình không áp cho từng tâm; mất hoạt tính cuối kỳ chứng minh nguyên tử xúc tác đã phản ứng ...

C. TON $\approx 0,0072$ chu trình/tâm ban đầu. Giá trị trung bình không áp cho từng tâm; đầu độc gây mất hoạt tính chưa chứng minh nguyên tử xúc tác bị ...

D. TON $\approx 138,5$ chu trình/tâm ban đầu. Mỗi tâm chắc chắn chạy đúng bằng số vòng trung bình ấy rồi mới bị đầu độc.

Câu 5. Biết $\Delta_f H^0_{298}$ của $C_2H_2(g)$ bằng 227 kJ/mol. Enthalpy tạo thành chuẩn của một chất là biến thiên enthalpy của phản ứng

A. đốt cháy hoàn toàn một mol chất ấy ở điều kiện chuẩn

B. phân huỷ một mol chất ấy thành các đơn chất

C. tạo thành một mol chất ấy từ các hợp chất khác

D. tạo thành một mol chất ấy từ các đơn chất bền nhất ở điều kiện chuẩn

Câu 6. Trên sơ đồ năng lượng của phản ứng tổng hợp ammonia ($N_2(g) + 3H_2(g) \to 2NH_3(g)$), mức năng lượng của các chất đầu là 240 kJ, của các sản phẩm là 148 kJ. Biến thiên enthalpy của phản ứng bằng

A. -92 kJ **B.** 388 kJ **C.** 148 kJ **D.** 92 kJ

Câu 7. Xét aldehyde mạch thẳng $CH_3(CH_2)_3CHO$ và acid tương ứng $CH_3(CH_2)_3COOH$. Gán cho từng carbon: mỗi C–H góp -1, C–O đơn góp $+1$, C=O góp $+2$, C–C góp 0. Môi trường acid, chỉ nhóm aldehyde chuyển thành carboxyl. Kết quả nào đúng?

A. Methyl -3 CH_2 -2 carbon chức $+3 \to +1$. $CH_3(CH_2)_3COOH + 2H^+ + 2e^- \to CH_3(CH_2)_3CHO + H_2O$. Chỉ carbon chức bị khử.

B. Methyl $-3 \to -1$ CH_2 $-2 \to 0$ carbon chức $+1 \to +3$ …

C. Methyl -3 CH_2 -2 carbon chức $+1 \to +3$. $CH_3(CH_2)_3CHO + H_2O \to CH_3(CH_2)_3COOH + 2H^+ + 2e^-$. Chỉ carbon chức bị …

D. Methyl -3 CH_2 -2 carbon chức giữ nguyên $+1$ ở cả hai chất. Không nhường electron vì số carbon không đổi.

Câu 8. Cho phản ứng $CH_4(g) + 2O_2(g) \to CO_2(g) + 2H_2O(l)$. Biến thiên enthalpy chuẩn của phản ứng được tính theo công thức

A. $\Delta_r H = \sum n \cdot \Delta_f H(\text{sản phẩm}) + \sum n \cdot \Delta_f H(\text{chất đầu})$

B. $\Delta_r H = \sum \Delta_f H(\text{sản phẩm}) - \sum \Delta_f H(\text{chất đầu})$

C. $\Delta_r H = \sum n \cdot \Delta_f H(\text{sản phẩm}) - \sum n \cdot \Delta_f H(\text{chất đầu})$

D. $\Delta_r H = \sum n \cdot \Delta_f H(\text{chất đầu}) - \sum n \cdot \Delta_f H(\text{sản phẩm})$

Câu 9. Phản ứng nào sau đây xảy ra được?

A. $Br_2 + 2\ NaCl \to 2\ NaBr + Cl_2$ **B.** $I_2 + 2\ NaBr \to 2\ NaI + Br_2$

C. $I_2 + 2\ NaCl \to 2\ NaI + Cl_2$ **D.** $Cl_2 + 2\ NaI \to 2\ NaCl + I_2$

Câu 10. Cho Br_2 có $M = 160$, $t_{nc} = -7\ ^\circ C$, $t_s = 59\ ^\circ C$, I_2 có $M = 254$, $t_{nc} = 114\ ^\circ C$, $t_s = 184\ ^\circ C$. Đi từ F_2 đến I_2, nhiệt độ nóng chảy và nhiệt độ sôi của các đơn chất halogen biến đổi thế nào?

A. không đổi **B.** tăng dần **C.** giảm dần **D.** tăng rồi giảm