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 29/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK2.005

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. 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 toả nhiều nhiệt
B. phản ứng có sự tham gia của oxygen
C. có ít nhất một nguyên tố thay đổi số oxi hoá
D. phản ứng tạo ra chất khí hoặc chất kết tủa

Câu 2. Cho phản ứng $2SO_2 + O_2 \rightarrow 2SO_3$. Trong 50 giây, nồng độ SO_2 đổi từ $0,6$ mol/L thành $0,5$ mol/L. Tốc độ trung bình của phản ứng trong khoảng thời gian ấy, tính theo đơn vị 10^{-3} mol/(L·s), bằng

A. 2
B. 1
C. 50
D. 3

Câu 3. Cho HBr có $M = 81$ và sôi ở $-67\ ^\circ C$, HI có $M = 128$ và sôi ở $-35\ ^\circ C$. Đi từ HCl đến HI, nhiệt độ sôi của các hydrogen halide biến đổi thế nào?

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

Câu 4. Số oxi hoá của Cl trong hypochlorous acid ($HClO$) bằng

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

Câu 5. Phương trình nào sau đây mô tả đúng phản ứng giữa Mg và Cl_2?

A. $Mg + Cl_2 \rightarrow MgCl_2$
B. $2\ Mg + Cl_2 \rightarrow 2\ MgCl$
C. $2\ Mg + Cl_2 \rightarrow 2MgCl_2$
D. $2\ Mg + 3Cl_2 \rightarrow 2MgCl_3$

Câu 6. Từ NaCl, bằng cách điện phân dung dịch bão hoà có màng ngăn, người ta thu được những sản phẩm nào?

A. Na, Cl_2 và H_2O
B. NaOH, Cl_2 và H_2
C. HCl và NaOH
D. NaClO và H_2

Câu 7. Quá trình cho vôi sống tác dụng với nước là phản ứng toả nhiệt. Phản ứng toả nhiệt có biến thiên enthalpy

A. $\Delta_r H = 0$
B. $\Delta_r H > 0$
C. $\Delta_r H$ có thể âm hoặc dương tuỳ nhiệt độ
D. $\Delta_r H < 0$

Câu 8. Trên sơ đồ năng lượng của phản ứng phân huỷ nước $\left(H_2O(l) \rightarrow H_2(g) + \frac{1}{2}O_2(g)\right)$, mức năng lượng của các chất đầu là -390 kJ, của các sản phẩm là -104 kJ. Kết luận nào sau đây đúng?

A. Phản ứng toả nhiệt, lượng nhiệt trao đổi là 286 kJ
B. Không kết luận được vì thiếu năng lượng hoạt hoá
C. Phản ứng thu nhiệt, lượng nhiệt trao đổi là 494 kJ
D. Phản ứng thu nhiệt, lượng nhiệt trao đổi là 286 kJ

Câu 9. So sánh tính khử của Br^- và I^-, dãy nào sau đây sắp xếp đúng theo chiều **tăng dần** tính khử của ion halide?

A. $F^- < Cl^- < Br^- < I^-$
B. $F^- < Br^- < Cl^- < I^-$
C. $I^- < Br^- < Cl^- < F^-$
D. $Cl^- < F^- < Br^- < I^-$

Câu 10. Nguyên tố iodine (I) $(Z = 53)$ thuộc nhóm nào của bảng tuần hoàn?

A. VIA **B.** VIIIA **C.** VIIA **D.** IA