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 22/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK2.002

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong phương trình nhiệt hoá học, kí hiệu (l) đặt sau công thức một chất cho biết chất ấy ở trạng thái

A. chất tan trong dung dịch nước
B. chất rắn
C. chất khí
D. chất lỏng

Câu 2. Ở điều kiện thường, đơn chất chlorine (Cl_2) tồn tại ở trạng thái nào và có màu gì?

A. lỏng, màu nâu đỏ **B.** khí, màu lục nhạt **C.** khí, màu vàng lục **D.** rắn, màu tím đen

Câu 3. Cho HF có năng lượng liên kết H — X bằng 565 kJ/mol, HCl có năng lượng liên kết H — X bằng 427 kJ/mol. Dãy nào sắp xếp đúng theo chiều **tăng dần** tính acid?

A. $HF < HBr < HCl < HI$
B. $HF < HCl < HBr < HI$
C. $HCl < HF < HBr < HI$
D. $HI < HBr < HCl < HF$

Câu 4. Trong phản ứng thuỷ phân tinh bột $\left((C_6H_{10}O_5)_n + nH_2O \rightarrow nC_6H_{12}O_6\right)$, enzyme amylase đóng vai trò chất xúc tác. Chất xúc tác là chất

A. làm tăng tốc độ phản ứng và còn lại sau phản ứng
B. làm tăng tốc độ phản ứng và bị tiêu hao dần
C. làm tăng lượng sản phẩm thu được
D. làm phản ứng toả nhiều nhiệt hơn

Câu 5. Cho phản ứng $2\ HI(g) \rightarrow H_2(g) + I_2(g)$ với mọi chất đều ở thể khí. Biến thiên enthalpy của phản ứng được tính theo công thức

A. $\Delta_r H = \sum E_b(\text{liên kết bị phá}) + \sum E_b(\text{liên kết tạo thành})$
B. $\Delta_r H = \sum E_b(\text{sản phẩm}) - \sum E_b(\text{chất đầu})$
C. $\Delta_r H = \sum E_b(\text{liên kết tạo thành}) - \sum E_b(\text{liên kết bị phá})$
D. $\Delta_r H = \sum E_b(\text{liên kết bị phá}) - \sum E_b(\text{liên kết tạo thành})$

Câu 6. So sánh tính khử của F^- và I^-, dãy nào sau đây sắp xếp đúng theo chiều **tăng dần** tính khử của ion halide?

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

Câu 7. Việc để thức ăn nguội hẳn rồi mới cất vào tủ lạnh nhằm làm cho phản ứng xảy ra

A. chậm hơn
B. không đổi tốc độ, chỉ đổi lượng sản phẩm
C. đổi chiều phản ứng
D. nhanh hơn

Câu 8. Trong tự nhiên, iodine (I) tồn tại chủ yếu ở dạng

A. Đơn chất rắn lẫn trong quặng kim loại
B. Khoáng vật fluorite CaF_2 và cryolite Na_3AlF_6
C. Muối NaCl trong nước biển và trong mỏ muối
D. Rong biển và tuyến giáp của người

Câu 9. Trong phản ứng $Cl_2 + 2\ KI \rightarrow 2\ KCl + I_2$, chất oxi hoá là

A. I_2 **B.** Cl_2 **C.** KI **D.** KCl

Câu 10. Một khối S hình lập phương cạnh 8 cm được chia thành các khối lập phương nhỏ bằng nhau, mỗi cạnh chia làm 3 phần. Tổng diện tích bề mặt của các khối nhỏ gấp bao nhiêu lần diện tích bề mặt khối ban đầu?

A. 18 **B.** 27 **C.** 3 **D.** 9