kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 3 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

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

Phát hành ngày 29/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.020

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tử trung hòa X có cấu hình electron trạng thái cơ bản $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^6\,4s^2\,3d^{10}\,4p^6\,5s^2\,4d^{10}\,5p^3$. X thuộc nguyên tố nhóm A. Vị trí nào đúng?

A. ô 51, chu kì 5, nhóm VA
B. ô 51, chu kì 6, nhóm VA
C. ô 51, chu kì 5, nhóm VIA
D. ô 52, chu kì 5, nhóm VA

Câu 2. Giữa các phân tử Cl_2 có tương tác van der Waals. Tương tác ấy sinh ra do

A. sự góp chung electron giữa các phân tử
B. lực hút tĩnh điện giữa các ion trái dấu
C. nguyên tử H của phân tử này hút cặp electron riêng của phân tử khác
D. sự dịch chuyển tạm thời của các electron làm xuất hiện lưỡng cực tạm thời và lưỡng cực cảm ứng

Câu 3. Sodium (Na) nằm ở ô số 11, chu kì 3, nhóm IA. Nguyên tố ấy thuộc khối nào?

A. khối f
B. khối s
C. khối d
D. khối p

Câu 4. Một buổi thực hành mô hình phân tử có bốn nhóm dựng bốn mô hình **phẳng** khác nhau cho cùng một phân tử Z. Quy ước: moment lưỡng cực phân tử là **tổng vectơ** các moment liên kết; mỗi moment liên kết cho bằng độ lớn (đơn vị D) và **góc phương** đo từ trục Ox, ngược chiều kim đồng hồ, theo chiều mũi tên của moment. Một loại liên kết kí hiệu U có mặt trong các mô hình với moment u **chưa biết độ lớn** nhưng cùng một giá trị ở mọi chỗ.

Mô hình I	Moment (D)	Góc phương
liên kết 1	$1,6$	225°
liên kết U thứ 1	u	135°
liên kết U thứ 2	u	45°

Mô hình II	Moment (D)	Góc phương
liên kết 1	$0,8$	240°
liên kết 2	$1,4$	240°
liên kết U thứ 1	u	45°
liên kết U thứ 2	u	90°
liên kết U thứ 3	u	90°

Mô hình III	Moment (D)	Góc phương
liên kết 1	$1,5$	30°
liên kết 2	$1,4$	300°
liên kết U thứ 1	u	150°

Mô hình IV	Moment (D)	Góc phương
liên kết 1	1	150°
liên kết 2	$1,2$	225°
liên kết U thứ 1	u	270°
liên kết U thứ 2	u	180°
liên kết U thứ 3	u	150°

Thẻ hiệu chuẩn: phân tử chuẩn chỉ gồm hai liên kết U đối xứng nhau, góc giữa hai moment là $\varphi = 120^\circ$, nên moment tổng của nó là $\mu_{ref} = 2u\left|\cos\dfrac{\varphi}{2}\right|$ đo được μ_{ref} từ $0,58$ đến $0,82$ D. Moment lưỡng cực đo được của phân tử Z nằm trong khoảng từ $1,34$ đến $1,46$ D (hai khoảng đo đã gồm sai số). Cho biết: nếu $\vec{v}(u) = \vec{v}_0 + u\,\vec{w}$ thì $|\vec{v}|^2 = |\vec{w}|^2u^2 + 2(\vec{v}_0\cdot\vec{w})u + |\vec{v}_0|^2$, đạt cực tiểu tại $u^* = -\dfrac{\vec{v}_0\cdot\vec{w}}{|\vec{w}|^2}$ trên một khoảng của u, giá trị lớn nhất và nhỏ nhất của $|\vec{v}|$ chỉ cần xét hai đầu khoảng và u^* nếu u^* thuộc khoảng. Mô hình nào phù hợp đồng thời với thẻ hiệu chuẩn và moment đo được của mẫu?

A. Mô hình IV **B.** Mô hình III **C.** Mô hình II **D.** Mô hình I

Câu 5. Trường hợp nào sau đây **không** dẫn điện?

A. dung dịch BaO đang được khuấy
B. BaO nóng chảy
C. dung dịch BaO trong nước
D. BaO ở thể rắn

Câu 6. Trong bốn mốc sau, mốc nào diễn ra sớm nhất?

A. Glenn Seaborg tách họ actini xuống thành hàng riêng ở cuối bảng tuần hoàn
B. William Ramsay phát hiện các khí hiếm và thêm một nhóm mới vào bảng tuần hoàn
C. Johann Döbereiner gộp các nguyên tố có tính chất giống nhau thành từng bộ ba
D. IUPAC đặt tên bốn nguyên tố cuối cùng, hoàn tất chu kì bảy của bảng tuần hoàn

Câu 7. Sản phẩm "xăng, dầu diesel và khí hóa lỏng" là đóng góp của Hóa học cho lĩnh vực nào?

A. Công nghiệp vật liệu.
B. Năng lượng và nhiên liệu.
C. Nông nghiệp và trồng trọt.
D. Bảo vệ môi trường và xử lí ô nhiễm.

Câu 8. So sánh liên kết σ và liên kết π, phát biểu nào sau đây đúng?

A. Liên kết σ bền hơn vì vùng xen phủ lớn hơn và nằm trên đường nối hai hạt nhân
B. Hai loại liên kết bền như nhau vì đều là liên kết cộng hoá trị
C. Liên kết π hình thành do xen phủ trục, σ do xen phủ bên
D. Liên kết π bền hơn vì có hai vùng xen phủ ở hai phía

Câu 9. Phân lớp $2s$ có bao nhiêu orbital?

A. 2 **B.** 4 **C.** 1 **D.** 3

Câu 10. Lớp vỏ nguyên tử được tạo nên từ

A. các proton và neutron.
B. các proton chuyển động quanh hạt nhân.
C. các electron chuyển động quanh hạt nhân.
D. các neutron chuyển động quanh hạt nhân.