kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 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 09/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.042

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Phát biểu nào sau đây đúng về an toàn trong phòng thực hành hóa học?

A. Khi đun ống nghiệm, hướng miệng ống về phía không có người.

B. Khi đun ống nghiệm nên hướng miệng ống về phía mình để dễ quan sát.

C. Có thể ngửi trực tiếp mọi hóa chất để nhận biết chúng.

D. Có thể dùng hóa chất mất nhãn nếu màu sắc trông quen thuộc.

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

A. sự góp chung electron giữa các phân tử

B. sự dịch chuyển tạm thời của các electron làm xuất hiện lưỡng cực tạm thời và lưỡng cực cảm ứng

C. nguyên tử H của phân tử này hút cặp electron riêng của phân tử khác

D. lực hút tĩnh điện giữa các ion trái dấu

Câu 3. Một nguyên tử ở trạng thái cơ bản có phân lớp $6p^4$. 3 orbital p suy biến; mỗi orbital chứa tối đa hai electron với spin ngược nhau. Phân bố số orbital nào đúng?

A. Có 3 orbital: 2 orbital ghép đôi, 0 orbital một electron, 1 orbital trống

B. Có 3 orbital: 1 orbital ghép đôi, 2 orbital một electron, 0 orbital trống

C. Có 3 orbital: 3 orbital ghép đôi, 0 orbital một electron, 0 orbital trống

D. Có 4 orbital: 0 orbital ghép đôi, 4 orbital một electron, 0 orbital trống

Câu 4. Nguyên tử silicon $(\mathrm{Si}, Z = 14)$ có electron phân bố theo lớp là $2, 8, 4$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu lớp electron?

A. 14 **B.** 4 **C.** 3 **D.** 6

Câu 5. Nguyên tử neon $(\mathrm{Ne}, Z = 10)$ có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6$. Nguyên tố ấy là

A. khí hiếm **B.** kim loại **C.** nguyên tố chuyển tiếp **D.** phi kim

Câu 6. Công thức Lewis của ion hydroxide (OH^-) có bao nhiêu cặp electron dùng chung?

A. 4 **B.** 8 **C.** 3 **D.** 1

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Nguyên tố X nằm ở ô số 14, chu kì 3, nhóm IVA của bảng tuần hoàn. Lớp ngoài cùng của nguyên tử X có bao nhiêu electron?



Câu 8. Nguyên tử trung hoà của nguyên tố nhóm A X có phân bố electron theo các lớp từ trong ra ngoài là $(2; 5)$. Số hiệu nguyên tử của X bằng bao nhiêu?

Câu 9. Cho kí hiệu nguyên tử ${}^{32}_{16}\mathrm{S}$. Tính số hiệu nguyên tử của nguyên tố ấy.

Câu 10. Hydrocarbon mạch hở có 14 nguyên tử carbon, đúng một liên kết đôi $\mathrm{C}=\mathrm{C}$, các liên kết $\mathrm{C}-\mathrm{C}$ còn lại đều đơn, không vòng, công thức phân tử $\mathrm{C}_{14}\mathrm{H}_{28}$. Số liên kết sigma ($\sigma$) trong một phân tử bằng bao nhiêu?