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 25/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.051

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Theo công thức Lewis thoả mãn quy tắc octet, chất nào sau đây có liên kết cho - nhận?

A. methyl chloride (CH_3Cl)
B. ion hydronium (H_3O^+)
C. ammonia (NH_3)
D. carbon dioxide (CO_2)

Câu 2. Nguyên tử sulfur ($S, Z = 16$) có 6 electron ở lớp ngoài cùng. Nguyên tử rubidium ($Rb, Z = 37$) có 1 electron ở lớp ngoài cùng. Sau khi đạt cấu hình bền theo quy tắc octet, tổng số electron của hai ion S^{2-} và Rb^+ bằng

A. 53 **B.** 55 **C.** 54 **D.** 18

Câu 3. Quy ước phân loại: $0 \le \Delta\chi < 0,4$ không phân cực; $0,4 \le \Delta\chi < 1,7$ phân cực; $\Delta\chi \ge 1,7$ ion. Nguyên tố giả định X có $\chi_X = 2,7$. Xét bốn giá trị chiY dưới đây. Giá trị nào làm X–Y thuộc đúng khoảng cộng hóa trị phân cực?

A. $2,5$ **B.** $4,5$ **C.** $0,5$ **D.** $4,1$

Câu 4. Việc đầu tiên phải làm trước khi sử dụng một hóa chất trong phòng thực hành là

A. đọc nhãn và biểu tượng cảnh báo nguy hại trên lọ.
B. nếm thử một lượng rất nhỏ.
C. đổ ra đĩa cho dễ quan sát màu sắc.
D. ngửi thử để nhận biết hóa chất.

Câu 5. Nguyên nhân của sự biến đổi tuần hoàn tính chất các nguyên tố là

A. khối lượng nguyên tử tăng dần
B. số proton trong hạt nhân tăng đều đặn
C. cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử biến đổi tuần hoàn
D. số lớp electron tăng dần qua mỗi chu kì

Câu 6. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2$. Nguyên tố X đứng ở ô số

A. 20 **B.** 21 **C.** 2 **D.** 4

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Phân tử methanol (CH_3OH) có bao nhiêu liên kết giữa các nguyên tử? (liên kết đôi tính là một liên kết)

Câu 8. Tinh thể NaF (sodium fluoride) gồm các ion Na^+ và F^- sắp xếp trật tự theo mạng lập phương tâm diện. Tổng số phối trí của một ion Na^+ và một ion F^- bằng bao nhiêu?

Câu 9. Bromine $(\mathrm{Br}, Z = 35)$ thuộc chu kì 4, nhóm VIIA. Hoá trị của nguyên tố ấy trong hợp chất khí với hydrogen bằng bao nhiêu?

Câu 10. Bốn nguyên tố có số hiệu nguyên tử 19, 33, 34, 35 cùng thuộc chu kì 4. Nguyên tố có hydroxide mang tính acid mạnh nhất có số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?