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 31/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.113

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. 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 $\chi_X = 2,1$. Xét bốn giá trị chiY dưới đây. Giá trị nào làm X–Y thuộc đúng khoảng cộng hóa trị phân cực?

A. $2,1$ **B.** $0,7$ **C.** $4,2$ **D.** $0,4$

Câu 2. Nguyên tố X nằm ở ô số 19, chu kì 4, nhóm IA. Cấu hình electron của nguyên tử X là

A. $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 3d^1\ 4s^2$ **B.** $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2$

C. $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6$ **D.** $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^1$

Câu 3. Việc đầu tiên phải làm trước khi sử dụng một hóa chất trong phòng thực hành là

A. nếm thử một lượng rất nhỏ. **B.** đọc nhãn và biểu tượng cảnh báo nguy hại trên lọ.

C. ngửi thử để nhận biết hóa chất. **D.** đổ ra đĩa cho dễ quan sát màu sắc.

Câu 4. Phổ khối lượng của một mẫu chlorine cho hai tín hiệu: tín hiệu ở $m/z = 35$ có cường độ tương đối 5, tín hiệu ở $m/z = 37$ có cường độ tương đối 73 (ion đều mang một đơn vị điện tích). Phần trăm số nguyên tử của đồng vị ^{35}Cl bằng (làm tròn đến hàng phần mười).

A. $6,4\,\%$ **B.** $5\,\%$ **C.** $93,6\,\%$ **D.** $6,8\,\%$

Câu 5. Nguyên tử sodium có số khối 23 lấy $1\ \text{amu} = 1,661 \cdot 10^{-24}$ g. Khối lượng gần đúng của nguyên tử ấy bằng bao nhiêu, theo đơn vị 10^{-23} g?

A. $38,2$ **B.** 23 **C.** $3,82$ **D.** $138,47$

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Một đồng vị của chlorine có 17 proton và 20 neutron. Tính số khối của đồng vị ấy.

.....

.....

.....

Câu 7. Mô hình một liên kết H–Cl cô lập cần ít nhất 431 kJ/mol để phân cắt đồng li. Hai chùm A, B có bước sóng 276 và 310 nm; mỗi phân tử chỉ hấp thụ một photon trong sự kiện xét. Cho $E = hc/\lambda$, $h = 6,626 \cdot 10^{-34}$ J·s, $c = 3,00 \cdot 10^{8}$ m/s, $N_A = 6,02 \cdot 10^{23}$ mol^{-1}; 1 nm $= 10^{-9}$ m. Tính năng lượng mol photon của hai chùm và chọn chùm đủ năng lượng theo mô hình. Giải thích vì sao chưa được kết luận mọi photon chùm đó đều gây phân li.

.....

.....

.....