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 03/11/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.147

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Hiện tượng nào sau đây là biến đổi vật lí?

A. Đập nhỏ một viên đá vôi thành bột.

B. Đốt cháy khí gas trong bếp.

C. Nhỏ giấm vào vỏ trứng thấy sủi bọt khí.

D. Đinh sắt để lâu trong không khí ẩm bị gỉ.

Câu 2. 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 357 và 263 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. Cặp năng lượng mol photon gần đúng bằng bao nhiêu?

A. $E_A = 0,3$ $E_B = 0,5$ kJ/mol photon

B. $E_A = 335197,6$ $E_B = 455002,1$ kJ/mol photon

C. $E_A = 335,2$ $E_B = 455$ kJ/mol photon

D. $E_A = 455$ $E_B = 335,2$ kJ/mol photon

Câu 3. Rb có $Z = 37$, cấu hình $[\mathrm{Kr}]5s^1$ Ag có $Z = 47$, cấu hình nền $[\mathrm{Kr}]4d^{10}5s^1$. Đề cho nguyên tố thứ nhất thuộc nhóm IA, khối s; nguyên tố thứ hai thuộc dãy kim loại chuyển tiếp, khối d. Nhận định nào đúng?

A. Nguyên tố thứ hai có 11 electron ở lớp ngoài cùng.

B. Cả hai có 1 electron lớp $n = 5$ Rb khối s, Ag khối d. Đuôi $5s^1$ không đủ xếp nhóm/khối; không suy phản ứng với nước.

C. Cùng đuôi ns nên phản ứng giống nhau với nước.

D. Cả hai thuộc khối s và là kim loại kiềm.

Câu 4. Lắp xong mô hình rỗng của sulfur dioxide (SO_2), phân tử ấy có dạng hình học

A. chóp tam giác

B. thẳng

C. tam giác phẳng

D. gấp khúc

Câu 5. Trong chu kì 2, đi từ beryllium (Be, $Z = 4$) đến boron (B, $Z = 5$) theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, độ âm điện của các nguyên tố

A. tăng dần

B. không đổi

C. giảm rồi tăng

D. giảm dần

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. IUPAC đặt tên bốn nguyên tố cuối cùng, hoàn tất chu kì bảy của bảng tuần hoàn vào năm nào?

.....

.....

.....

Câu 7. Quy ước phân loại: $0 \leq \Delta\chi < 0,4$ không phân cực; $0,4 \leq \Delta\chi < 1,7$ phân cực; $\Delta\chi \geq 1,7$ ion. Nguyên tố giả định X có $\chi_X = 2,6$. Xét bốn giá trị chiY sau. $1, 2, 2, 7, 0, 9, 4, 4$. Chọn giá trị tạo liên kết phân cực, kiểm hiệu từng giá trị và giải thích hai cận.

.....

.....

.....