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 02/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.114

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tử barium nhường 2 electron. Ion tạo thành là

A. Ba^{6-} **B.** Ba^{2+} **C.** Ba^{2-} **D.** Ba^{3+}

Câu 2. Hóa học xanh là định hướng

A. thay toàn bộ hóa chất bằng nguyên liệu tự nhiên bất kể hiệu quả.

B. giảm chất độc, chất thải và tiêu hao năng lượng ngay từ khâu thiết kế quy trình.

C. dùng thật nhiều hóa chất để tăng năng suất.

D. chỉ xử lí chất thải sau khi quy trình đã tạo ra chúng.

Câu 3. Nguyên tử neon (Ne, $Z = 10$) có electron phân bố theo lớp là $2, 8$. Xét lớp electron thứ 1 (lớp K) của nguyên tử ấy. Lớp ấy chứa được tối đa bao nhiêu electron?

A. 4 **B.** 1 **C.** 8 **D.** 2

Câu 4. Ô nguyên tố của chromium ghi: số hiệu nguyên tử 24, kí hiệu Cr, nguyên tử khối 52. Con số 24 trong ô ấy cho biết

A. số lớp electron của nguyên tử

B. khối lượng của một nguyên tử tính theo amu

C. số proton trong hạt nhân nguyên tử

D. số neutron trong hạt nhân nguyên tử

Câu 5. 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 259 và 322 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. $E_A = 462$ $E_B = 371,6$ kJ/mol photon

B. $E_A = 462029,2$ $E_B = 371632,2$ kJ/mol photon

C. $E_A = 0,5$ $E_B = 0,4$ kJ/mol photon

D. $E_A = 371,6$ $E_B = 462$ kJ/mol photon

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Theo công thức Lewis thoả mãn quy tắc octet, methane (CH_4) có bao nhiêu liên kết cho - nhận?

.....

.....

.....

Câu 7. Bốn nguyên tố có số hiệu nguyên tử 11, 12, 13, 14 cùng thuộc chu kì 3. Nguyên tố có hydroxide mang tính acid mạnh nhất có số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....