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 12/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.081

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Đóng góp của William Ramsay cho bảng tuần hoàn là

A. phát hiện các khí hiếm và thêm một nhóm mới vào bảng tuần hoàn

B. nêu quy luật bát bộ: xếp theo khối lượng nguyên tử tăng dần thì tính chất lặp lại sau mỗi tám nguyên tố

C. lập bảng liệt kê ba mươi ba chất khi ấy được coi là nguyên tố

D. phát hiện các nguyên tố phóng xạ và thêm hai hàng cuối bảng

Câu 2. Xét riêng hai quá trình hình thành ion: $C_2H_5NH_2 + H^+ \rightarrow C_2H_5NH_3^+$ (cặp electron riêng nằm trên N); $(CH_3)_3N + H^+ \rightarrow (CH_3)_3NH^+$ (cặp electron riêng nằm trên N). Một học sinh vẽ mũi tên cặp electron từ proton về phía phân tử cho. Cách sửa mũi tên và hiểu vai trò của nó nào đúng?

A. Giữ mũi tên từ proton về phân tử; proton cho cặp electron.

B. Đổi chiều từ phân tử đến proton; mũi tên chứng minh liên kết mới luôn khác hẳn các liên kết cũ.

C. $C_2H_5NH_2 \rightarrow H^+$ $(CH_3)_3N \rightarrow H^+$ dấu mũi tên kể nguồn gốc cặp khi hình thành.

D. Đổi chiều từ phân tử đến proton; cặp electron nhường hẳn tạo liên kết ion.

Câu 3. Tinh thể ZnS (zinc sulfide) gồm các ion Zn^{2+} và S^{2-} sắp xếp trật tự theo mạng kiểu sphalerite. Một mẩu tinh thể ấy chứa 120 ion Zn^{2+}. Số ion S^{2-} trong mẩu tinh thể là

A. 480 **B.** 120 **C.** 121 **D.** 122

Câu 4. Nguyên tố Y nằm ở chu kì 4, nhóm IA và có kí hiệu K. Oxide cao nhất của Y và tính chất của nó là

A. KO_2, là oxide base **B.** K_2O, là oxide acid **C.** K_2O_7, là oxide base **D.** K_2O, là oxide base

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Nguyên tử fluorine $(F, Z = 9)$ có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^5$. Nguyên tử ấy nhường hoặc nhận bao nhiêu electron để đạt cấu hình bền của khí hiếm gần nhất?

Câu 6. Cho dãy khí hiếm: Ne có khối lượng mol 20 và sôi ở $-246\ ^\circ C$, Ar có khối lượng mol 40 và sôi ở $-186\ ^\circ C$, Kr có khối lượng mol 84 và sôi ở $-153\ ^\circ C$, Xe có khối lượng mol 131 và sôi ở $-108\ ^\circ C$. Nhiệt độ sôi cao nhất trong số đó bằng bao nhiêu? (trả lời kèm dấu).

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Một nguyên tử trung hòa có 10 proton, 11 neutron và 10 electron. Lấy $m_p = m_n = 1$ amu, $m_e = \dfrac{1}{1836}$ amu proton mang +e, electron mang −e, neutron không mang điện. Tách hết electron, không thay đổi hạt nhân.

.....

.....

.....

Câu 8. Kim loại barium (Ba) tác dụng với phi kim sulfur (S) tạo thành hợp chất ion. Một đơn vị công thức của hợp chất ấy gồm tất cả bao nhiêu ion?

.....

.....

.....