kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 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 30/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.128

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Magnesium nằm ở chu kì 3, nhóm IIA. Từ vị trí ấy suy ra được điều nào sau đây?

A. Nguyên tử có 3 electron ở lớp ngoài cùng.
B. Nguyên tố ấy đứng ở ô số 3.
C. Nguyên tử có 3 lớp electron.
D. Nguyên tử có 12 lớp electron.

Câu 2. Cho kí hiệu nguyên tử ${}^{35}_{17}\mathrm{Cl}$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu neutron?

A. 52 **B.** 18 **C.** 35 **D.** 17

Câu 3. Ở điều kiện thường, hợp chất ion sodium oxide ($\mathrm{Na_2O}$) tồn tại ở thể

A. rắn, ở dạng tinh thể **B.** khí hoặc lỏng tuỳ chất **C.** lỏng **D.** khí

Câu 4. Uranium (U) nằm ở ô số 92, chu kì 7, nhóm IIIB. Nguyên tố ấy thuộc khối nào?

A. khối d **B.** khối f **C.** khối s **D.** khối p

Câu 5. Cho vị trí Cs: chu kì 6, nhóm IA; Li: chu kì 2, nhóm IA; C: chu kì 2, nhóm IVA; O: chu kì 2, nhóm VIA. Chỉ dùng độ âm điện tăng khi đi lên cùng nhóm A và khi sang phải trong cùng chu kì; không có bảng số độ âm điện. Chuỗi và giới hạn kết luận nào đúng?

A. $\chi_{\mathrm{Cs}} < \chi_{\mathrm{Li}} < \chi_{\mathrm{O}} < \chi_{\mathrm{C}}$ không tính được chênh lệch bằng số từ các xu hướng.
B. $\chi_{\mathrm{Li}} < \chi_{\mathrm{Cs}} < \chi_{\mathrm{C}} < \chi_{\mathrm{O}}$ không tính được chênh lệch bằng số từ các xu hướng.
C. $\chi_{\mathrm{Cs}} < \chi_{\mathrm{Li}} < \chi_{\mathrm{C}} < \chi_{\mathrm{O}}$ từ các xu hướng tính được cả chênh lệch độ âm điện bằng số.
D. $\chi_{\mathrm{Cs}} < \chi_{\mathrm{Li}} < \chi_{\mathrm{C}} < \chi_{\mathrm{O}}$ không tính được chênh lệch bằng số từ các xu hướng.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Tinh thể LiF (lithium fluoride) gồm các ion $\mathrm{Li^+}$ và $\mathrm{F^-}$ sắp xếp trật tự theo mạng lập phương tâm diện. Mỗi ion $\mathrm{Li^+}$ được bao nhiêu ion $\mathrm{F^-}$ gần nhất bao quanh?

.....

.....

.....

Câu 7. Be có $Z = 4$, phân bố electron theo lớp $(2; 2)$ Mg có $Z = 12$, phân bố $(2; 8; 2)$. Trong hai oxide xét, kim loại có số oxi hóa $+2$, oxygen -2. Nêu đặc điểm electron lặp lại, viết công thức cả hai oxide và giải thích vì sao đó là biểu hiện tuần hoàn mà Z không lặp.

.....

.....

.....