kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

*Thời gian làm bài: **45 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 17/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.174

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tố X nằm ở ô số 17, chu kì 3, nhóm VIIA. Cấu hình electron của nguyên tử X là

A. $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^4$ **B.** $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6$ **C.** $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^1$ **D.** $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^5$

Câu 2. Cho vị trí K: chu kì 4, nhóm IA; Li: chu kì 2, nhóm IA; Be: chu kì 2, nhóm IIA; N: chu kì 2, nhóm VA. 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. $\chi_{K} < \chi_{Li} < \chi_{Be} < \chi_{N}$ không tính được chênh lệch bằng số từ các xu hướng.

B. $\chi_{K} < \chi_{Li} < \chi_{Be} < \chi_{N}$ từ các xu hướng tính được cả chênh lệch độ âm điện bằng số.

C. $\chi_{Li} < \chi_{K} < \chi_{Be} < \chi_{N}$ không tính được chênh lệch bằng số từ các xu hướng.

D. $\chi_{K} < \chi_{Li} < \chi_{N} < \chi_{Be}$ không tính được chênh lệch bằng số từ các xu hướng.

Câu 3. Trong bảng tuần hoàn hiện đại, beryllium (Be) đứng ở ô số 4. Các nguyên tố được sắp xếp theo chiều tăng dần của

A. bán kính nguyên tử **B.** khối lượng nguyên tử **C.** điện tích hạt nhân **D.** độ âm điện

Câu 4. Thí nghiệm bắn hạt alpha vào lá vàng mỏng của Rutherford cho kết luận nào?

A. Hạt nhân nguyên tử mang điện âm.

B. Nguyên tử có hạt nhân rất nhỏ mang điện dương, phần còn lại gần như rỗng.

C. Electron chuyển động trên các quỹ đạo tròn xác định.

D. Nguyên tử là một khối cầu đặc, điện tích phân bố đều.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Nguyên tử fluorine có kí hiệu F và số hiệu nguyên tử $Z = 9$. Cấu hình electron của nguyên tử ấy là $1s^2\ 2s^2\ 2p^5$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng?

.....

.....

.....

Câu 6. Nguyên tử lithium có hạt nhân gồm 3 proton và 4 neutron. Tính số khối của nguyên tử ấy.

.....

.....

.....

Câu 7. Một mẫu silicon chỉ chứa hai đồng vị ^{28}Si và ^{30}Si, nguyên tử khối trung bình của mẫu bằng 28, 2. Tính phần trăm số nguyên tử của đồng vị ^{28}Si.

.....

.....

.....