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 11/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.044

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Ion dương đơn nguyên tử khí M^{2+} có cấu hình electron trạng thái cơ bản $1s^1$. M trung hòa thuộc hai mươi nguyên tố đầu, được dùng bảng tuần hoàn để tra tên. Chỉ xét electron và nguyên tử trung hòa; không suy độ bền ion trong dung dịch. Bộ thông tin nào đúng theo thứ tự Z, tên nguyên tố, cấu hình trung hòa, số electron lớp ngoài cùng?

A. $Z = 3$, lithium; $1s^1$ 1 electron lớp ngoài cùng

B. $Z = 1$, hydrogen; $1s^1$ 1 electron lớp ngoài cùng

C. $Z = 3$, lithium; $1s^2\,2s^1$ 3 electron lớp ngoài cùng

D. $Z = 3$, lithium; $1s^2\,2s^1$ 1 electron lớp ngoài cùng

Câu 2. Nguyên tố X nằm ở ô số 3, chu kì 2, nhóm IA của bảng tuần hoàn. Đơn chất X là

A. phi kim **B.** kim loại **C.** khí hiếm **D.** hợp chất

Câu 3. Nguyên tố beryllium có kí hiệu Be và cấu hình electron $1s^2\,2s^2$. Nguyên tố nào sau đây cùng nhóm A với nguyên tố ấy?

A. magnesium (Mg) **B.** aluminium (Al) **C.** sodium (Na) **D.** helium (He)

Câu 4. Nguyên tử lithium nhường 1 electron. Ion tạo thành là

A. Li^{2+} **B.** Li^{+} **C.** Li^{-} **D.** Li^{7-}

Câu 5. Phân lớp $1s$ có bao nhiêu orbital?

A. 1 **B.** 3 **C.** 2 **D.** 4

Câu 6. Vì sao tinh thể Al_2O_3 cứng nhưng lại giòn, đập mạnh thì vỡ?

A. Vì trong tinh thể có sẵn các khe rỗng giữa những phân tử riêng lẻ

B. Vì lực hút tĩnh điện giữa các ion vốn rất yếu

C. Khi các lớp ion trượt lên nhau, những ion cùng dấu đến gần nhau và đẩy nhau làm tinh thể vỡ ra

D. Vì các electron tự do trong tinh thể bị đẩy ra ngoài khi va chạm

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Nguyên tử aluminium ${}^{27}_{13}\mathrm{Al}$ trung hòa về điện, có số khối 27. Tính số proton trong nguyên tử ấy.

Câu 8. Liên kết H — Cl có hiệu độ âm điện 0,96, liên kết H — Br có hiệu độ âm điện 0,76. Hai hiệu ấy chênh nhau bao nhiêu?

Câu 9. Nguyên tử beryllium (Be, $Z = 4$) có electron phân bố theo lớp là $2, 2$. Xét lớp electron thứ 1 (lớp K) của nguyên tử ấy. Tính số electron tối đa lớp ấy chứa được.

Câu 10. Nguyên tố helium (He, $Z = 2$) thuộc chu kì 1, nhóm VIIIA. Nguyên tố cùng nhóm VIIIA ở chu kì 2 có số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?