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 24/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.102

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Các nguyên tố có cấu hình electron trạng thái cơ bản: Na : $[\text{Ne}]3s^1$ Zn : $[\text{Ar}]3d^{10}4s^2$ Pb : $[\text{Xe}]4f^{14}5d^{10}6s^26p^2$ H : $1s^1$. Bộ phân loại và phản ví dụ nào đầy đủ, đúng?

A. H khối s phi kim; Na khối s kim loại; Pb khối p phi kim; Zn khối d kim loại.

B. H thuộc khối p; ba nguyên tố còn lại đều khối s và kim loại.

C. Na: s, kim loại; Zn: d, kim loại; Pb: p, kim loại; H: s, phi kim. Pb bác mọi nguyên tố khối p ...

D. Bốn nguyên tố đều kim loại do cấu hình có phân lớp s.

Câu 2. Quy ước phân loại: $0 \le \Delta\chi < 0,4$ không phân cực; $0,4 \le \Delta\chi < 1,7$ phân cực; $\Delta\chi \ge 1,7$ ion. Nguyên tố giả định X có $\chi_X = 2,4$. Xét bốn giá trị chiY dưới đây. Giá trị nào làm X–Y thuộc đúng khoảng cộng hóa trị phân cực?

A. $2,2$ **B.** $4,3$ **C.** $0,7$ **D.** $1,1$

Câu 3. Khối lượng của một proton so với khối lượng của một electron thì lớn hơn khoảng

A. 1836 lần **B.** 1 lần **C.** 100 lần **D.** 2 lần

Câu 4. Điểm khác nhau căn bản giữa mô hình Rutherford - Bohr và mô hình nguyên tử hiện đại là

A. Mô hình hiện đại cho rằng electron đứng yên quanh hạt nhân.

B. Bohr cho rằng electron có quỹ đạo xác định, còn mô hình hiện đại chỉ nói tới xác suất tìm thấy electron.

C. Bohr cho rằng nguyên tử có hạt nhân, còn mô hình hiện đại thì không.

D. Bohr cho rằng nguyên tử trung hòa, còn mô hình hiện đại thì không.

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Cho B có độ âm điện $2,04$, Al có độ âm điện $1,61$. Hai nguyên tố cùng thuộc nhóm IIIA. Độ âm điện giảm bao nhiêu khi đi từ B xuống Al?

Câu 6. Liên kết Al — Cl có hiệu độ âm điện $1,55$, liên kết O — O có hiệu độ âm điện 0. Hai hiệu ấy chênh nhau bao nhiêu?

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Bốn nguyên tố có số hiệu nguyên tử 19, 20, 34, 35 cùng thuộc chu kì 4. Nguyên tố có hydroxide mang tính base mạnh nhất có số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....

Câu 8. Nguyên tử sodium (Na, $Z = 11$) có electron phân bố theo lớp là $2, 8, 1$. Xét lớp electron thứ 2 (lớp L) của nguyên tử ấy. Tính số electron tối đa lớp ấy chứa được.

.....

.....

.....