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 08/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.094

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Cho $E_b(\mathrm{C-O}) = 358$ kJ/mol và $E_b(\mathrm{F-F}) = 159$ kJ/mol. Liên kết bền hơn là

A. $\mathrm{C-O}$ **B.** $\mathrm{F-F}$ **C.** $\mathrm{H-H}$ **D.** $\mathrm{Cl-Cl}$

Câu 2. Khối f của bảng tuần hoàn gồm

A. các nhóm IIIA đến VIIIA

B. họ lanthan và họ actini

C. nhóm IA và IIA

D. các nhóm B

Câu 3. Thí nghiệm bắn hạt alpha vào lá vàng mỏng của Rutherford cho kết luận nào?

A. Hạt nhân nguyên tử mang điện âm.

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

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

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

Câu 4. Nguyên tử fluorine $(\mathrm{F}, Z = 9)$ có 7 electron ở lớp ngoài cùng. Theo quy tắc octet, khi tham gia liên kết nguyên tử ấy có xu hướng

A. nhường 1 electron **B.** nhận thêm 7 electron **C.** nhận thêm 1 electron **D.** nhường 8 electron

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Cho các chất $\mathrm{KBr}, \mathrm{LiF}, \mathrm{AlCl_3}, \mathrm{O_2}$ với độ âm điện $\chi_{\mathrm{K}} = 0,82$, $\chi_{\mathrm{Br}} = 2,96$, $\chi_{\mathrm{Li}} = 0,98$, $\chi_{\mathrm{F}} = 3,98$, $\chi_{\mathrm{Al}} = 1,61$, $\chi_{\mathrm{Cl}} = 3,16$, $\chi_{\mathrm{O}} = 3,44$. Hiệu độ âm điện lớn nhất trong số đó bằng bao nhiêu?

☐☐☐☐

Câu 6. Tổng số electron hoá trị dùng để viết công thức Lewis của ion hydronium $(\mathrm{H_3O^+})$ bằng bao nhiêu?

☐☐☐☐

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Cho bốn cặp "sản phẩm — lĩnh vực đóng góp": (1) chất dẻo, cao su và sợi tổng hợp — công nghiệp vật liệu. (2) xăng, dầu diesel và khí hóa lỏng — nông nghiệp và trồng trọt. (3) thuốc kháng sinh và vaccine — y học và chăm sóc sức khỏe. (4) chất bảo quản và phụ gia thực phẩm — chế biến và bảo quản thực phẩm. Có bao nhiêu cặp ghép đúng?

.....

.....

.....

Câu 8. Nguyên tử oxygen $(\mathrm{O}, Z = 8)$ có electron phân bố theo lớp là $2, 6$. Xét lớp electron thứ 2 (lớp L) của nguyên tử ấy. Lớp ấy gồm bao nhiêu phân lớp?

.....

.....

.....