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 31/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.221

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Theo công thức Lewis thoả mãn quy tắc octet của sulfur dioxide (SO_2), liên kết cho - nhận hình thành do

A. nguyên tử O đóng góp cặp electron riêng cho S
B. mỗi nguyên tử đóng góp một electron
C. nguyên tử S đóng góp cặp electron riêng cho O
D. nguyên tử S nhường hẳn hai electron cho O

Câu 2. Thí nghiệm bắn hạt alpha vào lá vàng mỏng của Rutherford cho kết luận nào?

A. Nguyên tử có hạt nhân rất nhỏ mang điện dương, phần còn lại gần như rỗng.
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. Hạt nhân nguyên tử mang điện âm.

Câu 3. Cho kí hiệu nguyên tử ${}^{19}_{9}\mathrm{F}$. Số hiệu nguyên tử của nguyên tố ấy bằng

A. 10 **B.** 9 **C.** 19 **D.** 18

Câu 4. Một nguyên tử trung hòa có tổng 40 hạt proton, neutron, electron, trong đó 26 hạt mang điện. Cặp số hiệu nguyên tử và số khối lần lượt là gì?

A. $Z = 14; A = 27$ **B.** $Z = 26; A = 40$ **C.** $Z = 13; A = 40$ **D.** $Z = 13; A = 27$

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Silicon (Si, $Z = 14$) thuộc chu kì 3, nhóm IVA. Hoá trị cao nhất với oxygen của nguyên tố ấy bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....

Câu 6. Nguyên tử fluorine nhận thêm bao nhiêu electron để thành ion F^-?

.....

.....

.....

Câu 7. Nguyên tử của một nguyên tố có tổng số hạt proton, neutron và electron bằng 95, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 25. Tính số neutron của nguyên tử ấy.

.....

.....

.....