kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 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 26/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.GK1.146

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Nguyên tử carbon (C, $Z = 6$) có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^2$. Nguyên tử ấy có bao nhiêu lớp electron?

Câu 2. Nguyên tử oxygen (O, $Z = 8$) có cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^4$. Phân lớp 2p của nguyên tử ấy đang giữ 4 electron. Tính số electron độc thân của nguyên tử ấy.

Câu 3. Sodium nằm ở chu kì 3, nhóm IA. Nguyên tử của nguyên tố ấy có bao nhiêu lớp electron?

Câu 4. Trong nguyên tử carbon, khối lượng một proton lớn hơn khối lượng một electron khoảng bao nhiêu lần?

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Phổ khối lượng của một mẫu magnesium cho hai tín hiệu: tín hiệu ở $m/z = 24$ có cường độ tương đối 4, tín hiệu ở $m/z = 26$ có cường độ tương đối 47 (ion đều mang một đơn vị điện tích). Tính nguyên tử khối trung bình của nguyên tố ấy (làm tròn đến hàng phần mười).

.....

.....

.....

Câu 6. Khi xem hình orbital $1s$, một học sinh cho rằng orbital là vùng mà electron luôn có vị trí xác định và đứng yên. Nêu ý nghĩa orbital nguyên tử và giải thích vì sao nhận xét ấy không phù hợp mô hình lượng tử.

.....

.....

.....