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 11/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.154

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Nguyên tử silicon có số khối 28 lấy 1 amu $= 1,661 \cdot 10^{-24}$ g. Tính khối lượng gần đúng của nguyên tử ấy, theo đơn vị 10^{-23} g (làm tròn đến hàng phần trăm).

Câu 2. Nguyên tử iodine nhận thêm bao nhiêu electron để thành ion I^-?

Câu 3. Nguyên tố rubidium (Rb, $Z = 37$) thuộc chu kì 5, nhóm IA. Nguyên tố cùng nhóm IA ở chu kì 6 có số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?

Câu 4. Phân tử benzene (C_6H_6) có bao nhiêu liên kết giữa các nguyên tử? (liên kết đôi tính là một liên kết)

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Cho năm hiện tượng sau: (1) đốt cháy khí gas trong bếp. (2) đốt dây magnesium thấy sáng chói và tạo chất bột trắng. (3) đinh sắt để lâu trong không khí ẩm bị gỉ. (4) sữa để lâu ngoài không khí bị chua. (5) nước đá trong cốc tan thành nước lỏng. Có bao nhiêu hiện tượng là biến đổi hóa học?

.....

.....

.....

Câu 6. 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. Xác định Z, tên nguyên tố, cấu hình electron trung hòa và số electron lớp ngoài cùng; giải thích thao tác hoàn nguyên ion.

.....

.....

.....