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 02/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.091

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguyên tử boron ${}^{11}{}_{5}\mathrm{B}$ trung hòa về điện, có số khối 11. Số neutron trong hạt nhân bằng

A. 11 **B.** 16 **C.** 6 **D.** 5

Câu 2. Hai ion X^{+} và Y^{2-} cùng có 36 electron, cấu hình $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^6$. X và Y là nguyên tố nhóm A. Xét vị trí của hai nguyên tử trung hòa, không dùng vị trí khí hiếm của ion. Vị trí nào đúng?

A. X: ô 37, chu kì 5, nhóm IA; Y: ô 34, chu kì 4, nhóm VIA

B. X: ô 36, chu kì 4, nhóm VIIIA; Y: ô 36, chu kì 4, nhóm VIIIA

C. X: ô 37, chu kì 4, nhóm IA; Y: ô 34, chu kì 5, nhóm VIA

D. X: ô 34, chu kì 4, nhóm VIA; Y: ô 37, chu kì 5, nhóm IA

Câu 3. Nguyên tố magnesium có kí hiệu Mg và cấu hình electron $1\mathrm{s}^2\ 2\mathrm{s}^2\ 2\mathrm{p}^6\ 3\mathrm{s}^2$. Nguyên tố ấy thuộc chu kì nào?

A. 2 **B.** 5 **C.** 4 **D.** 3

Câu 4. Cho độ âm điện của C bằng 2, 55 và của O bằng 3, 44. Liên kết trong carbon dioxide (CO_2) là liên kết

A. kim loại **B.** cộng hoá trị phân cực

C. ion **D.** cộng hoá trị không phân cực

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1\mathrm{s}^2\ 2\mathrm{s}^2\ 2\mathrm{p}^5$. Nguyên tố X đứng ở ô số bao nhiêu?

Câu 6. Theo công thức Lewis thoả mãn quy tắc octet, nitrogen (N_2) có tất cả bao nhiêu liên kết?

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Ion dương đơn nguyên tử khí M^{+} có cấu hình electron trạng thái cơ bản $1s^2$. 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.

.....

.....

.....

Câu 8. Nguyên tử sodium có hạt nhân gồm 11 proton và 12 neutron. Tính số khối của nguyên tử ấy.

.....

.....

.....