

ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ 1
ĐỀ 3

HOÁ HỌC **10**

Thầy giáo: Nguyễn Quốc Tùng

ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ I

MÔN : Hóa 10

ĐỀ 3

Bài 1. (2 điểm)

Trả lời các câu hỏi ngắn sau:

- Loại hạt nào mang điện được tìm thấy trong hạt nhân nguyên tử?
- Loại hạt nào được tìm thấy ở lớp vỏ nguyên tử?
- Loại hạt nào mang điện trong nguyên tử?
- Khối lượng nguyên tử tập trung chủ yếu ở đâu?

Bài 2. (1,5 điểm)

Cho nguyên tử nguyên tố X có 2 lớp electron, lớp thứ 2 có 6 electron. Xác định số hiệu nguyên tử của X

Bài 3. (1,5 điểm)

Biết rằng tổng số các loại hạt (p, n, e) trong nguyên tử R là 40, trong đó hạt không mang điện kém hơn số hạt mang điện là 12. Xác định tên của nguyên tố R và viết kí hiệu nguyên tử R (Biết $Z_{\text{Na}}=11$, $Z_{\text{Mg}}=12$, $Z_{\text{Al}}=13$, $Z_{\text{Ca}}=20$, $Z_{\text{K}}=19$).

Bài 4. (1 điểm) Trong tự nhiên, magnesium có 3 đồng vị bền là ^{24}Mg , ^{25}Mg và ^{26}Mg . Phương pháp phổ khối lượng xác nhận đồng vị ^{26}Mg chiếm tỉ lệ phần trăm số nguyên tử là 11%. Biết rằng nguyên tử khối trung bình của Mg là 24,32. Tính % số nguyên tử của đồng vị ^{24}Mg , đồng vị ^{25}Mg ?

Bài 5. (4 điểm) Cấu hình electron của:

- Nguyên tử X: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$

- Nguyên tử Y: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$

- Hãy cho biết số hiệu nguyên tử của X và Y.
- Lớp electron nào trong nguyên tử X và Y có mức năng lượng cao nhất?
- Mỗi nguyên tử X và Y có bao nhiêu lớp electron, bao nhiêu phân lớp electron?
- X và Y là nguyên tố kim loại, phi kim hay khí hiếm?

[illegible]

Tài liệu Hóa học lớp 10
