

Bài 24

LUYỆN TẬP CHƯƠNG 3

- 3.64.** Liên kết ion khác với liên kết cộng hoá trị ở
- A. tính định hướng và tính bão hoà.
 - B. việc tuân theo quy tắc bát tử.
 - C. việc tuân theo nguyên tắc xen phủ đám mây electron nhiều nhất.
 - D. tính định hướng.
- Hãy chọn đáp án đúng.
- 3.65.** Cho biết tổng số electron trong anion AB_3^{2-} là 42. Trong các hạt nhân A cũng như B có số proton bằng số neutron.
- a) Tính số khối của A, B.
 - b) Viết cấu hình electron và sự phân bố electron trong các obitan của nguyên tử các nguyên tố A, B.
- 3.66.** Hãy giải thích vì sao độ âm điện của nitơ bằng 3,04 và clo bằng 3,16 không khác nhau đáng kể nhưng ở điều kiện thường khả năng phản ứng của N_2 kém hơn so với Cl_2 ?
- 3.67.** Cho 3 nguyên tố A, M, X có cấu hình electron nguyên tử ở lớp ngoài cùng tương ứng là $3s^1$; $3s^2 3p^1$; $3s^2 3p^5$. Hãy xác định vị trí (số chu kì, số nhóm, loại nhóm và số thứ tự) của A, M, X trong bảng tuần hoàn.
- 3.68.** Nêu nội dung của quy tắc bát tử. Cho 2 trường hợp cụ thể áp dụng đúng và 2 trường hợp không áp dụng được quy tắc bát tử.
- 3.69.** Nguyên tử của nguyên tố X có $Z = 20$, nguyên tử của nguyên tố Y có $Z = 17$. Viết cấu hình electron nguyên tử của X và Y và hãy cho biết loại liên kết gì tạo thành trong phân tử hợp chất của X và Y ? Viết phương trình hoá học của phản ứng để minh hoạ.
- 3.70*.** Cho 3 gam hỗn hợp X gồm một kim loại kiềm A và natri tác dụng với nước dư thu được dung dịch Y và khí Z. Để trung hoà dung dịch Y cần 0,2 mol axit HCl. Dựa vào bảng tuần hoàn, hãy xác định nguyên tử khối và tên nguyên tố A.