

KIỂM TRA BÀI CŨ

I. Hãy chọn từ hoặc cụm từ còn thiếu điền vào những câu sau

- (1) Nguyên tử là hạt vô cùng nhỏ, trung hòa về điện, được cấu tạo gồm 2 phần: hạt nhân nguyên tử và
- (2) Trong nguyên tử, số proton bằng số
- (3) Phân lớp electron gồm các electron mức năng lượng
- (4) Trong bảng tuần hoàn, số thứ tự chu kỳ bằng số
- (5) Nguyên tử của nguyên tố thường có 1, 2 hoặc 3 electron lớp ngoài cùng.

II. Hãy chọn 1 đáp án đúng cho mỗi câu hỏi bên dưới

Câu 1: Nguyên tố nào sau đây là kim loại

- A. X ($Z=2$). B. Y ($Z=6$). C. T ($Z=11$). D. Q ($Z=17$).

Câu 2: Số electron tối đa của phân lớp np là

- A. 2. B. 6. C. 10. D. 14.

Câu 3: Phân tử nào sau đây thuộc loại liên kết ion?

- A. NaCl. B. Cl₂. C. HCl. D. H₂O.

Câu 4: Phân tử nào sau đây thuộc loại liên kết cộng hóa trị không cực?

- A. O₂. B. HCl. C. H₂O. D. CO₂.

Câu 5: Nguyên tử nào sau đây không có nơtron trong nguyên tử?

- A. $^{16}_8\text{O}$. B. $^{35}_{17}\text{Cl}$. C. $^{14}_7\text{N}$. D. ^1_1H