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. Cl_2. C. HCl. D. H_2O.

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

A. O_2. B. HCl. C. H_2O. D. CO_2.

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

A. ${}^{16}_{8}O$. B. ${}^{35}_{17}Cl$. C. ${}^{14}_{7}N$. D. ${}^{1}_{1}H$

LIVEWORKSHEETS