|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ**  **TỔ: HÓA HỌC**    ĐỀ CHÍNH THỨC | **KIỂM TRA TẬP TRUNG TUẦN 7**  **NĂM HỌC 2019 - 2020**  **Môn: HÓA HỌC** **– Khối lớp: 10**  *Thời gian làm bài : 45 phút* |

Họ và tên học sinh :.................................................... Lớp: …… Số báo danh : ..................

**Câu 1 (1,0 điểm).** Hãy cho biết số proton, notron, electron trong các nguyên tử của nguyên tố sau: ; .

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Số proton** | **Số notron** | **Số electron** |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

**Câu 2 (1,0 điểm).** Nguyên tử của một nguyên tố X có tổng số hạt proton, electron, nơtron bằng 82, tổng số hạt mang điện nhiều hơn tổng số hạt không mang điện là 22 hạt. Xác định số proton, số nơtron, số electron.

**Câu 3 (1,0 điểm).** Nguyên tử nào sau đây là đồng vị của nhau? Giải thích?

; ; ; ; .

**Câu 4 (1,0 điểm).** Trong tự nhiên brom có 2 đồng vị bền là  (chiếm 54,5%) và  (chiếm 45,5%). Hãy xác định nguyên tử khối trung bình của brom.

**Câu 5 (1,0 điểm).** Nguyên tử khối trung bình của đồng là 63,54. Đồng có 2 đồng vị là 63Cu và 65Cu.

a) Tính % số nguyên tử mỗi đồng vị.

b) Hỏi có bao nhiêu % về khối lượng 63Cu chứa trong CuSO4.5H2O. Cho S=32; O=16; H=1.

**Câu 6 (0,5 điểm).** Kí hiệu phân lớp nào sau đây không đúng, vì sao: 4f; 2d;3p;1s?

**Câu 7 (1,5 điểm).**

a) Lớp M có tối đa bao nhiêu electron, giải thích?

b) Biết tổng số hạt proton, notron và electron trong một nguyên tử X là 40. Số khối của X nhỏ hơn 28. Các electron của nguyên tử X được phân bố trên mấy lớp electron, mỗi lớp có bao nhiêu electron.

**Câu 8 (1,0 điểm).** Viết cấu hình electron dạng đầy đủ và rút gọn của nguyên tử nguyên tố: X (Z = 11) và Y (Z = 26).

**Câu 9 (1,0 điểm).** Cho cấu hình electron của nguyên tử nguyên tố: A là 1s22s22p63s23p6; B là 1s22s22p63s23p63d34s2. Hãy xác định số electron ở lớp ngoài cùng, phân lớp có mức năng lượng cao nhất của A và B.

**Câu 10 (1,0 điểm).**

a) Một nguyên tử X có tổng số electron ở phân lớp p là 11. Nguyên tố X là nguyên tố s, p, d hay f? Giải thích?

b) Có bao nhiêu trường hợp của nguyên tử Y thỏa mãn điều kiện: Y có tổng số electron ở các phân lớp p là 12? Giải thích?

­­­⎯⎯⎯ Hết­­­­ ⎯⎯⎯

*Cán bộ coi thi không giải thích gì thêm, thí sinh không được sử dụng tài liệu !*