**ĐÁP ÁN HÓA HỌC 10; KIỂM TRA TUẦN 07 NGÀY 04/10/2019**

|  |  |
| --- | --- |
|  **ĐÁP ÁN** | **ĐIỂM** |
| **Câu 1 (1,0 điểm).** •  có 7p, 7e, 14 − 7 = 7n • có 29p, 29e, 65 − 29 = 36n | **0.5****0,5** |
| **Câu 2 (1,0 điểm).** •  ⇒  • X có 26e, 26p và 30n | **0,5****0,5** |
| **Câu 3 (1,0 điểm).** • A và D là đồng vị của nhau vì đều có 6p.• B và E là đồng vị của nhau vì đều có 29p. | **0,5****0,5** |
| **Câu 4 (1,0 điểm).** Nguyên tử khối trung bình của brom là: | **1,0** |
| **Câu 5 (1,0 điểm).** a) Đặt % số nguyên tử của 63Cu = x% ⇒ 65Cu = (100 − x)%  = 63,54⇒ x = 73%; (100 − x) = 27%b) Trong 63,54 gam Cu thì: 63Cu = ≈ 46 gam; 65Cu =  = 17,55 gamKhối lượng phân tử CuSO4.5H2O = 249,54% về khối lượng của 63Cu trong CuSO4.5H2O: %m (63Cu) =  = 18,434% | **0,25****0,25****0,25****0,25** |
| **Câu 6 (0,5 điểm).** Kí hiệu phân lớp 2d sai, do phân lớp d chỉ xuất hiện ở lớp thứ 3. | **0,5** |
| **Câu 7 (1,5 điểm).** a) Lớp M (n = 3) có tối đa: 2.32 = 18 electronDo lớp M có 3 phân lớp với số electron tối đa trong mỗi phân lớp lần lượt là: 3s2 3p6 3d10.b) Ta có: 2Z + N = 40 ⇒ N = 40 − 2ZBiết điều kiện: Z ≤ N ≤ 1,5ZVậy 11,4 ≤ Z ≤ 13,3. Mà Z là số nguyên dương nên Z = 12, 13.Do A < 28, ta nhận: Z = 13, N = 14, A = 27.X có 13 electron, được phân bố trên 3 lớp: (K: 2e; L: 8e và M: 3e). | **0,5****0,5****0,25****0,25** |
| **Câu 8 (1,0 điểm).** X (Z = 11): 1s2 2s22p6 3s1Hay [Ne] 3s1  | **0,5****0,5** |
| **Câu 9 (1,0 điểm).** **•** A (1s22s22p63s23p6): Lớp ngoài cùng có 8e (3s23p6) và có 6e ở phân mức năng lương cao nhất (3p6).• B (1s22s22p63s23p63d34s2): Lớp ngoài cùng có 2e (4s2) và có 3e ở phân mức năng lượng cao nhất (3d3) | **0,5****0,5** |
| **Câu 10 (1,0 điểm).** a) Cấu hình của X là: 1s22s22p63s23p5 ⇒ X có phân mức năng lượng cao nhất là 3p nên X là nguyên tố p.b) • 1s22s22p63s23p6; 1s22s22p63s23p64s1; 1s22s22p63s23p64s2 • 1s22s22p63s23p63dx4s1 (x = 5, 10)• 1s22s22p63s23p63dy4s2 (y = 1, 2, 3, 5, 6, 7, 8, 10)Vậy có tất cả 13 trường hợp. | **0,5****0,25****0,125****0,125** |