**ĐÁP ÁN HÓA 10 ngày 07/10/2017**

**Câu 1 (2 điểm): *Mỗi ý đúng được 0,25 điểm***

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nguyên tử** | **Số proton** | **Số notron** | **Số hiệu nguyên tử** | **Điện tích hạt nhân** |
|  | 30 | 35 | 30 | 30+ |
|  | 12 | 12 | 12 | 12+ |

**Câu 2 (2 điểm):**

a)Ar (Z = 18): 1s22s22p63s23p6 (0,5 điểm)

b) Khí hiếm (0,5 điểm)

c) Nguyên tố p (0,5 điểm)

d) STT ô nguyên tố: 18, Chu kì 3, nhóm VIIIA (0,5 điểm)

 – nếu chỉ đúng 1 hoặc 2 ý thì được (0,25 điểm)

**Câu 3 (2 điểm):**

a) 1s22s22p6(1,0 điểm)

b) 1s22s22p63s23p5 (1,0 điểm)

**Câu 4 (2 điểm):**

a)  (0,5 điểm)

🡪 (0,25 điểm)

b) Gọi x là % số nguyên tử của  🡪 (100 – x) là % số nguyên tử của  (0,25 điểm)

Ta có:  (0,5 điểm)

🡪 x = 25% (0,25 điểm)

Vậy  (0,25 điểm)

**Câu 5 (2 điểm):**

a) ** (**0,5 điểm)

**🡺  (**0,25 điểm)

Vậy X là nhôm. **(**0,25 điểm)

Kí kiệu nguyên tử:  **(**0,25 điểm)

b) Al (Z = 13): 1s22s22p63s23p1  **(**0,5 điểm)

🡪 Số electron trên lớp có mức năng lượng cao nhất là 3. **(**0,25 điểm)