

I. TÌM TỪ THÍCH HỢP ĐIỀN VÀO

1. Nguyên tử là hạtvô cùng nhỏ bé.
2. Hạt nhân có kích thước.....nên nguyên tử có cấu tạo
3. Nguyên tử trung hòa điện nên số $e =$ số.....
4. Nguyên tử cấu tạo bởi 2 phần: vỏ (điện tích.....) và hạt nhân (điện tích.....)
5. Hầu hết nguyên tử cấu tạo bởi các hạt là
6. Hầu hết hạt nhân cấu tạo bởi
7. Khối lượng nguyên tử tập trung ở
8. Hạt nhân có kích thước..... so với nguyên tử.

II. HÃY TÍCH VÀO NHẬN ĐỊNH ĐÚNG.

Hạt nhân nguyên tử được cấu thành từ những hạt proton và neutron trừ hạt nhân nguyên tử Hidro.

Khối lượng của electron rất nhỏ $m_e = 0,00055\text{amu} = 9,11 \cdot 10^{-28} \text{ g}$

Nguyên tử có số $e = 10$ thì $p = 10$, $n = 10$.

$1\text{amu} = 1,66 \cdot 10^{-24} \text{ g}$

Nguyên tử trung hoà về điện nên nếu nguyên tử có n electron thì có n proton và ngược lại.

Nguyên tử O có 8e thì có 8 hạt mang điện.