

Giải bài 3 trang 27 sgk Hóa Học lớp 10

Đề bài

Cấu hình electron của nguyên tử nhôm ($Z = 13$) là $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$

Vậy :

- A. Lớp thứ nhất (Lớp K) có 2 electron.
- B. Lớp thứ hai (Lớp L) có 8 electron.
- C. Lớp thứ ba (Lớp M) có 3 electron.
- D. Lớp ngoài cùng có 1 electron.

Đáp án

- Lớp đầu tiên có 2 electron

- Lớp thứ hai có: $2 + 6 = 8$ electron

- Lớp thứ ba có: $2 + 1 = 3$ electron

Vậy câu D. là sai vì lớp ngoài cùng là lớp thứ ba có 3 electron.

Đáp án D