

### Giải bài 3 trang 60 SGK Hóa 10

**Đề bài:** a) Viết cấu hình electron của cation liti ( $\text{Li}^+$ ) và anion oxit ( $\text{O}^{2-}$ ).

b) Những điện tích ở ion  $\text{Li}^+$  và  $\text{O}^{2-}$  do đâu mà có?

c) Nguyên tử khí hiếm nào có cấu hình electron giống  $\text{Li}^+$  và nguyên tử khí hiếm nào có cấu hình electron giống  $\text{O}^{2-}$ .

d) Vì sao 1 nguyên tử oxi kết hợp được với 2 nguyên tử liti?

**Lời giải:**

a) Cấu hình electron của cation liti ( $\text{Li}^+$ ) là  $1s^2$  và anion oxit ( $\text{O}^{2-}$ ) là  $1s^2 2s^2 2p^6$ .

b) Điện tích ở  $\text{Li}^+$  do mất 1e mà có, điện tích ở  $\text{O}^{2-}$  do O nhận thêm 2e mà có.

c) Nguyên tử khí hiếm He có cấu hình electron giống  $\text{Li}^+$

Nguyên tử khí hiếm Ne có cấu hình electron giống  $\text{O}^{2-}$

d) Vì mỗi nguyên tử liti chỉ có thể nhường 1e, mà một nguyên tử oxi thu 2e.

