

## Giải bài 1 trang 59 SGK Hóa 10

**Đề bài:** Liên kết hóa học trong NaCl được hình thành là do.

- A. Hai hạt nhân nguyên tử hút electron rất mạnh.
- B. Mỗi nguyên tử Na và Cl góp chung 1 electron.
- C. Mỗi nguyên tử đó nhường hoặc thu electron để trở thành các ion trái dấu hút nhau.
- D.  $\text{Na} \rightarrow \text{Na}^+ + e^-$  ;  $\text{Cl} + e^- \rightarrow \text{Cl}^-$  ;  $\text{Na}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{NaCl}$ .

Chọn đáp án đúng nhất

**Lời giải:**

Đáp án đúng là D

Liên kết hóa học trong NaCl được hình thành là do:  $\text{Na} \rightarrow \text{Na}^+ + e^-$  ;  $\text{Cl} + e^- \rightarrow \text{Cl}^-$  ;  $\text{Na}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{NaCl}$ .