

Bài 1 trang 86 SGK Hóa 10

Đề bài:

Cho phản ứng : $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$

Trong phản ứng này, nguyên tử natri

- A. bị oxi hoá.
- B. bị khử.
- C. vừa bị oxi hoá, vừa bị khử.
- D. không bị oxi hoá, không bị khử.

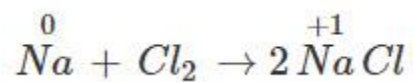
Chọn đáp án đúng.

Lời giải:

Xác định số oxi hóa của Na trước và sau phản ứng.

Nếu số oxi hóa tăng \Rightarrow Na đóng vai trò là chất khử

Nếu số oxi hóa giảm \Rightarrow Na đóng vai trò là chất oxi hóa



\Rightarrow Na đóng vai trò là chất khử \Rightarrow A đúng.