

## Giải bài 9 trang 48 SGK Hóa 10

**Bài 9:** Viết cấu hình electron nguyên tử của lưu huỳnh S ( $Z = 16$ ). Để đạt được cấu hình electron của khí hiếm gần nhất trong bảng tuần hoàn, nguyên tử lưu huỳnh nhận hay nhường bao nhiêu electron? Lưu huỳnh thể hiện tính chất kim loại hay phi kim?

**Lời giải:**

Cấu hình electron của nguyên tử S ( $Z = 16$ ):  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ . Để đạt cấu hình electron của khí hiếm gần nhất (Ar) trong Bảng tuần hoàn nguyên tử S nhận 2 electron để đạt 8e ở lớp ngoài cùng. S có tính phi kim.

