

HÓA 9-TUẦN 15

CHỦ ĐỀ PHI KIM: TÍNH CHẤT CỦA PHI KIM

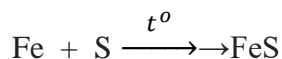
I. Phi kim có những tính chất vật lý nào?(sgk)

II. Phi kim có những tính chất hóa học nào?

1. Tác dụng với kim loại

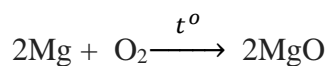
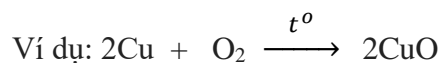
a) Nhiều phi kim tác dụng với kim loại tạo thành muối:

PTPU: Phi kim + Kim loại \rightarrow Muối



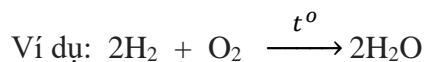
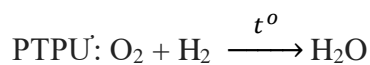
b) Oxi tác dụng với kim loại tạo thành oxit:

PTPU: Oxygen + Kim loại \rightarrow Oxide

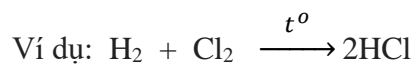


2. Tác dụng với hydrogen

a) Oxi tác dụng khí hydro tạo thành hơi nước



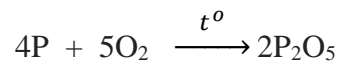
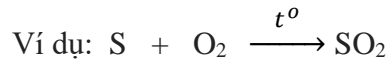
b) Clo tác dụng khí hydrogen tạo thành khí HCl



- Nhiều phi kim khác (C, S, Br₂,...) phản ứng với khí hydrogen tạo thành hợp chất khí.

3. Tác dụng với oxygen

- Nhiều phi kim tác dụng với khí oxygen tạo thành acidic Oxide



4. Mức độ hoạt động hóa học của phi kim(sgk)

- Mức độ hoạt động hóa học mạnh hay yếu của phi kim thường được xét căn cứ vào khả năng và mức độ phản ứng của phi kim đó với kim loại và hydro.

- Flo, Oxi, Clo là những phi kim hoạt động mạnh (flo là phi kim hoạt động mạnh nhất). Lưu huỳnh, Photpho, Cacbon, Silic là những phi kim hoạt động yếu hơn.