**ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ THỦ ĐỨC**

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN THỊ ĐỊNH**

**NỘI DUNG GHI BÀI HÓA 9**

**Tuần 15 (từ 13/12/2021 – 18/12/2021)**

**Tiết 30 – TÍNH CHẤT CỦA PHI KIM**

**I. Phi kim có những tính chất vật lí nào?**

Ở điều kiện thường: Phi kim có thể tồn tại ở trạng thái **rắn**như C, S, P, Si, I2,...; trạng thái **lỏng**như: Br2; trạng thái **khí**như: O2, H2, N2, …

Phần lớn phi kim **không**dẫn điện, dẫn nhiệt và có nhiệt độ nóng chảy thấp.

Một số phi kim **độc**như Cl2, Br2, I2.

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

**1. Tác dụng với kim loại**

- Oxygen tác dụng với kim loại tạo thành oxide

Ví dụ:

  

- Các phi kim khác tác dụng với kim loại tạo thành muối

Ví dụ:

  

**2. Tác dụng với hydrogen**

- Oxygen tác dụng với hydrogen tạo thành hơi nước

Phương trình hóa học:

  

- Các phi kim khác (như C; S; Cl2; Br2…) tác dụng với hiđro tạo thành hợp chất khí

Ví dụ:

  

**3. Tác dụng với oxygen**

Nhiều phi kim tác dụng với oxygen tạo thành acidic oxide

Ví dụ:

  

**4. Mức độ hoạt động của phi kim**

Mức độ hoạt động 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 hydrogen.

Các phi kim như F, O, Cl là những phi kim hoạt động hóa học mạnh, trong đó F là phi kim mạnh nhất. S, P, P, Si là những phi kim hoạt động yếu hơn.