

25.7*. Khí X có tỉ khối đối với oxi bằng 1,0625. Đốt 3,4 gam khí X người ta thu được 2,24 lít khí SO_2 (đktc) và 1,8 gam H_2O . Công thức phân tử của khí X là :

A. SO_2 ; B. SO_3 ; C. H_2S ; D. Trường hợp khác.

25.8*. Nói oxit axit là oxit của phi kim có đúng không ? Cho thí dụ minh hoạ.

25.9*. Qua phản ứng của Cl_2 và S với Fe, ta có thể rút ra kết luận gì về tính phi kim của Cl và S ? Từ kết luận đó ta có thể dự đoán được phản ứng hoá học giữa Cl_2 và H_2S hay không ? Nếu có, viết phương trình hoá học.