

Bài 6: GIỚI THIỆU VỀ LIÊN KẾT HÓA HỌC

Bài 1: Kéo thả những thông tin còn trống vào trong những nhận định sau:

Số electron ở lớp ngoài cùng của nguyên tử K và F lần lượt là 1 và 7. Khi K kết hợp với F để tạo thành phân tử potassium fluoride, nguyên tử K để tạo thành ion mang , kí hiệu là còn nguyên tử F để tạo thành ion mang , kí hiệu là .

một điện tích âm

một điện tích

nhận 1 electron

K^+

cho 1 electron

F^-

Bài 2: Chọn thông tin còn trống vào trong các nhận định sau:

- Phân loại theo cách thức liên kết trong phân tử, muối ăn là hợp chất , còn nước là hợp chất .

- Ở điều kiện thường, muối ăn tồn tại ở thể , còn nước tồn tại ở thể do hợp chất ion có nhiệt độ nóng chảy hợp chất cộng hóa trị..