

Bài 19

LUYỆN TẬP VỀ : LIÊN KẾT ION. LIÊN KẾT CỘNG HÓA TRỊ. SỰ LAI HOÁ CÁC OBITAN NGUYÊN TỬ

3.25. Liên kết trong phân tử KF thuộc về liên kết

- A. cộng hoá trị. B. cộng hoá trị phân cực.
C. ion. D. cho – nhận.

Hãy chọn phương án đúng.

3.26. Liên kết đơn trong phân tử Br₂ được hình thành như thế nào ?

3.27. a) Trong các hợp chất sau đây : LiCl, NaF, CCl₄ và KBr. Hợp chất có liên kết cộng hoá trị là

- A. LiCl. B. NaF. C. CCl₄. D. KBr.

Chọn đáp án đúng.

b) Cho các hợp chất sau đây : HCl, CsF, H₂O và NH₃. Hợp chất có liên kết ion là

- A. HCl. B. CsF. C. H₂O. D. NH₃.

Chọn đáp án đúng.

3.28. Các liên kết trong phân tử NH₃ thuộc liên kết

- A. cộng hoá trị . B. cộng hoá trị phân cực.
C. ion. D. cho – nhận.

Hãy chọn đáp án đúng.

3.29. Nguyên tử photpho trong PH₃ ở trạng thái lai hoá

- A. sp. B. sp².
C. sp³. D. không xác định được.

Hãy chọn đáp án đúng.

3.30. Hãy mô tả sự tạo thành các liên kết trong phân tử C₂H₆.

3.31. Hãy trình bày đặc điểm cấu tạo không gian của phân tử metan.

3.32. Tại sao nitơ là một khí tương đối trơ ở nhiệt độ thường ?