

## Bài 21

### HIỆU ĐỘ ÂM ĐIỆN VÀ LIÊN KẾT HOÁ HỌC

**3.40.** So sánh liên kết cộng hoá trị không cực với liên kết cộng hoá trị có cực và liên kết cho – nhận.

**3.41.** Liên kết trong phân tử LiF là liên kết

A. ion.

B. cộng hoá trị không phân cực.

C. cộng hoá trị phân cực.

D. cho – nhận.

Hãy chọn đáp án đúng.

**3.42.** Liên kết trong phân tử HBr là liên kết

A. cộng hoá trị không phân cực.

B. cộng hoá trị phân cực.

C. cho – nhận.

D. ion.

Hãy chọn đáp án đúng.

**3.43.** Sử dụng giá trị độ âm điện của các nguyên tố cho trong bảng tuần hoàn các nguyên tố, xác định kiểu liên kết trong phân tử các chất :  $N_2$ , AgCl, HBr,  $NH_3$ ,  $H_2O_2$ .

**3.44.** Sử dụng giá trị độ âm điện của các nguyên tố cho trong bảng tuần hoàn các nguyên tố, xác định kiểu liên kết trong các ion :  $ClO^-$ ,  $HS^-$ ,  $HCO_3^-$ .

**3.45.** Sắp xếp các phân tử theo chiều tăng dần độ phân cực của liên kết trong phân tử các chất sau (sử dụng giá trị độ âm điện trong bảng tuần hoàn) :

