

Bài 1 trang 118 SGK Hóa 10

Đề bài:

Dãy nào sau đây được sắp xếp đúng theo thứ tự tính axit giảm dần?

A. HCl, HBr, HI, HF.

B. HBr, HI, HF, HCl.

C. HI, HBr, HCl, HF.

D. HF, HCl, HBr, HI.

Lời giải:

Tính axit: $HI > HBr > HCl > HF$

Giải thích:

Do bán kính nguyên tử: $I > Br > Cl > F$

\Rightarrow Độ dài liên kết: $H-I > H-Br > H-Cl > H-F$

\Rightarrow Khả năng cho H^+ : $HI > HBr > HCl > HF$

\Rightarrow Tính axit: $HI > HBr > HCl > HF$

Đáp án **C**