

ĐÁP ÁN BÀI 6 TRANG 101 SÁCH GIÁO KHOA HÓA 9

Đề bài

Hãy sắp xếp các nguyên tố sau theo chiều tính phi kim tăng dần : F, O, N, P, As.

Hướng dẫn giải

Quy luật biến đổi tính kim loại và phi kim của các nguyên tố:

- Trong cùng một chu kì, theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, tính kim loại giảm, tính phi kim tăng.
- Trong cùng một nhóm, theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, tính kim loại tăng, tính phi kim giảm.

Đáp án bài 6 trang 101 sgk hóa lớp 9

Vị trí các nguyên tố trên trong bảng tuần hoàn:

Nhóm Chu kì	VA	VIA	VIIA
2	N	O	F
3	P		
4	As		

Theo chu kì 2, tính phi kim tăng dần từ N, O, F. Theo nhóm VA, tính phi kim tăng dần từ As, P, N.

Như vậy, sự sắp xếp các nguyên tố theo chiều tính phi kim tăng dần là As, P, N, O, F.