

GIẢI HÓA LỚP 9: ĐÁP ÁN BÀI 4 TRANG 103 SGK HÓA LỚP 9

Đề bài

Nguyên tố A có số hiệu nguyên tử là 11, chu kì 3, nhóm I trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học. Hãy cho biết:

- Cấu tạo nguyên tử của A.
- Tính chất hoá học đặc trưng của A.
- So sánh tính chất hoá học của A với các nguyên tố lân cận.

Đáp án bài 4 trang 103 sgk hóa lớp 9

- Cấu tạo nguyên tử:
 - Số hiệu nguyên tử là 11 nên A có điện tích hạt nhân là 11+
 - Chu kì 3 nên A có 3 lớp electron
 - Nhóm I nên A có 1 electron lớp ngoài cùng
 - Tính chất hóa học đặc trưng: A là một kim loại mạnh
 - So sánh tính chất hóa học của A (Na) với các nguyên tố lân cận (Mg và K):

Tính kim loại $Mg < Na < K$