

GIẢI HÓA LỚP 12: ĐÁP ÁN BÀI 2 TRANG 111 SGK HÓA HỌC

Đề bài

Cation M^+ có cấu hình electron ở lớp ngoài cùng là $2s^22p^6$. M^+ là cation nào sau đây?

A. Ag^+ .

B. Cu^+ .

C. Na^+ .

D. K^+ .

Hướng dẫn giải

Viết lại cấu hình electron của cation, tính tổng số electron \Rightarrow tên kim loại

ĐÁP ÁN BÀI 2 TRANG 111 SGK HÓA HỌC LỚP 12

Cấu hình e đầy đủ của cation M^+ là: $1s^22s^22p^6$

\Rightarrow có tất cả 10 electron

\Rightarrow M có $10+1 = 11$ electron ban đầu

Vậy M là kim loại Na

M^+ là: Na^+