

Hoàn thành các phát biểu sau về nguyên tố nhóm IIA:

1. Nhóm IIA gồm các kim loại: Be, Mg, Ca, Sr, Ba và ___ (phóng xạ).
2. Cấu hình electron lớp ngoài cùng của kim loại nhóm IIA là ___.
3. Tên gọi khác của nhóm IIA là kim loại ____.
4. Số oxi hoá đặc trưng của kim loại nhóm IIA trong hợp chất là ___.
5. Trong tự nhiên, kim loại nhóm IIA chỉ tồn tại ở dạng ___.

Phát biểu nào sau đây ĐÚNG về kim loại nhóm IIA?

- A Đều có 1 electron lớp ngoài cùng
- B Mức độ phản ứng với nước giảm dần từ Be đến Ba
- C Có thể nhận biết Ca^{2+} , Sr^{2+} , Ba^{2+} bằng màu ngọn lửa
- D Be phản ứng mãnh liệt với nước ở điều kiện thường

Chọn đáp án đúng trong từng câu sau:

1. Từ Be đến Ba, bán kính nguyên tử có xu hướng: [Ô MENU 1]
2. Từ Be đến Ba, tính khử có xu hướng: [Ô MENU 2]
3. Nhiệt độ nóng chảy của kim loại nhóm IIA biến đổi: [Ô MENU 3]
4. Khối lượng riêng của các kim loại nhóm IIA (trừ Ba) đều: [Ô MENU 4]

Nối mỗi ion kim loại ở cột trái với màu ngọn lửa đặc trưng ở cột phải.

| | |
|------------------|---------|
| Ca^{2+} | Màu lục |
| Sr^{2+} | Đỏ cam |
| Ba^{2+} | Đỏ son |

Kéo các hệ số và chất sản phẩm thích hợp vào đúng vị trí để hoàn thành 3 phương trình hoá học sau:



