

Bài 28

KIM LOẠI KIỀM

- 6.1. D
- 6.2. D
- 6.3. C
- 6.4. B
- 6.5. Mg^{2+} và Na^+ đều có 2 lớp electron (2e và 8e), nhưng Mg^{2+} có bán kính nhỏ hơn Na^+ (0,065 nm và 0,095 nm). Nguyên nhân : Lực hút của hạt nhân đến các electron (10e) của nguyên tử Mg (12+) lớn hơn lực hút của hạt nhân nguyên tử Na (11+).
- 6.6. Bổ sung kiến thức :
- Trong dãy ion có cùng số electron thì bán kính của ion giảm theo chiều tăng của số hiệu nguyên tử (số điện tích hạt nhân).
- a) Những ion S^{2-} (16), Cl^- (17), K^+ (19), Ca^{2+} (20) đều có số electron là 18. Bán kính của những ion này giảm theo chiều số hiệu nguyên tử tăng : S^{2-} , Cl^- , K^+ , Ca^{2+} .
- Những ion này có bán kính (nm) lần lượt là : 0,184 ; 0,181 ; 0,133 ; 0,099.
- b) Tương tự như trên, bán kính các ion giảm dần theo thứ tự : O^{2-} , F^- , Na^+ , Mg^{2+} , Al^{3+} . Những ion này có bán kính lần lượt là : 0,140 ; 0,136 ; 0,095 ; 0,065 ; 0,050 (nm).
- 6.7. 77% Na ; 20,2% Na_2O ; 2,8% tạp chất trơ.