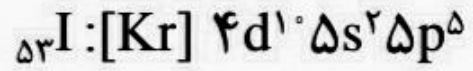
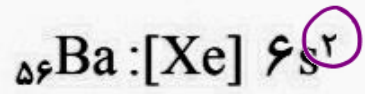


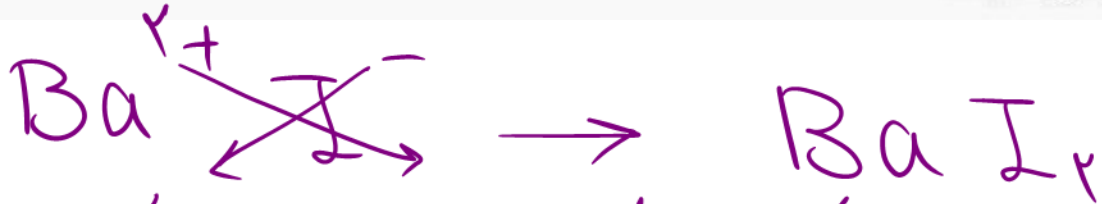


تمرینات دوره ای فصل اول شیمی دهم

۵- آرایش الکترونی اتم‌های باریم و ید به شما داده شده است؛ با توجه به آن:



آ) پیش بینی کنید که هر یک از اتم‌های باریم و ید در شرایط مناسب به چه یونی تبدیل می‌شود؟ چرا؟
 ب) فرمول شیمیایی ترکیب یونی حاصل از واکنش باریم با ید را بنویسید.



آ) Ba یک فلز قلیایی خاکی بوده که با از دست دادن ۲ الکترون ظرفیت خود، به آرایش طرز خنثی دوره‌ی قبل (Xe) میرسد. اما I یک نافلز است و با گرفتن یک الکترون به آرایش الکترونی طرز خنثی هم دوره‌ای خود میرسد.
 (Xe)