

؟  $\text{NaCl}$  است نه  $\text{NaCl}_2$  ؟  
چرا در واکنش میان سدیم و کلر فرمول ماده تولید شده  $\text{NaCl}$  است نه  $\text{NaCl}_2$  ؟

در واکنش میان یک فلز و یک نافلز:  
الف) کدام عنصر الکترون می‌دهد و کدام می‌گیرد؟

ب) کدام عنصر تبدیل به کاتیون و کدام تبدیل به آنیون می‌شود؟

پ) ملاک گرفتن یا از دست دادن الکترون چیست؟

متن زیر را بخوانید و مشخصات یون‌های موجود در آن را بنویسید.  
متن: در واکنش میان سدیم و کلر فرمول ماده تولید شده  $\text{NaCl}$  است نه  $\text{NaCl}_2$  ؟  
چرا در واکنش میان سدیم و کلر فرمول ماده تولید شده  $\text{NaCl}$  است نه  $\text{NaCl}_2$  ؟

ب) کدام عنصر تبدیل به کاتیون و کدام تبدیل به آنیون می‌شود؟  
پ) ملاک گرفتن یا از دست دادن الکترون چیست؟

آرایش الکترونی یون‌های آن‌ها را رسم کنید.

فرمول ترکیب این دو عنصر را بنویسید.

تفاوت میان آب خالص و آب نمک بنویسید.