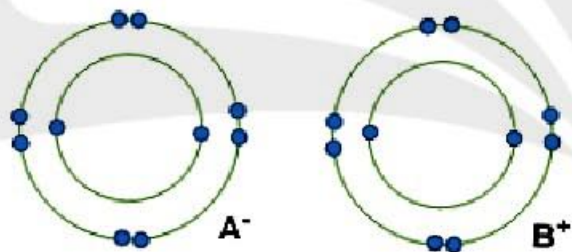


۱۰ الف) آرایش الکترونی دو اتم ${}_{11}\text{Na}$ و ${}_{8}\text{O}$ را رسم کنید.

ب) آرایش الکترونی یون های ${}_{11}\text{Na}^{+}$ و ${}_{8}\text{O}^{2-}$ را رسم کنید.

ج) فرمول ترکیب شیمیایی حاصل از واکنش سدیم و اکسیژن را بنویسید.

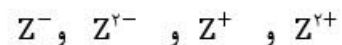
۱۱ الف) شکل رو به رو آرایش الکترونی یون های سازنده یک ترکیب یونی را نشان می دهد. آرایش الکترونی اتم های A و B را رسم کنید.



ب) کدام یون ، فلز و کدام یون ، نافلز است؟ چرا؟

۱۲ عنصر ${}_{34}\text{M}$ یک نافلز و عنصر ${}_{38}\text{Z}$ یک فلز است .
الف) اگر این دو عنصر را در شرایط مناسب در کنار هم قرار دهیم تا واکنش دهند کدام یک به کاتیون و کدام یک به آنیون تبدیل می شود ؟ چرا؟

ب) هر گاه بدانید که در مدار آخر عنصر M ، ۶ الکترون و در مدار آخر عنصر Z ، ۲ الکترون وجود دارد، کدام نماد های شیمیایی برای یون های ایجاد شده در این واکنش درست است؟ چرا؟



ج) Z و M چه نوع پیوندی با یکدیگر برقرار می کنند؟