

۷) مدل اتمی بور را برای عناصر زیر را رسم کنید.

${}^4_2\text{Be}$	${}^7_3\text{Li}$	${}^4_2\text{He}$
${}^{14}_7\text{N}$	${}^{12}_6\text{C}$	${}^{11}_5\text{B}$
${}^{20}_{10}\text{Ne}$	${}^{19}_9\text{F}$	${}^{16}_8\text{O}$

۸) جدول زیر را کامل کنید.

نشانه شیمیایی	تعداد پروتون	تعداد الکترون	تعداد نوترون	عدد اتمی	عدد جرمی
${}^{16}_8\text{O}^{2-}$	۳	۲	۴		
${}^{46}_{22}\text{Ti}$					

۹) بخشی از جدول تناوبی در مقابل نمایش داده شده است.

H ۱									He ۲
Li ۳	B ۵								

الف) سبک ترین عنصر کدام است؟

ب) نماد شیمیایی و نام عنصری که در خانه ی شماره ۷ است را بنویسید

پ) نام عنصری که عدد اتمی آن ۵ است را بنویسید.

ت) تعداد لایه های الکترونی برای اتمی که در خانه شماره ۸ و ۲ جدول است ؟

ث) عنصر با عدد اتمی ۶ چه نام دارد و چند ایزتوپ دارند آنها را نام ببرید.