

۱ - مجموع عددهای کوانتومی اصلی و فرعی برای زیرلایه « $4s$ » را بدست آورید.

۲ - باتوجه به اطلاعات داده شده آرایش الکترونی را مشخص کنید.

آ) $l = 0, n = 2$

ب) $l = 1, n = 3$

۳ - تعداد الکترون‌ها در لایه پنجم اصلی را تعیین کنید.

۴ - به موارد خواسته شده در جدول زیر توجه کنید و تمرین کنید.

عنصر	آرایش الکترونی فشرده	تعداد الکترون‌های لایه ظرفیت	آرایش الکترون - نقطه ای
3Li		۱	
4Be		۲	
5B		۳	
6C		۴	
7N		۵	
8O		۶	
9F		۷	
${}^{10}Ne$		۸	
${}^{11}Na$		۱	
${}^{12}Mg$		۲	
${}^{13}Al$		۳	
${}^{14}Si$		۴	
${}^{15}P$		۵	
${}^{16}S$		۶	
${}^{17}Cl$		۷	
${}^{18}Ar$		۸	