



## تمرینات دوره ای فصل اول شیمی دهم

۱- بررسی نمونه‌ای از یک شهاب سنگ نشان داد که در این شهاب سنگ ایزوتوپ‌های  $^{54}\text{Fe}$ ,  $^{56}\text{Fe}$ ,  $^{57}\text{Fe}$  وجود دارد.

(آ) آرایش الکترونی  $^{56}\text{Fe}$  را رسم کنید.  $P = e = 24$

(ب) موقعیت آهن را در جدول دوره‌ای عناصر مشخص کنید.   
 دوره: ۴   
 گروه: ۸

(پ) آهن به کدام دسته از عناصر جدول تعلق دارد؟ دسته d

ایزوتوپ‌ها ← تعداد n ← متفاوت دارند.

(ت) آیا آرایش الکترونی ایزوتوپ‌های آهن یکسان است؟ چرا؟



(ت) بله، چون عدد اتمی یکسان دارند و نیز تعداد e برابر دارند. پس آرایش الکترونی یکسانی خواهند داشت.