

سرگذشت جدول تناوبی عناصر

• جدول مندلیف:

- اساس طبقه‌بندی
- مشخصات جدول مندلیف
- قانون تناوبی مندلیف
- موارد بی‌نظمی
- پیش‌گویی خواص عناصر کشف نشده (۹ عنصر)

۱- کدام عبارت نادرست است؟

- (۱) رفتار شیمیایی هر عنصر به وسیله‌ی آرایش الکترونی آن تعیین می‌شود.
- (۲) علت بی‌نظمی‌ها در جدول مندلیف، خطا در اندازه‌گیری جرم اتمی بود.
- (۳) در جدول تناوبی مندلیف، اکابور همان اسکاندیم موجود در جدول امروزی است.
- (۴) یکی از موارد بی‌نظمی در جدول مندلیف، نوشتن ید بعد از تلور بود.

۱- گزینه ۲ پاسخ است.

مندلیف علت بی‌نظمی را خطا در اندازه‌گیری می‌دانست ولی علت اصلی،
تنظیم بر اساس افزایش جرم اتمی بود.

۱۱- کدام عبارت نادرست است؟

- ۱) جدول طراحی شده توسط مندلیف شامل ۸ گروه بوده است.
- ۲) در جدول طراحی شده توسط مندلیف، رعایت اصل تشابه بر تنظیم بر اساس افزایش جرم اتمی برتری داشته است.
- ۳) در جدول طراحی شده توسط مندلیف، برخی عناصر در دو گروه نوشته می‌شوند.
- ۴) در جدول طراحی شده توسط مندلیف، علت برخی بی‌نظمی‌ها خطا در اندازه‌گیری جرم اتمی بوده است.

۱۱- گزینه ۴ پاسخ است.

کلیه عبارت گزینه‌های (۱) تا (۳) مطابق با جدول شکل (۱) صفحه‌ی ۳۳ کتاب می‌باشد، اما عبارت گزینه‌ی (۴) تصویری بود که مندلیف داشته و این تصور مندلیف نادرست بوده است.