

۲۱- در گروه چهارده جدول دوره‌ای عناصر، رفتار شیمیایی سیلیسیم در نوع پیوندی که در ترکیب با سایر عناصر تشکیل می‌دهد مانند کربن است.

۲۲- از بین سه عنصر با عدد اتمی ۱۷، ۱۹ و ۲۰، عنصری با عدد اتمی ۲۰ خاصیت فلزی بیش‌تری دارد.

۲۳- عنصر پنجم گروه چهاردهم برخلاف عنصر سوم این گروه در اثر ضربه خرد نمی‌شود.

۲۴- سه عنصر از عناصر گروه چهاردهم رسانایی الکتریکی خوبی دارند.

۲۵- در عناصر گروه ۱۴، دو عنصر توانایی از دست دادن الکترون را دارند.

۲۶- استفاده از برخی خواص عناصری که دارای خواص بینابین فلز و نافلز هستند، امروزه موجب گسترش صنایعی هم‌چون الکترونیک شده است.

۲۷- عناصری که به‌طور عمده در سمت چپ و مرکز جدول دوره‌ای عناصرها هستند، همگی سخت و مقاوم به ضربه هستند.

۲۸- براساس قانون تناوبی در جدول، در هر دوره از راست به چپ عدد اتمی افزایش پیدا می‌کند و در هر دوره خواص فیزیکی و شیمیایی تکرار می‌شوند.