



✓ براق نیستند و رسانای جریان الکتریکی و برق نیستند.

✓ جامدات آنها خرد میشوند و چکش خواری و قابلیت مفتول شدن ندارند.

✓ در فشار اتمسفر و دمای اتاق به هر سه شکل ماده یافت می شوند. جامد (کربن، فسفر، ید، گوگرد و سلنیوم). مایع (برم). و بقیه به صورت گازی هستند مانند نیتروژن و فلور و...

✓ اکسید نافلزات خاصیت اسیدی دارد.

✓ نافلزات علاقه به گرفتن الکترون دارند تا به آرایش گاز نجیب برسند.

✓ بجز هیدروژن و هلیوم بقیه ی نافلزات در دسته ی P قرار دارند.

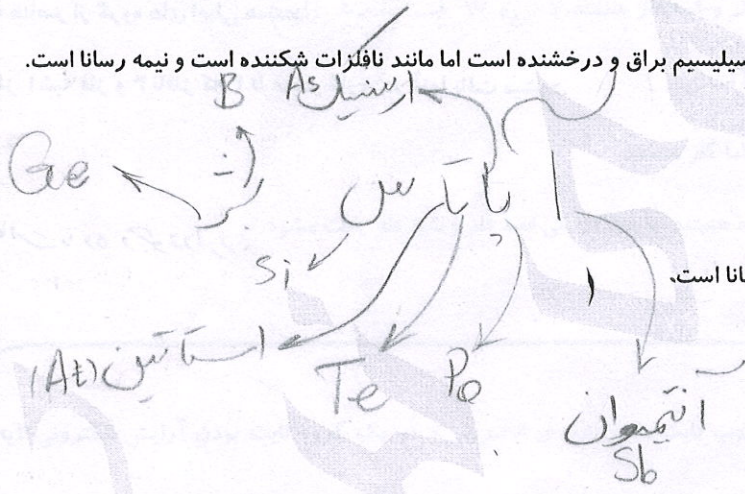
شبه فلزات: عنصری که نه فلز باشد و نه نافلز جز شبه فلزات می دانند که تعدادشان ۸ عنصر است.

✓ هم خواص فلزات و هم نافلزات: مثلا سیلیسیم براق و درخشان است اما مانند نافلزات شکننده است و نیمه رسانا است.

✓ همه ی شبه فلزات جامدند.

✓ همگی در دسته ی P قرار دارند.

✓ سیلیسیم درخشان و شکننده و نیم رسانا است.



✓ اصلی

✓ فرعی

بررسی جزیی تناوب ها:

تناوب اول.

✓ کوتاهترین تناوب با ۲ عنصر یکی در گروه ۱ (هیدروژن) و دیگری در گروه ۱۸ (هلیوم یک گاز نجیب) که هر دو به صورت گازی یافت

میشوند و هر دو نامرئی

✓ لایه الکترونی آن $n=1$ میباشد که فقط 1s را دارد و ۲ الکترون جای می گیرد.

✓ تنها تناوبی است که در آن فلز یافت نمیشود و گروههای ۲ تا ۷ اصلی حاوی عنصر نیستند.

✓ هر دو عنصر آن در گروه های اصلی هستن و جز عناصر واسطه قرارا ندارند.