

شیمی ۱ مخصوص ریاضی و تجربی

خواص و رفتار گازها (۲ از ۳)

در دما و فشار ثابت، حجم هر گاز به تعداد مول‌های آن بستگی دارد یعنی حجم هر گاز متناسب با مقدار مول آن گاز است؛ که این قانون را قانون آووگادرو می‌گویند.

$$V \propto n \rightarrow V = \text{عدد ثابت} \times n \rightarrow \frac{V}{n} = \text{عدد ثابت}$$

اگر حجم گاز را افزایش دهیم، تعداد مول آن نیز طبق قانون بالا افزایش می‌یابد.

حال با اینکه رابطه زیر را یاد گرفتیم، می‌توانیم مسائل مربوط به آن را هم حل کنیم:

$$\frac{V_1}{n_1} = \frac{V_2}{n_2}$$

$$\frac{V_1}{n_1} = \frac{V_2}{n_2}$$