

$$pV = nRT$$

$$V = \frac{nRT}{p}$$

$$V = \frac{1 \times 8,314 \times 273}{1,013 \times 10^5}$$

$$V = 0,224 \text{ m}^3 = 22,4 \text{ L}$$

۳۰ دما و فشار متعارف (STP) برای گاز، دمای $273 \text{ K} = 0^\circ \text{C}$

و فشار $1 \text{ atm} = 1,013 \times 10^5 \text{ Pa}$ معرفی می‌شود. حجم یک مول

گاز کامل در دما و فشار متعارف چقدر است؟

اعظم حشمتی