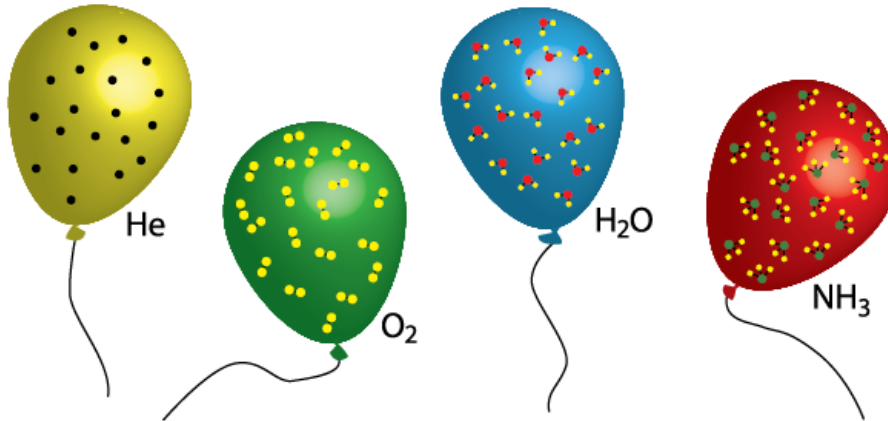


## قانون أفوجادرو

### Avogadro's Law

توصل العالم أفوجادرو إلى أن الحجوم المتساوية من غازاتٍ مختلفة تحتوي العدد نفسه من الدقائق.



كما توصل إلى أن حجم المول الواحد من أي غاز في الظروف المعيارية يساوي 22.4 L، وتدعى هذه الكمية بالحجم المولي للغاز.  
atm الظروف المعيارية: الضغط 1، درجة الحرارة 0°C.

### نص قانون أفوجادرو:

"حجم الغاز المحصور يتناسب طردياً مع عدد مولاته عند ثبات ضغطه ودرجة حرارته".

### اشتقاق القانون

عند ثبات الضغط ودرجة الحرارة، فإن حجم الغاز (V) يتناسب طردياً مع عدد مولاته (n):

$$V \propto n$$

k وتحويل إشارة التناسب إلى إشارة مساواة نضرب في ثابت (k):

$$V = k \times n$$

وبترتيب حدود العلاقة:

$$k = Vn$$

فلو كان لدينا طرفان مختلفان للغاز، يكون:

$$k = V_1 n_1$$

$$k = V_2 n_2$$

وبمساواة الحدين، نحصل على قانون أفوجادرو:

$$V_1 n_1 = V_2 n_2$$

**تفسير قانون أفوجادرو استناداً إلى افتراضات نظرية الحركة الجزيئية:**

زيادة عدد مولات الغاز تزيد من عدد جسيماته، ومن ثم تزداد عدد تصادماتها مع جدران الإناء، ولكي يبقى ضغط الغاز ودرجة حرارته ثابتين فلا بدّ من زيادة حجمه.

**مثال:**

إذا علمت أن بالوناً حجمه 2.2 L يحتوي على 0.1 mol من غاز الهيليوم، صُخت داخله كمية إضافية من الغاز فأصبح حجمه 2.8 L . أحسب عدد مولات الغاز بعد الإضافة، بفرض ثبات ضغطه ودرجة حرارته.

تحليل السؤال (المعطيات)

$$n_1 = 0.1 \text{ mol}$$

$$?? = n_2$$

$$V_1 = 2.2 \text{ L}$$

$$V_2 = 2.8 \text{ L}$$

**الحل:**

$$V_1 n_1 = V_2 n_2$$

$$2.20.1 = 2.8 n_2$$

$$n_2 = 0.127 \text{ mol}$$

أتحقق صفحة (20):

mol ما الحجم الذي يشغله 3.5 من غاز الكلور  $\text{Cl}_2$  في الظروف المعيارية؟

تحليل السؤال (المعطيات)

L في الظروف المعيارية يكون حجم مول من الغاز 22.4

الحل:

$$V_2 = n \times V$$

$$V_2 = 3.5 \times 22.4 = 78.4 \text{ L}$$