المقـــادير الفـيزيـــائية المـــرتبـطة بكـمـية المـــادة

Les grandeurs physiques liées à la quantité de matière

I) المـــادة الصـــلبة و الســـائلة.

1) الكتلة و كمية المادة.

تتمـيز الأنـواع الكيمـيائية المختـلفة بكتلهـا المـولية و التي يتـم حسـابهـا باعتـماد الكتـل المـولية للـذرات المكـونة لهـا و التي نجـدها على جـدول التـرتيب للعنـاصر الكيميـائية.

يمثـل مـول من نـوع كيميـائي عـددا ($N = 6.02\ 10^{23}$) من المكـونـات الأسـاسية لهـذا النـوع (جـزيئـات أو ذرات أو أيـونـات).

لتحـديد كمـية المـادة (عدد المـولات) في كتـلة m من نـوع كيميائي x كتـلته المولـية M(x) نعتبـر العـلاقة:

$$n\ (x) = \frac{m(x)}{M\,(x)}$$

تطبـيق: أحسـب كمـية المـادة فـي نفـس الكتـلة $m = 150\ g$ من الأنـواع التـالية: المـاء (H_2O) و من السكـر $(C_{12}H_{22}O_{11})$ و المـلح $(NaCl)$.

$M(H_2O) = 18\ g.mol^{-1}$ بذلك: $n(H_2O) = 8.33\ mol$

$M(C_{12}H_{22}O_{11}) = 342\ g.mol^{-1}$ بذلك: $n(C_{12}H_{22}O_{11}) = 0.44\ mol$

$M(NaCl) = 58.5\ g.mol^{-1}$ بذلك: $n(NaCl) = 2.56\ mol$

2) الحجم و كمية المادة.

تسـاوي الكتـلة الحجـمية ρ لنـوع كيميـائي, خـارج الكتـلة m لعـينة من هذا النـوع عـلى الحجـم V الـذي تشغـله:

$$\rho = \frac{m}{V}$$

يمكـن بذلـك معـرفة كتـلة عـينة من نـوع كيميـائي بمعـرفة حجمهـا: $m = \rho\ .\ V$

كمـية مـادة النـوع x المكـون للعـينة بـذلك:

$$n(x) = \frac{\rho.V}{M(x)}$$

تطبـيق: ما الحجـم V للهكسـان (C_6H_{14}) و هـو سـائل كتـلته الحجمـية $\rho = 0.66\ g\,.mL^{-1}$, الـذي يجـب قيـاسه بـواسطة مخبـار مدرج للحصـول عـلى كمـية هكسـان $n = 0.15\ mol$.

$$n(C_6H_{14}) = \frac{\rho.V}{M(C_6H_{14})}$$ بذلـك: $$V = \frac{n\ .\ M}{\rho}$$

تطبـيق عـددي: $V = 19.5\ mL$

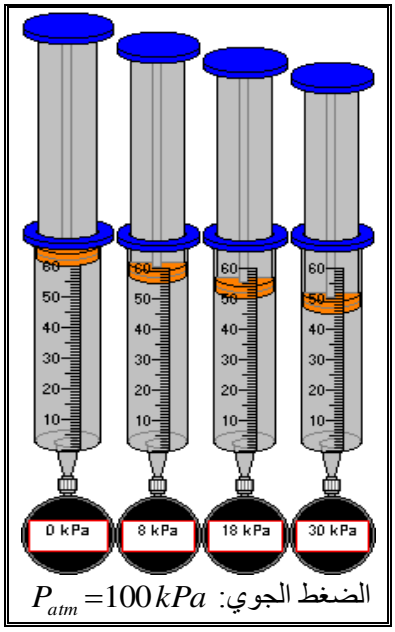
* تسـاوي الكثـافة d لجسم صلب أو سـائل, خـارج كتـلته الحجمية ρ إلى الكتـلة الحجمية ρ_0 للمـاء:

$$d = \frac{\rho}{\rho_0}$$ و منـه: $$n(x) = \frac{d\,.\rho_0\,.V}{M(x)}$$ ($\rho_0 = 1\,g.cm^3$)

باعتبـار حجم V من الجسم تكـون كتلته m و نفس الحـجم من المـاء كتلته m_0 يمكـن أن نكتـب: $$d = \frac{m}{m_0}$$

II) المـــادة الغـــازية. La matière gazeuse

1) قـانـون بـويل- مـاريوط.



* تجـربة: نغير حجـم كمية من الهـواء درجة حرارتهـا ثابتة محجوزة داخل محقنة مقطـعها $S=3.5\ cm^2$ و نسجل تغيـرات ضغطـها بواسطة مانومتر.

المـالة	1	2	3	4
الجـداء $P.V\,(Pa.L)$	21	20.79	20.65	20.47

استنتـاج: الجـداء P.V ثـابت.

* قـانـون بـويـل – مـاريـوط: loi de Boyle Mariotte

عند درجة حرارة ثابتة, يكون جداء حجم كمية غاز في ضغطها ثـابتا: **P.V = K**.

تتناسب الثابتة K مع كمية مادة الغاز: K = n . A مع A ثابتة تتعلق بدرجة الحرارة.

ملحـوظة: لا تخضع الغـازات الحقيقية لقـانون بويـل ماريـوط إلا بشكل تقـريبي و ذلك كلمـا كـان ضغطهـا منخفـضا و درجة حـرارتها مـرتفـعة.

* تعـريف : الغـاز الكـامل هو غـاز نظـري نفتـرضه يخضـع تمـاما لقـانون بويل مـاريوط.

2) درجـة الحـرارة المطـلقة.

عند تمثيل تغـيرات الثـابتة A بدلالة درجة الحـرارة θ بالنسبة لغـاز مـا نجد دالـة تـآلفية لا تمـر بأصل المعـلم, وحتى يكـون هناك تنـاسب اطـرادي نضـع: **T = θ + 273.15** فيكـون: A = R.T

نسمي T درجة الحـرارة المطـلقة وحدتهـا الكيلفـين رمزه: K

*تطبـيق: حدد تحت الضغط الجـوي كل من درجة حرارة الجليد المنصهر و درجة حرارة الغليان للماء في سلم كيلفـين.

3) معـادلة الحـالة للغـازات الكـاملة.

لتمييز حـالة غـاز يجب تحـديد أربعة متغـيرات و هي: ضغـطه P, حجـمه V, درجة حـرارته T و كمـية مـادته n, تسمى متغـيرات الحالة للغـاز و هي غـير مستقلة بحـيث يؤدي تغـير أحدها إلى تغـير آخـر.

* معـادلة الحـالة للغـازات الكـاملة:

متغيرات الحـالة للغاز مرتبـطة في ما بينها بالعـلاقة: **P.V = n.R.T** تسمى معـادلة الحالة للغـازات الكـاملة.

R تسمى ثـابتة الغـازات الكـاملة, قيمـتها تتعـلق بالوحـدات المستعـملة: $R = 8.314\ Pa.m^3K^{-1}mol^{-1}$.

4) كمـية المـادة لغـاز.

يمكـن حسـاب كمـية المـادة فـي حجـم V من غـاز في شـروط معيـنة من درجة الحـرارة والضغـط بالعـلاقة: $n=\frac{P.V}{R.T}$ و هـي لا تتعـلق بطبـيعة الغـاز.

تطبـيق: أحسـب الحجم المـولي V_0 لغـاز في الشـروط النظـامية لدرجة الحـرارة و الضغـط: $(1bar\ ;\ 0°C)$

أحسـب الحجم المـولي V_m لغـاز في الشـروط العـادية لدرجة الحـرارة و الضغـط: $(1bar\ ;\ 20°C)$

تعريف: يشغل مول من الغازات المختلفة في نفس الشروط من درجة الحرارة و الضغط, نفس الحجم الذي نسميه الحجم المولي V_m و يتعلق بدرجة الحرارة والضغط. في حالة $(1bar\ ;\ 0°C)$ يسمى الحجم المولي النظامي

استنتاج: يمكن حساب كمية المادة في حجم V من غاز في شروط معينة من درجة الحرارة و الضغط حيث الحجم المولي V_m بالعلاقة: $\boldsymbol{n = \frac{V}{V_m}}$

تطبيق: أحسب كمية المادة للهواء في التجربة السابقة.

5) كثافة غاز بالنسبة للهواء.

نحدد كثافة غاز بالنسبة للهواء و تكتب: $\boldsymbol{d = \frac{\rho}{\rho_0}}$

ρ تمثل الكتلة الحجمية للغاز و ρ_0 تمثل الكتلة الحجمية للهواء.

باعتبار نفس الحجم هو الحجم المولي V_m من الغاز و من الهواء: $\boldsymbol{d = \frac{M}{\rho_0 . V_m} = \frac{M}{29}}$

تبقى العلاقة صحيحة أيا كانت درجة الحرارة و الضغط.

La pression	ضغط
La température absolue	درجة حرارة المطلقة
Gaz parfait	غاز الكامل
Equation d'état	معادلة الحالة