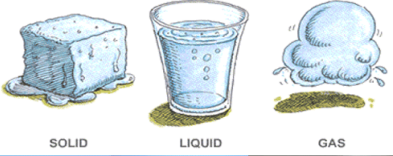


كيمياء الصف العاشر - الفصل الدراسي الثاني ٢٠٢٥



س ١ : قارن بين التغيرات الفيزيائية و التغيرات الكيميائية :

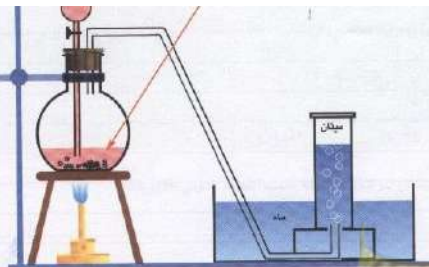
التغيرات الفيزيائية التغيرات الكيميائية

يتغير	لا يتغير	تغير تركيب المادة
هضم الطعام - صدأ الحديد - تعفن الخبز	تقطيع الفاكهة - تبخر الماء	أمثلة

س ٢ : عدّد دلالات التفاعل الكيميائي ؟

أمثلة	دليل التفاعل
يتصاعد غاز الهيدروجين عند وضع قطعة خارصين في محلول حمض الهيدروكلوريك المخفف نتيجة التفاعل	تصاعد غاز
يختفي لون محلول البروم الأحمر عند إضافته إلى الهكسين (مركب عضوي)	اختفاء اللون
يظهر اللون الأزرق عند إضافة اليود إلى النشا	ظهور لون جديد
ترتفع درجة حرارة كل من محلول NaOH و HCl عند إضافة المحلولين إلى بعضهما في كأس واحدة.	التغير في درجة الحرارة
يترسب كلوريد الفضة عند تفاعل محلول نترات الفضة $AgNO_3$ مع محلول كلوريد الصوديوم NaCl	ظهور راسب
يسرى التيار الكهربائي ليضيء مصباحاً صغيراً إذا ما وصل قطباه بقضيبي نحاس و خارصين مغموسين بمحلول حمض الكبريتيك نتيجة للتفاعل الحاصل.	سريان التيار الكهربائي
يتغير لون صبغة تباع الشمس عند إضافة نقط منه إلى محلول HCl أو محلول NaOH المخفف.	تغير لون كاشف كيميائي
يحترق شريط المغنيسيوم عند إشعاله في الهواء الجوي مظهراً وميضاً نتيجة التفاعل.	ظهور ضوء أو شرارة

س : ما المقصود بـ:



التفاعل الكيميائي :

هو تغير في صفات المواد المتفاعلة و ظهور صفات جديدة في المواد الناتجة

أو كسر روابط المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة في المواد الناتجة

س ٤ : ما المقصود بـ :

المعادلة الهيكلية : هي معادلة تُعبرُ عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة و الناتجة ، دون الإشارة الى الكميات النسبية للمواد المتفاعلة الناتجة

ملاحظات هفيدة لكتابة معادلة هيكلية صحيحة :

① نستخدم الرمز التالفة للدلالة على الحالة الفيزيائية للمادة :

(s) للمادة الصلبة (l) للمادة السائلة (g) للمادة الغازية (aq) للمحلول المائي

② عند استخدام عامل حفاز في التفاعل الكيميائي نقوم بكتابة رمزه الكيميائي فوق السهم

س ٥ : ما المقصود بـ : **العامل الحفاز : هو مادة تغير من سرعة التفاعل ولكنها لا تشترك فيه**

مثال : استخدام ثاني أكسيد المنجنيز في التفاعل التالي :
$$\text{H}_2\text{O}_2(\text{aq}) \xrightarrow{\text{MnO}_2} \text{H}_2\text{O}(\ell) + \text{O}_2(\text{g})$$

③ يُستخدم الرمز Δ ويسمى دلتا عند استخدام الحرارة في التفاعل (التسخين) وتوضع فوق السهم

④ نقوم بوزن المعادلة الهيكلية بإضافة أرقام قبل صيغ العناصر والمركبات حتى يصبح عدد الذرات لكل عنصر على

طرفي المعادلة متساوي .

مثال محلول : أكتب الرضا ادلة اله يكا ية للتقاء ل الت الي :

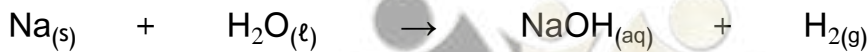
يتفاعل الصوديوم الصلب مع الماء ويتكون غاز الهيدروجين ومحلول مائي من هيدروكسيد الصوديوم .

الحل :

① نقوم بكتابة الصيغ الصحيحة للمواد المتفاعلة و المواد الناتجة :



② نقوم بتحديد الحالة الفيزيائية للمواد المتفاعلة و الناتجة :



③ نزن المعادلة السابقة :
$$2\text{Na}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\ell) \rightarrow 2\text{NaOH}(\text{aq}) + \text{H}_2(\text{g})$$

مثال ٢ : تسخين كلورات البوتاسيوم في وجود ثاني أكسيد المنجنيز كعامل حفاز مكوناً غاز الأكسجين وكلوريد البوتاسيوم الصلب .



التفاعلات الكيميائية بحسب الحالة الفيزيائية للمواد المتفاعلة و المواد الناتجة

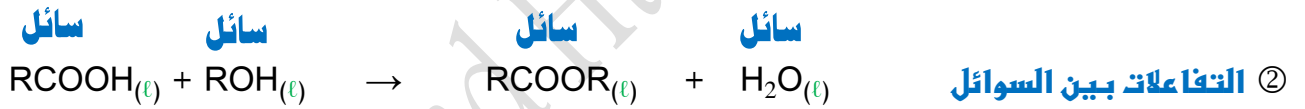
التفاعلات غير المتجانسة

التفاعلات المتجانسة

س ٩ : ما المقصود بـ :

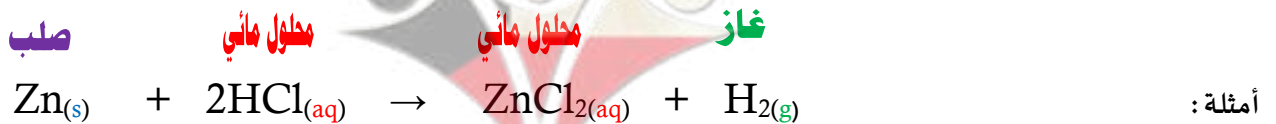
التفاعلات المتجانسة هي تفاعلات تكون فيها المواد المتفاعلة و المواد الناتجة في الحالة الفيزيائية نفسها

لدينا ثلاثة أمثلة للتفاعلات المتجانسة :



س ١٠ : ما المقصود بـ :

التفاعلات غير المتجانسة : هي تفاعلات تكون المواد المتفاعلة و المواد الناتجة عنها من حالتين فيزيائيتين أو أكثر



✳ اكتب الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه العبارات التالية :

- [**التفاعل الكهيميائي**] ① **تغير في صفات المواد المتفاعلة وظهور صفات جديدة في المواد الناتجة**
- [**التفاعل الكهيميائي**] ② **كسر روابط المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة في المواد الناتجة**
- [**المعادلة الهيكلية**] ③ **معادلة كيميائية تُعبر عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة والناتجة بدون الإشارة إلى الكميات النسبية للمواد المتفاعلة والناتجة**
- [**العامل الحفاز**] ④ **وادة تغير من سرعة التفاعل لكنها لا تشارك فيه**
- [**المتجانسة**] ⑤ **تفاعلات تكون المواد المتفاعلة ، والمواد الناتجة عنها من الحالة الفيزيائية نفسها**
- [**غير المتجانسة**] ⑥ **تفاعلات تكون فيها المواد المتفاعلة والناتجة عنها في حالتين فيزيائيتين أو أكثر**

✳ اكمل الفراغات التالية :

- ١ يُعتبر تقطيع الخضار من التغيرات **الفيزيائية** بينما يُعتبر هضم الطعام من التغيرات **الكيميائية**
- ٢ يعتبر صدأ الحديد من التغيرات **الكيميائية**
- ٣ دلالة حدوث التفاعل عند إضافة محلول البروم للهكسين هو **اختفاء لون البروم**
- ٤ دلالة حدوث التفاعل عند وضع قطعة من الخارصين في محلول حمض الهيدروكلوريك المخفف هو **تصاعد غاز الهيدروجين**
- ٥ عند إضافة محلول اليود إلى النشا يظهر لون **الذرق**
- ٦ يُعتبر التفاعل التالي $Fe_{(s)} + S_{(s)} \rightarrow FeS_{(s)}$ من التفاعلات **المتجانسة**
- ٧ الرمز (g) يدل على الحالة **الغازية** بينما يدل الرمز (l) على الحالة **السائلة**
- ٨ يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز Δ
- ٩ طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز النيتروجين مع غاز الهيدروجين لتكوين غاز الأمونيا من التفاعلات **المتجانسة**
- ١٠ في المعادلة الهيكلية التالية $NH_4NO_{2(s)} \rightarrow N_{2(g)} + H_2O_{(g)}$ لجعل المعادلة موزونة ، فإن عدد مولات بخار الماء يساوي **2**
- ١١ لكي تُصبح المعادلة الكيميائية التالية $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + O_2$ موزونة يجب أن يكون عدد مولات الاكسجين يساوي **3**

* صنف المعادلات الكيميائية التالية الي تفاعلات متجانسة وتفاعلات غير متجانسة :



نوع التفاعل المتجانسة



نوع التفاعل غير المتجانسة

* اختر الإجابة الصحيحة من العبارات التالية و ضع أمامها علامة (✓) :

① إحدى التغيرات التالية لا تدل على حدوث التفاعل الكيميائي :-

تصاعد غاز تغير لون المادة

تكون راسب تبخر الهادة



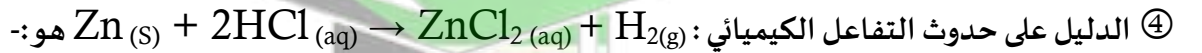
فإن الحالة الفيزيائية للمادة الناتجة تكون :-

سائل صلب غاز محلول

③ عند إضافة المركب العضوي (الهكسين) الى سائل البروم البني المحمر يحدث تفاعل كيميائي دلالة حدوثه هي :

ظهور لون جديد سريان التيار الكهربائي

ظهور راسب اختفاء لون البروم



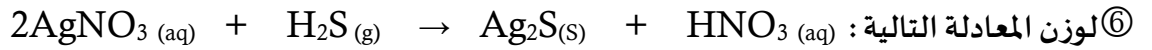
تغير لون المادة تصاعد غاز

تبخر المادة تكون راسب

⑤ عند وزن المعادلة التالية : $\text{CS}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CCl}_4 + \text{S}_2\text{Cl}_2$ يكتب المعامل (٣) أمام احدى الصيغ التالية :

CS_2 Cl_2 CCl_4 S_2Cl_2

صفوة معلمى الكويت



نضيف عدد من المولات إلي حمض النيتريك HNO_3 يساوي :-

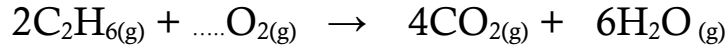
2

3

5

4

⑦ عدد مولات الأكسجين في التفاعل التالي حتى تصبح المعادلة الكيميائية موزونة هو :



10

5

7

4

⑧ يعتبر التفاعل الكيميائي التالي من التفاعلات $\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{SO}_3(\text{g})$:-

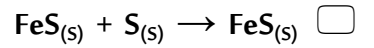
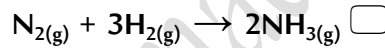
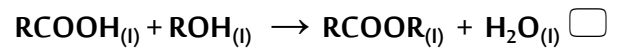
المتجانسة الصلبة

المتجانسة الغازية

غير المتجانسة

المتجانسة السائلة

⑨ أحد التفاعلات الكهيميائية التالية يعتبر من التفاعلات غير المتجانسة :-



* أكتب الصيغ الكيميائية و الرموز المعبرة عن الحالات التالية :

① غاز ثاني أكسيد الكبريت $\text{SO}_2(\text{g})$

② استخدام الحرارة في تفاعل كيميائي Δ

③ كلوريد الخارصين كعامل حفاز ZnCl_2

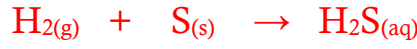
④ سائل الزئبق $\text{Hg}(\text{l})$

⑤ نترات البوتاسيوم ذائبة في الماء $\text{KNO}_3(\text{aq})$

صفوة معلمى الكويت

✳ **أكتب المعادلات الكيميائية الموزونة للتفاعلات التالية :**

① يتفاعل غاز الهيدروجين مع الكبريت الصلب ويتكون غاز كبريتيد الهيدروجين



② هيدروكسيد المغنيسيوم + حمض الهيدروكلوريك ← كلوريد المغنيسيوم + الماء



③ صوديوم + ماء ← هيدروكسيد الصوديوم + هيدروجين



④ تتفكك كربونات الصوديوم الهيدروجينية بالتسخين وتنتج كربونات الصوديوم وغاز ثاني أكسيد الكربون و يتكون الماء



✳ **أكتب المعادلات الكيميائية الكتابية و الهيكلية الموزونة للتفاعلات التالية :**

① احتراق الكبريت في جو من الاكسجين مكوناً ثاني اكسيد الكبريت

✍ المعادلة الكتابية : **كبريت + اكسجين ← ثاني اكسيد الكبريت**

✍ المعادلة الهيكلية : $\text{S}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{SO}_2(\text{g})$

② يتفاعل فلز الالمنيوم مع الأكسجين في الهواء ليكون طبقة رقيقة من أكسيد الالمنيوم تغطي الالمنيوم و تحميه

✍ المعادلة الكتابية : **ألمنيوم + اكسجين ← أكسيد الالمنيوم**

✍ المعادلة الهيكلية : $4\text{Al}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3(\text{s})$

③ عند غمس سلك لامع من النحاس في محلول وائي من نترات الفضة تترسب طبقة من الفضة على سلك النحاس

و يتكون محلول نترات النحاس ||

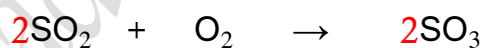
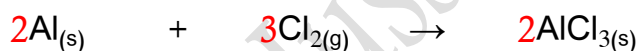
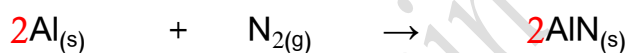
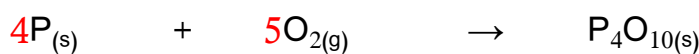
✍ المعادلة الكتابية : **نحاس + نترات الفضة ← فضة + نترات النحاس ||**

✍ المعادلة الهيكلية : $\text{Cu}(\text{s}) + 2\text{AgNO}_3(\text{aq}) \rightarrow 2\text{Ag}(\text{s}) + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2(\text{aq})$

✳ اكتب تعليلاً يصف التفاعلات التالية :



✳ زن المعادلات الكيميائية التالية :



✳ علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً:

① يُعتبر صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية

② يُعتبر تجمد الماء من التغيرات الفيزيائية

③ يُعتبر التفاعل التالي $\text{Fe}_{(s)} + \text{S}_{(s)} \rightarrow \text{FeS}_{(s)}$ من التفاعلات المتجانسة

④ يُعتبر التفاعل التالي $\text{Li}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow \text{LiOH}_{(aq)} + \text{H}_2(g)$ من التفاعلات غير المتجانسة

صفوة علمي الكويت

التفاعلات الكيميائية بحسب نوعها

تفاعلات الأكسدة والاختزال

تفاعلات الأحماض والقواعد

تفاعلات تكوين الغاز

تفاعلات الترسيب

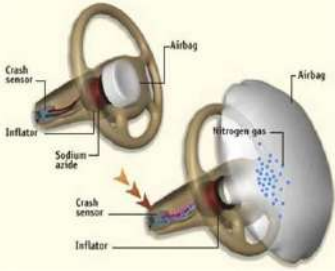


أولاً: تفاعلات تكوين الغاز Gas Formation Reactions

مثال: كيف تنتفخ الوسادة الهوائية لحظة حدوث التصادم

سبب: ينتفخ كيس البولي أميد (الوسادة الهوائية) في السيارة بشكل مفاجئ لحظة حدوث التصادم

وجود مركب أزيد الصوديوم NaN_3 والذي يشتعل كهربائياً لحظة حدوث التصادم فيتنفك بشكل



منفجر مولد غاز النيتروجين الذي يهمل الوسادة الهوائية



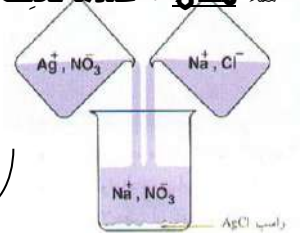
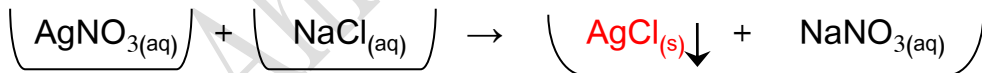
(أزيد الصوديوم)

ثانياً: تفاعلات الترسيب Precipitation Reactions

يحدث الترسيب عند خلط محلولين مائيين ملحين حيث يتكون مركب أيوني جديد لا يذوب في الماء

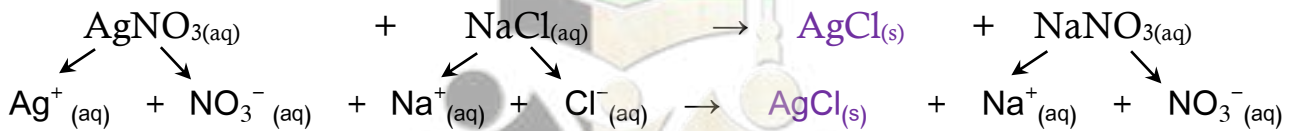
مثال: عندما نخلط محلول نترات الفضة $\text{AgNO}_3(\text{aq})$ مع محلول كلوريد الصوديوم $\text{NaCl}(\text{aq})$ يتكون ملح

كلوريد الفضة $\text{AgCl}(\text{s})$ وهو من الأملاح التي لا تذوب في الماء (كما في المعادلة التالية:



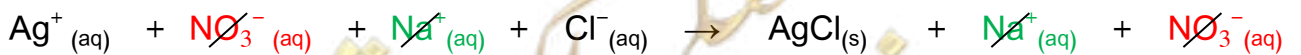
سنقوم بإعادة كتابة المعادلة باستخدام الأيونات الحرة في المحلول (المعادلة الأيونية الكاملة)

ملاحظة: نضع المركبات التي تكون بصورة محاليل مائية (aq) فقط إلى أيونات حرة في المحلول



ونبسط المعادلة الأيونية الكاملة عن طريق إزالة الأيونات المتفرجة فنحصل على (المعادلة الأيونية النهائية)

س: ما المقصود بالأيونات المتفرجة: هي الأيونات التي لا تشارك أو لا تتفاعل خلال التفاعل الكيميائي



الثالث : تفاعلات الأحماض والقواعد Acid Base Reactions

في بعض الاحيان ترتفع الحموضة في المعدة نتيجةً لزيادة حمض الهيدروكلوريك HCl و يُسببُ هذا الارتفاع

في الحموضة حُرقةً في فم المعدة نتناول مضادات الحموضة مثل :

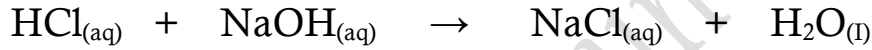
هيدروكسيد المغنيسيوم Mg(OH)₂ او هيدروكسيد الالمنيوم Al(OH)₃ أو كربونات الصوديوم الهيدروجينية NaHCO₃

(ما حدث في المعدة هو عبارة عن تفاعل كيميائي بين حمض وقاعدة)

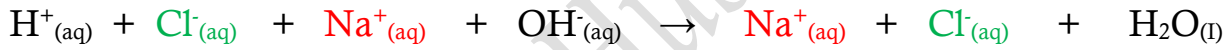
من أشهر الامثلة على تفاعلات الأحماض والقواعد :

تفاعل حمض الهيدروكلوريك HCl مع هيدروكسيد الصوديوم NaOH (قاعدة)

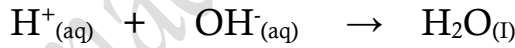
وينتج عن تفاعل الحمض والقاعدة ↔ ملح وماء



ونستطيع كتابة المعادلة الأيونية الكاملة للتفاعل السابق :



ونقوم بإزالة الايونات المتفرجة من المعادلة الايونية الكاملة لنحصل على المعادلة الأيونية النهائية :



١ جميع التفاعلات التالية متجانسة عدا واحدة هي :

التفاعلات بين السوائل

التفاعلات بين الغازات

التفاعلات بين الأجسام الصلبة

تكوين الغاز

٢ (يعتبر تفكك أزيد الصوديوم وفقاً للتفاعل التالي : $2\text{NaN}_3(s) \rightarrow 2\text{Na}(s) + 3\text{N}_2(g)$ من تفاعلات :

الأكسدة والاختزال

تكوين الغاز

الترسيب

الأحماض والقواعد

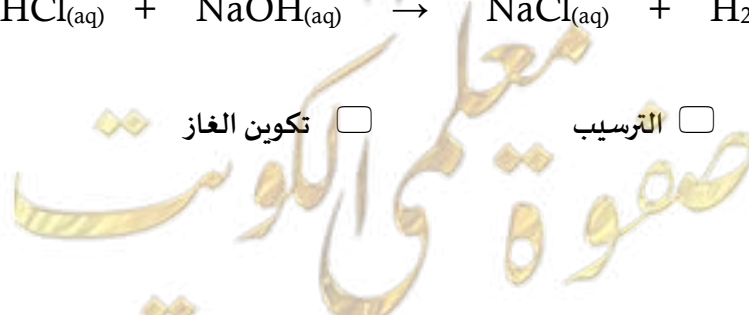
٣ يعتبر التفاعل : $\text{HCl}_{(aq)} + \text{NaOH}_{(aq)} \rightarrow \text{NaCl}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$ من تفاعلات :

الأكسدة والاختزال

تكوين الغاز

الترسيب

الأحماض والقواعد



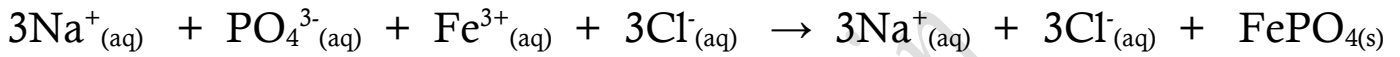
٤ يعتبر التفاعل $\text{AgNO}_3(\text{aq}) + \text{NaCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{AgCl}(\text{s}) + \text{NaNO}_3(\text{aq})$ من تفاعلات:

الأحماض والقواعد الترسب تكوين الغاز الأكسدة والاختزال

٥ الايونات المتفرجة في التفاعل التالي: $\text{AgNO}_3(\text{aq}) + \text{NaCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{AgCl}(\text{s}) + \text{NaNO}_3(\text{aq})$

Na^+ , NO_3^- Cl^- , NO_3^- Ag^+ , Cl^- Na^+ , Ag^+

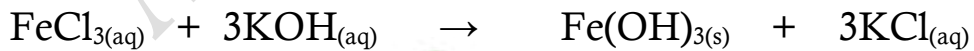
عين الأيونات المتفرجة و اكتب المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل التالي:



☞ الأيونات المتفرجة هي : Cl^- , Na^+



عين الأيونات المتفرجة و اكتب المعادلة الأيونية الكاملة و المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل التالي:



☞ المعادلة الأيونية الكاملة :



☞ الأيونات المتفرجة هي : Cl^- , K^+





الكيمياء الكمية Quantitative Chemistry

كيف تُقاسُ الهادة في الكيمياء ؟

عند زهابنا الجمعية فإننا نشترى مجموعة من الاغراض مثلاً ٢ كيلوجرام برتقال ودرزن من البيض وحبطين جوز الهند ولكن عند دخولنا الى المختبر نستخدم كمية جديدة عند تحديد كميات المواد الكيميائية تُسمى **المول**

كان الذرة والجزيئات صغيرة للغاية وعددها في أي مادة كبير للغاية لا يمكن عد هذه الوحدات عملياً ، لذلك

نستخدم وحدة المول والتي وجد أنها تحوي (6×10^{23}) وحدة بنائية من المادة

يسمى العدد (6×10^{23}) عدد أفوجادرو

المول : كمية المادة التي تحتوي على 6×10^{23} من الوحدات البنائية

ولحساب عدد المولات الموجودة في مادة ما نستخدم المعادلة التالية :

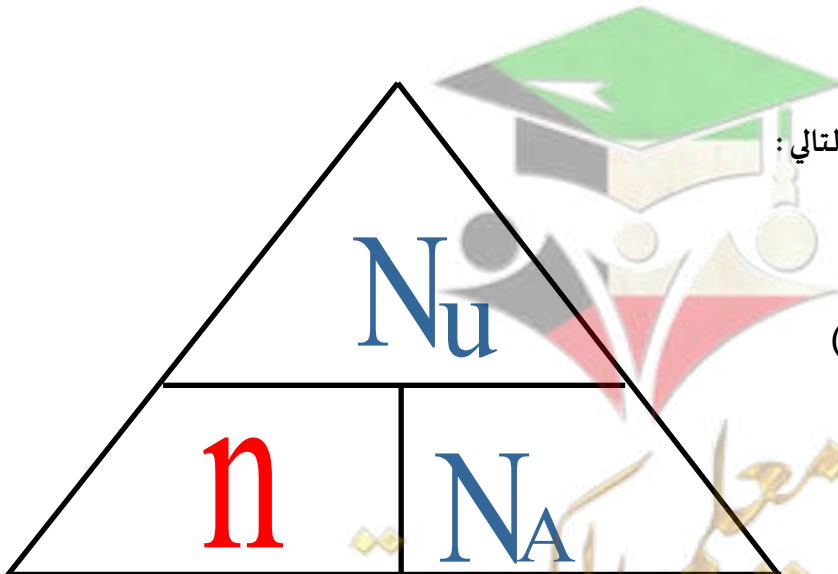
$$n = \frac{N_u}{N_A}$$

عدد المولات n ←

عدد الوحدات N_u ←
عدد الذرات ←
عدد الجزيئات ←

عدد افوجادرو N_A ←
 6×10^{23}

وللسهولة نضع المعادلة ضمن مثلث بالشكل التالي :



من المهم أن تُعبر الواحدات N_u عن

(ذرات أو أيونات أو جزيئات أو وحدات صيغية)

① كم عدد مولات الهفنيسيوم التي تحتوي على 1.25×10^{23} ذرة منه

$$n = \frac{N_u}{N_A} = \frac{1.25 \times 10^{23}}{6 \times 10^{23}} = 0,208 \text{ mol}$$

② كم عدد مولات السيليكون التي تحتوي 2.08×10^{24} ذرة منه

$$n = \frac{N_u}{N_A} = \frac{2.08 \times 10^{24}}{6 \times 10^{23}} = 3,47 \text{ mol}$$

③ كم عدد جزيئات الماء التي توجد في 0.360 mol منه

$$N_u = n \times N_A \quad \bullet \quad N_u = 0.360 \times 6 \times 10^{23} = 2.16 \times 10^{23} \text{ جزيء}$$

حل المسائل التالية:

① كم عدد مولات الحديد التي تحتوي على 3×10^{23} ذرة منه

$$n = \frac{N_u}{N_A} = \frac{3 \times 10^{23}}{6 \times 10^{23}} = 0,5 \text{ mol}$$

② كم عدد المولات الموجودة في 12×10^{23} من جزيئات NO_2

$$n = \frac{N_u}{N_A} = \frac{12 \times 10^{23}}{6 \times 10^{23}} = 2 \text{ mol}$$

③ كم عدد الذرات الموجودة في 1.5 mol من جزيئات SO_3

الحل

$$N_u = n \times N_A \quad \bullet \quad N_u = 1.5 \times 6 \times 10^{23} = 9 \times 10^{23} \text{ جزيء}$$

$$\text{عدد الذرات} = 4 \times 9 \times 10^{23} = 36 \times 10^{23} \text{ ذرة}$$

اختر الاجابة الصحيحة من بين الاجابات التالية و ذلك بوضع علامة (✓) امامها :

١ عدد هولات السيليكون التي تحتوي على 2.08×10^{24} ذرة منه تساوي :

4.16 mol

3.46 mol

2.08 mol

1.04 mol

٢ عدد ذرات الهيدروجين الموجودة في 1.5 mol من الماء تساوي :

9×10^{23}

18×10^{23}

6×10^{23}

3×10^{23}

٣ عدد الهولات الموجودة في (1.8×10^{24}) جزئ من جزيئات غاز الميثان CH_4 يساوي :

18 mol

6 mol

3 mol

1 mol

أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً :

١ عدد ذرات النيتروجين في الوحدة البنائية لكبريتات الأمونيوم $(NH_4)_2SO_4$ يساوي 2 ذرات

مسألة : كم عدد الذرات في 2 mol من البروبان C_3H_8

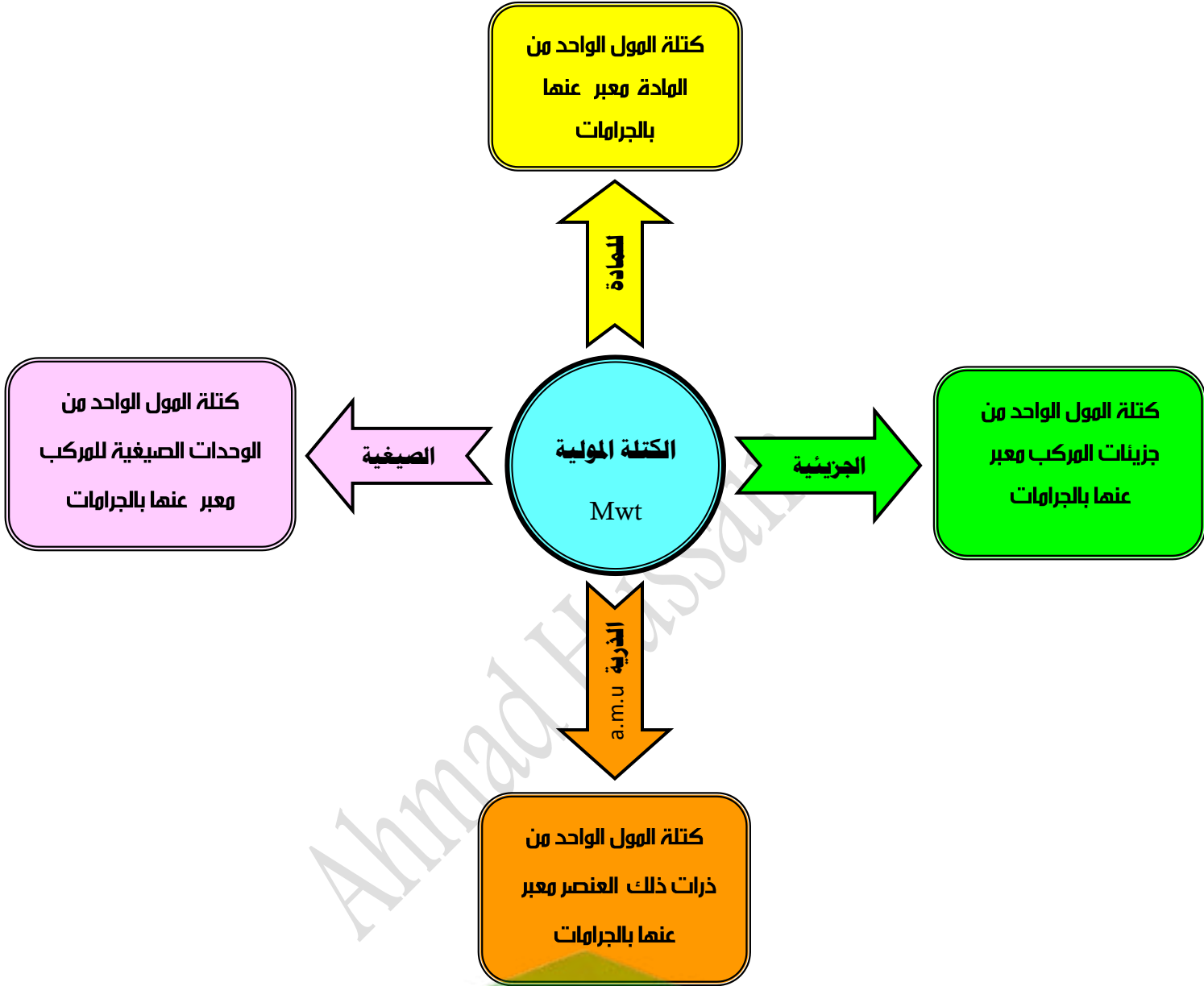
الحل :

$$N_u = n \times N_A \quad \text{جزئ} \quad N_u = 2 \times 6 \times 10^{23} = 12 \times 10^{23}$$

$$\text{عدد الذرات} = 11 \times 12 \times 10^{23} = 132 \times 10^{23} \quad \text{ذرة}$$

صفوة معلمى الكويت

الكتلة المولية Mwt



مثال : الكتلة المولية الذرية للأكسجين $16 \text{ g} = \text{a.m.u}$

مثال : الكتلة المولية الذرية للكربون $12 \text{ g} = \text{a.m.u}$

مثال : الكتلة المولية الجزيئية لأول أكسيد الكربون $28 \text{ g} / \text{mol} = 12 + 16 = \text{CO}$

احسب الكتلة المولية الصيغية لكلوريد الصوديوم NaCl (علماً أن $\text{Na} = 23 \text{ g}$ ، $\text{Cl} = 35,5 \text{ g}$)

الكتلة المولية الصيغية $58.5 \text{ g} / \text{mol} = 23 + 35.5 = \text{Mwt}$

أوجد الكتل المولية لكل من المواد و المركبات التالية :

علماً أن: (S = 32 , Ca = 40 , C = 12 , H = 1 , O = 16 , Na = 23 , Cl = 35.5)	
$M_{wt} = (12 \times 2) + (1 \times 6) = 30 \text{ g / mol}$	C_2H_6
$M_{wt} = 32 + (16 \times 3) = 80 \text{ g / mol}$	SO_3
$M_{wt} = (3 \times 12) + (1 \times 8) + (16) = 60 \text{ g / mol}$	C_3H_7OH
$M_{wt} = (6 \times 12) + (1 \times 12) + (6 \times 16) = 720 \text{ g / mol}$	$C_6H_{12}O_6$
$M_{wt} = (40) + (35.5 \times 2) = 111 \text{ g / mol}$	$CaCl_2$
$M_{wt} = (23 \times 2) + (12) + (16 \times 3) = 106 \text{ g / mol}$	Na_2CO_3

العلاقة بين الكتلة المولية و عدد المولات



$$n = \frac{m_s}{M_{wt}}$$

لدينا علاقة رياضية تربط الكتلة المولية لمادة ما بعدد المولات الموجودة في كتلة ما



$$m_s = n \times M_{wt}$$

ويمكن من القانون السابق حساب الكتلة (بالجرام)

مسألة : أوجد عدد المولات التي توجد في 126 g من الصوديوم (علماً أن $\text{Na} = 23 \text{ g/mol}$)

الحل:

$$n = \frac{m_s}{M_{.wt}} = \frac{126}{23} = 5.47 \text{ mol}$$

مسألة : أوجد عدد المولات التي توجد في 312 g من هيدروكسيد البوتاسيوم KOH

(علماً أن $\text{K} = 39 \text{ g/mol}$ ، $\text{H} = 1 \text{ g/mol}$ ، $\text{O} = 16 \text{ g/mol}$)

الحل:

$$n = \frac{m_s}{M_{.wt}} = \frac{312}{(39 \times 1) + (1 \times 1) + (16 \times 1)} = 5.57 \text{ mol}$$

مسألة : إذا علمت أن ($\text{Na} = 23$ ، $\text{N} = 14$ ، $\text{O} = 16$) احسب ما يلي :

1 ﴿ كتلة المول لنيترات الصوديوم NaNO_3 ﴾

$$m_s = n \times M_{wt}$$

$$m_s = 1 \times ((23) + (14) + (16 \times 3)) = 85 \text{ g}$$

2 ﴿ كتلة (3 مول) من نترات الصوديوم ﴾

$$m_s = n \times M_{wt}$$

$$m_s = 2 \times 85 = 170 \text{ g}$$

صفوة معلمة الكويت

مسألة: إذا علمت أن (N = 14 , O = 16) احسب:

١ الكتلة المولية لغاز (NO₂)

$$M_{wt} = 14 + (16 \times 2) = 46 \text{ g / mol}$$

٢ عدد الجزيئات في (60 g) من (NO₂)

$$N_u = n \times N_A$$

$$n = \frac{m_s}{M_{wt}} = \frac{60}{46} = 1.30 \text{ mol}$$

$$N_u = 1.30 \times 6 \times 10^{23} = 7.8 \times 10^{23}$$

مسألة: احسب الكتلة في 9,5 mol من ثالث اكسيد الكبريت SO₃

(علماً أن S = 32 g/mol , O = 16 g/mol)

$$m_s = n \times M_{wt}$$

$$m_s = 9,5 \times ((32) + (16 \times 3)) = 760 \text{ g}$$

صفوة معلمى الكويت

النسبة المئوية لتركيب المكونات

سنقوم بحساب النسبة المئوية لكتلة أي عنصر في مركب باستخدام القانون التالي :

$$100 \times \frac{\text{كتلة العنصر}}{\text{كتلة المركب}} = \text{النسبة المئوية لكتلة العنصر}$$

أو

$$100 \times \frac{\text{الكتلة المولية للعنصر}}{\text{الكتلة المولية للمركب}} = \text{النسبة المئوية لكتلة العنصر}$$

مثال : يتحد 8.2 g من المغنيسيوم اتحاداً تاماً مع 5.4 g من الأكسجين لتكوين مركب ما ؟

المطلوب : ما هي النسبة المئوية لمكونات هذا المركب

الحل : المعطيات : لدينا كتلة المغنيسيوم = 8.2 g وكتلة الأكسجين = 5.4 g

نحسب كتلة المركب = كتلة المغنيسيوم + كتلة الأكسجين = 8.2 + 5.4 = 13.6 g

والان نعوض في القانون : النسبة المئوية لكتلة العنصر = $100 \times \frac{\text{كتلة العنصر}}{\text{كتلة المركب}}$

$$\text{النسبة المئوية لكتلة المغنيسيوم} = 100 \times \frac{\text{كتلة المغنيسيوم}}{\text{كتلة المركب}} = 100 \times \frac{8.2}{13.6} = 60.29 \%$$

$$\text{النسبة المئوية لكتلة الأكسجين} = 100 \times \frac{\text{كتلة الأكسجين}}{\text{كتلة المركب}} = 100 \times \frac{5.4}{13.6} = 39.7 \%$$

صفوة مكي الكويت

مسألة: يتحد 29 g من الفضة اتحاداً تاماً مع 3.4 g من الكبريت لتكوين مركب ما ؟

المطلوب : ما هي النسبة المئوية لمكونات هذا المركب

الحل :

$$\text{كتلة المركب} = 3.4 + 29 = 32.4 \text{ g}$$

$$\textcircled{1} \text{ النسبة المئوية لكتلة الفضة} = 100 \times \frac{\text{كتلة الفضة}}{\text{كتلة المركب}} = 100 \times \frac{29}{32.4} = 89.5 \%$$

$$\textcircled{2} \text{ النسبة المئوية لكتلة الكبريت} = 100 \times \frac{\text{كتلة الكبريت}}{\text{كتلة المركب}} = 100 \times \frac{3.4}{32.4} = 10.5 \%$$

مسألة : أحسب النسبة المئوية لمكونات البروبان C_3H_8 . علماً بأن (C = 12 ، H = 1)

$$\textcircled{1} \text{ النسبة المئوية لكتلة الكربون} = 100 \times \frac{\text{الكتلة المولية للكربون}}{\text{الكتلة المولية للمركب}} = 100 \times \frac{36}{44} = 81.81 \%$$

$$\textcircled{2} \text{ النسبة المئوية لكتلة الهيدروجين} = 100 \times \frac{\text{الكتلة المولية للهيدروجين}}{\text{الكتلة المولية للمركب}} = 100 \times \frac{8}{44} = 18.18 \%$$

مسألة : عندما تتحلل عينة من أكسيد الزئبق (II) HgO قدرها (28.4 g) لعناصرها الأولية

بالتسخين ينتج (2 g) من الأكسجين . ما هي النسبة المئوية للزئبق في المركب ؟

الحل :

$$\text{كتلة الزئبق} = 28.4 - 2 = 26.4 \text{ g}$$

$$\text{النسبة المئوية للزئبق} = 100 \times \frac{26.4}{28.4} = 92.95 \%$$

صفوة محمد علي الكلويت

تعيين الصيغة الأولية

هي صيغة تعطي أقل نسبة للأعداد الصحيحة لذرات العناصر التي يتكون منها المركب

أمثلة : الصيغة الأولية لمركب فوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2 هي HO
 الصيغة الأولية N_2H_4 هي NH_2

غاز الأسيتيلين C_2H_2 يستعمل في لحام المعادن وصيغته الأولية هي :

الستايرين (C_8H_8) يستعمل في صناعة البولي ستايرين وصيغة الأولية هي :

مثال : ما هي الصيغة الأولية لمركب يتكون من 25.9% من النيتروجين و 74.1% من الأكسجين ؟

علماً بأن : ($O = 16$, $N = 14$)

الحل : باستخدام الجدول التالي يتم تعيين الصيغة الأولية بسهولة :

النيتروجين N	الأكسجين O	اسم أو رمز العنصر
25.9	74.1	النسبة المئوية % أو الكتلة m_s
14	16	الكتلة المولية للعنصر M_{wt}
$\frac{25.9}{14} = 1.85$	$\frac{74.1}{16} = 4.63$	عدد المولات $\frac{m_s}{M_{wt}}$
$\frac{1.85}{1.85} = 1$	$\frac{4.63}{1.85} = 2.5$	القسمة على أصغر نسبة
1	2.5	النسبة النهائية
$1 \times 2 = 2$	$2.5 \times 2 = 5$	تعديل النسبة لتكون أرقام صحيحة بالضرب بـ 2

الصيغة الأولية للمركب هي : N_2O_5

تعيين الصيغة الجزيئية

هي مجموعة الرموز التي تدل على العدد الحقيقي لكل نوع من أنواع ذرات العناصر في الصيغة

صنف الصيغ التالية الى أولية و جزيئية :

$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	Na_2SO_4	$\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_4$	S_2Cl_2

مسألة : احسب الصيغة الجزيئية لهربك كتلته المولية 60 g / mol و صيغته اللولية هي CH_4N

(علماً أن $\text{C} = 12$, $\text{H} = 1$, $\text{N} = 14$)

الحل : نستخدم الجدول التالي لتعيين الصيغة الجزيئية بسهولة :

الصيغة الجزيئية	$\frac{\text{الكتلة المولية الجزيئية}}{\text{كتلة الصيغة الأولية}}$	كتلة الصيغة الأولية	الصيغة الأولية
$2 \times \text{CH}_4\text{N} = \text{C}_2\text{H}_8\text{N}_2$	$\frac{60}{30} = 2$	$(12 \times 1) + (1 \times 4) + (1 \times 14) = 30$	CH_4N

صفوة معلمى الكويت

مسألة:

تحلل 7.36 g من مركب معين ليعطى 6.93 g من الأكسجين . إذا كان العنصر الآخر الوحيد في المركب هو الهيدروجين وعلمت أن الكتلة المولية للمركب هي 34 g/mol فما هي الصيغة الجزيئية لهذا المركب؟

$$(O = 16 , H = 1)$$

الـحل: في البداية يجب أن نعين الصيغة الأولية :

Ahmad Hussain

الصيغة الأولية هي



الصيغة الجزيئية هي

صفوة معلمى الكويت

اكتب الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل عبارة من العبارات التالية :

- (الهول) ١ (كمية المادة التي تحتوي على 6×10^{23} من الوحدات البنائية)
- (الكتلة المولية للمادة) ١ (كتلة المول الواحد من المادة معبراً عنها بالجرامات)
- (الكتلة المولية الذرية) ٢ (كتلة المول الواحد من ذرات العنصر معبراً عنها بالجرامات)
- (الكتلة المولية الجزيئية) ٣ (كتلة المول الواحد من جزيئات المركب معبراً عنها بالجرامات)
- (الكتلة المولية الصيغية) 4 (كتلة مول واحد من الوحدات الصيغية للمركب معبراً عنها بالجرامات)

أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً :

- ١ إذا علمت ان الكتل المولية الذرية للعناصر التالية بوحدة g/mol هي ($H = 1$, $O = 16$) فإن الكتلة المولية الجزيئية لمركب فوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2 تساوي 34 g/mol
- ٢ ما هي العلاقة الرياضية التي تربط الكتلة المولية لمادة ما بعدد المولات الموجودة في كتلة $n = \frac{m_s}{M_{wt}}$
- ٣ كتلة مول واحد من عنصر المغنيسيوم ($Mg = 24$) يساوي 24 جرام والذي يحتوي على عدد من ذرات المغنيسيوم يساوي 6×10^{23} ذرة
- ٤ عدد الجزيئات الموجودة في 60 g من NO_2 علماً بأن ($N = 14$, $O = 16$) يساوي 7.8×10^{23} جزيئاً
- ٥ اذا علمت أن ($H = 1$, $C = 12$, $O = 16$) فإن كتلة المول الواحد من C_2H_6O تساوي 46
- ٦ اذا علمت أن ($Ca = 40$) ، فإن (20 g) من الكالسيوم يحتوي على 3×10^{23} ذرة من الكالسيوم
- ٧ النسبة المئوية لكتلة أي عنصر في مركب يمكن الحصول عليها حسب العلاقة الرياضية التالية
- ٨ اذا كانت النسبة المئوية الكتلية للكربون في المركب C_3H_8 تساوي 82 % ، فإن النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين في نفس المركب تساوي 18 %

اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات التالية و ذلك بوضع علامة (✓) امامها :

(١) اذا علمت أن ($C = 12$, $H = 1$) فإن الكتلة المولية الجزيئية لغاز الايثان C_2H_6 تساوي :

60 g/mol 40 g/mol 30 g/mol 13 g/mol

(٢) عدد مولات الكربون ($C = 12$) الموجودة في 6 g منه تساوي :

0.5 mol 6 mol 8 mol 2 mol

(٣) كتلة المول الواحد من جزيئات المركب مقدره بالجرام تسمى :

الكتلة المولية الذرية الكتلة المولية الجزيئية الكتلة المولية الصيغية الكتلة المولية للمادة

(٤) عدد الجزيئات في 8 g من غاز الميثان ($CH_4 = 16$) يساوي :

نصف عدد أفوجادرو ربع عدد أفوجادرو ثلث عدد أفوجادرو عدد أفوجادرو

(٥) عدد الذرات في 8 g من غاز الميثان ($CH_4 = 16$) يساوي :

نصف عدد أفوجادرو ربع عدد أفوجادرو ثلث عدد أفوجادرو ضعفي و نص عدد أفوجادرو

(٦) عدد الوحدات البنائية في 1 mol من غاز النيتروجين N_2 حيث ($N = 14$) تساوي بوحدة الذرة :

12×10^{23} 9×10^{23} 8×10^{23} 6×10^{23}

(٧) كتلة 2 مول من كبريتات الصوديوم Na_2SO_4 ($Na = 23$, $O = 16$, $S = 32$) تساوي :

484 284 300 142

(٨) اذا علمت أن ($Ca = 40$, $C = 12$, $O = 16$) فإن الكتلة الصيغية لكاربونات الكالسيوم $CaCO_3$ تساوي :

200 g/mol 68 g/mol 124 g/mol 100 g/mol

(٩) النسبة المئوية الكتلية للكربون في الايثان C_2H_6 : ($C = 12$, $H = 1$)

80 % 6 % 2 % 20 %

صفوة معلمى الكويت

١٠. إذا كانت النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين في الميثان CH_4 تساوي % 25 فإن النسبة المئوية للكربون فيه :

75 %

15 %

85 %

50 %

١١. إذا علمت أن ($H = 1$, $O = 16$, $Na = 23$) فإن النسبة المئوية لكتلة الصوديوم في $NaOH$ هي :

48 %

75.5 %

57.5 %

23 %

١٢. إذا كانت النسبة المئوية الكتلية للكالسيوم في $CaCO_3$ تساوي % 40 فإن كتلة الكالسيوم بالجرام الموجودة

في 50 g من تساوي :

60

50

40

20

١٣. عدد هولات السيليكون التي تحتوي على 2.08×10^{24} ذرة منه تساوي :

4.16 mol

3.46 mol

2.08 mol

1.04 mol

قارن بين كل مما يلي :

إذا علمت أن: ($H = 1$, $C = 12$, $O = 16$, $Cr = 52$, $K = 39$)

K_2CrO_4	$C_2H_4O_2$	وجه المقارنة
194	60	كتلة المول
$7 \times 6 \times 10^{23} = 42 \times 10^{23}$	$8 \times 6 \times 10^{23} = 48 \times 10^{23}$	عدد الذرات في المول الواحد

أكمل الجدول التالي : بمعلومية ($H = 1$, $C = 12$)

3×10^{23} جزيء من C_6H_6	6×10^{23} جزيء من C_2H_4	وجه المقارنة
0.5	1	عدد المولات
78	28	الكتلة المولية الجزيئية
39	28	الكتلة بالجرام

حل المسائل التالية :

1 احسب عدد الجزيئات الموجودة في 69 g من غاز NO_2 ، استعن بالكتل المولية الذرية التالية ($\text{N} = 14$, $\text{O} = 16$)

$$N_u = \underline{n} \times N_A$$
$$\downarrow$$
$$n = \frac{m_s}{M_{wt}} = \frac{69}{46} = 1.5 \text{ mol}$$

$$N_u = 1.5 \times 6 \times 10^{23} = 9 \times 10^{23} \text{ جزيء}$$

2 احسب كتلة الكربون الموجودة في 8.2 g من غاز البروبان C_3H_8 مع العلم أن النسبة المئوية للكربون في C_3H_8 تساوي 81.8 %

$$100 \times \frac{\text{كتلة الكربون}}{8.2} = 81.8$$

$$\text{كتلة الكربون} = 6.7 \text{ g}$$

3 مركب يتكون من الكربون و الهيدروجين يحتوي على (75 %) كربون و 25 % هيدروجين كتلياً

($\text{C} = 12$, $\text{H} = 1$) ، فما هي صيغته الأولية

C	H	
75	25	%
12	1	Mwt
6.25	25	$\frac{\%}{Mwt}$
1	4	القسمة على أصغر رقم (6.25)

الصيغة الأولية هي: CH_4

صفوة معلم الكويت

4 مركب بيوتانوات المثيل له رائحة التفاح والنسبة المئوية لمكوناته كالتالي:

(O % 31.4 و H % 9.8 و C % 58.8) وإذا علمت أن الكتلة المولية لهذا المركب 102 g/mol

فما هي صيغته الجزيئية؟ علماً بأن: (C = 12 , H = 1 , O = 16)

الحل: في البداية يجب معرفة الصيغة الأولية:

C	H	O	
58.8	9.8	31.4	%
12	1	16	Mwt
4.9	9.8	1.96	$\frac{\%}{Mwt}$
2.5	5	1	القسمة على أصغر رقم (1.96)
٥	١٠	٢	نضرب بـ ٢ لجعل الأعداد صحيحة

الصيغة الأولية هي: $C_5H_{10}O_2$

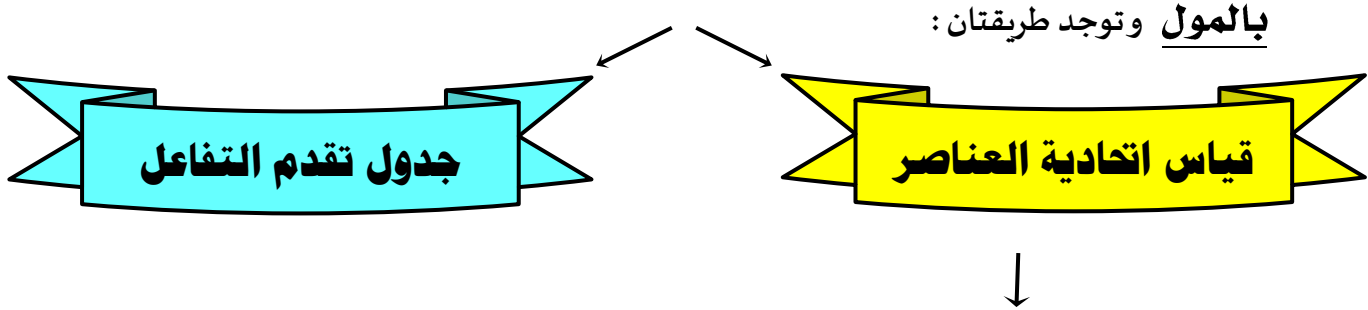
وفي الآن يمكن إيجاد الصيغة الجزيئية:

الكتلة المولية للصيغة الجزيئية	X	الصيغة الأولية	←	الصيغة الجزيئية
الكتلة المولية للصيغة الأولية				

$C_5H_{10}O_2$	←	$C_5H_{10}O_2 \times 1 = \frac{102}{102}$
----------------	---	---

المعادلة الكيميائية وحساب كمية المادة

✿ عندما يكون لدينا معادلة كيميائية موزونة نستطيع من خلالها حساب كمية المواد المتفاعلة والنتيجة عن التفاعل



أولاً : قياس اتحادية العناصر (وهنا لدينا حالتان)
 $aA + bB \rightarrow dD + cC$

مسألة : احسب عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 0.6 mol من النيتروجين مع الهيدروجين تبعاً للمعادلة الموزونة التالية



الحل : نطبق قانون اتحادية العناصر

$$\frac{n(N_2)}{1} = \frac{n(NH_3)}{2}$$

$$\frac{0.6}{1} = \frac{n(NH_3)}{2}$$

$$n(NH_3) = 1.2 \text{ mol}$$

مسألة (٢٠١٧) : توضح المعادلة التالية تفاعل الألمنيوم مع الأكسجين لتكوين أكسيد الألمنيوم :



١ عدد مولات الألمنيوم اللازمة لتكوين 3.7 mol من أكسيد الألمنيوم هي :

3.7

1.85

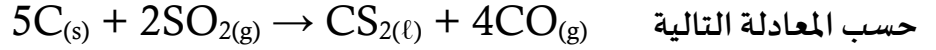
7.4

4.7

صفوة معلمى الكويت

مسألة :

يعتبر ثاني كبريتيد الكربون من المذيبات الصناعية الهامة ويحضر بتفاعل الفحم مع ثاني أكسيد الكبريت



فاذا علمت ان (C = 12 , O = 16 , H = 1 , S = 32)

و المطلوب

أ) كم عدد المولات من ثاني كبريتيد الكربون CS_2 التي تتكون بتفاعل (1mol) من الكربون C

ب) كم عدد المولات من الكربون C اللازمة لتتفاعل مع (4 mol) من ثاني أكسيد الكبريت SO_2

ج) كم عدد المولات من أول أكسيد الكربون CO التي تتكون في الوقت نفسه الذي يتكون فيه (3mol) من ثاني

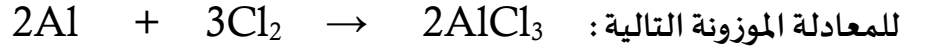
كبريتيد الكربون CS_2

الحل:



مسألة (٢٠١٥)

احسب كتلة كلوريد الألمنيوم الناتجة من تفاعل (0.6) مول من الألمنيوم مع كمية وافرة من غاز الكلور تبعاً



علماً بأن : (Al = 27 , Cl = 35.5)

الحل : _____ :

$$m_s = n \times Mwt$$

نحسب عدد المولات بالاستعانة بالمعادلة الموزونة

$$\frac{0.6}{2} = \frac{n}{2}$$

$$n = 0.6 \text{ mol}$$

$$m_s = 0.6 \times ((27 \times 1) + (35.5 \times 3)) = 80.1 \text{ g}$$

مسألة : احسب كتلة الأمونيا الناتجة من تفاعل 8.4 g من النتروجين مع الهيدروجين وفق المعادلة التالية :



مسألة: طبقاً للمعادلة الكيميائية الموزونة التالية: $2\text{Na}_{(s)} + \text{Cl}_{2(g)} \rightarrow 2\text{NaCl}_{(s)}$

(١) احسب عدد مولات كلوريد الصوديوم الناتجة من تفاعل (4.6 g) من الصوديوم (Na = 23) مع الكلور

(٢) احسب كتلة الكلور (Cl = 35.5) اللازمة لإتمام التفاعل مع (0.8 mol) من الصوديوم

Ahmad Hussain



صفوة معلمي الكويت