



# مدارس ليفانت الدولية

الفصل الدراسي الثاني لعام 2024/2025

الصف : العاشر

إعداد : المعلمة عبير المصري

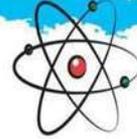


اسم الطالب / الطالبة : .....

الشعبة : ( )

# الوحدة الرابعة

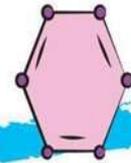
## التفاعلات والحسابات الكيميائية



النتائج العامة :

يتوقع من الطالب أن :

- يعبر عن التغير الكيميائي بمعادلة كيميائية متوازنة .
- يستكشف أنواع التفاعلات الكيميائية ويميزها .
  - يوضح مفهوم المول .
  - يربط بين المول وعدد أفوغادرو .
- يتعرف الكتلة الذرية والنسبية والجزيئية والمولية .
- يقوم ببعض الحسابات الكيميائية .



## الدرس الأول : التفاعلات الكيميائية

### \*\* التغيرات التي تطرأ على المادة :

التغير الفيزيائي	التغير الكيميائي
تغيير على الخصائص الفيزيائية للمادة فقط	تغيير على الخصائص الكيميائية للمادة
لا يؤدي الى ظهور مواد جديدة	يؤدي الى ظهور مواد جديدة وتختفي المواد الأصلية
في كثير من الأحيان يمكن إعادة المادة الى وضعها الأصلي	لا يمكن إعادة المادة الى وضعها الأصلي
مثل : تجمد الماء , شد المطاط , كسر الزجاج	مثل : احتراق الخشب , تعفن الفاكهة

### التفاعل الكيميائي :

هو تغير كيميائي يتم فيه تكسير الروابط بين ذرات المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة .

\*\* ملاحظة : التفاعل الكيميائي لا يحافظ على الروابط بين الذرات بل يتم تكسيرها وانشاء روابط جديدة .

لكنه يحافظ على عدد الذرات وأنواعها

### المعادلة الكيميائية ( الموزونة ) :

هي تعبير بالرموز يظهر فيه :

1. أنواع المواد المتفاعلة والنتيجة
2. نسب كميات المواد المتفاعلة والنتيجة
3. الحالات الفيزيائية للمواد ( صلب , سائل , غاز , محلول )
4. الظروف التي يحدث فيها التفاعل

الرموز التي تدل على حالات المادة الفيزيائية في المعادلة الكيميائية :

الرمز	الحالة الفيزيائية
S	صلب
g	غاز
L	سائل
aq	محلول

الرمز ( ▲ ) يدل على الحرارة

.....

.....

.....

.....

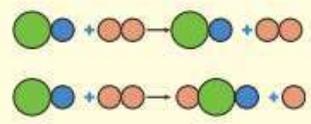
.....

.....

.....

.....

**أفضل:** أي الشكلين الآتيين يمثل تفاعلاً كيميائياً؟ أفسر إجابتك.



### موازنة المعادلة الكيميائية :

\*\* مبدأ الموازنة : قانون حفظ المادة ( المادة لا تفنى ولا تستحدث ولكن تتحول من صورة إلى أخرى )

أي أن عدد ذرات المواد المتفاعلة يجب أن يساوي عدد ذرات المواد الناتجة من كل نوع.

\*\* مثال توضيحي :

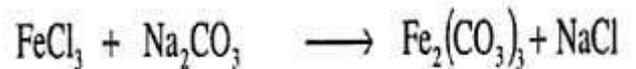
اكتب معادلة كيميائية موزونة تمثل تفاعل غاز الهيدروجين مع غاز الأكسجين لتكوين بخار الماء :

الحل :

المعادلة اللفظية : غاز الهيدروجين + غاز الأكسجين ← بخار الماء

المعادلة بالرموز :  $2\text{H}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}_{(g)}$

### سؤال : زن المعادلات التالية :



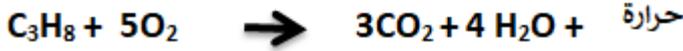
## أنواع التفاعلات الكيميائية

1. تفاعل الاحتراق : هو تفاعل المادة مع غاز الأوكسجين ويصاحب التفاعل انطلاق طاقة .  
الصيغة العامة لمعادلة التفاعل :

أهمية الحرارة الناتجة : التدفئة , طهي الطعام , تحريك وسائل النقل , تزويد الجسم بالطاقة ليقوم بوظائفه الحيوية .



\* مثال : احتراق الكربون واحتراق المركبات الهيدروكربونية :



.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

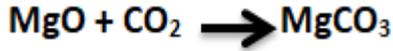
.....

.....

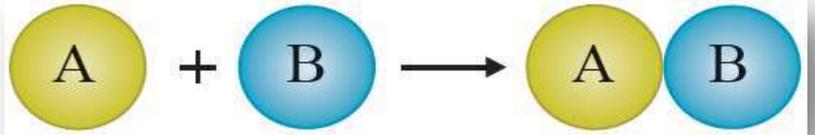
.....

**أفكر:** عند حرق (100 g) من الفحم في كمية معلومة من غاز الأوكسجين حرقاً تاماً، فإن كمية الناتج تكون أقل من المتوقع.

أمثلة

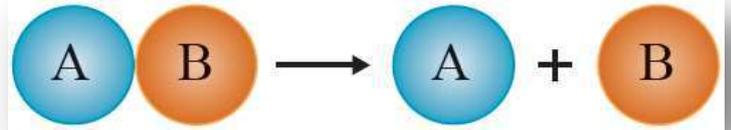
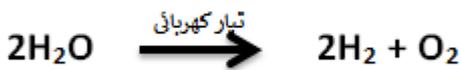


2. تفاعل الاتحاد : هو تفاعل مادتين أو أكثر لينتج مركب واحد جديد .  
الصورة العامة :

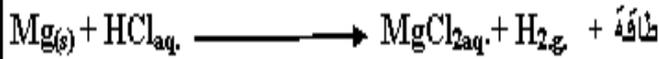


أمثلة

3. تفاعل التحلل ( التفكك ) الحراري : هو تحلل مركب واحد بالحرارة منتجًا مادتين أو أكثر .  
الصورة العامة :

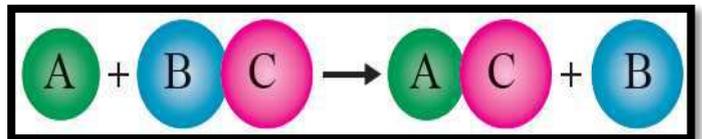


أمثلة



4. الإحلال الأحادي : هو تفاعل يحل فيه عنصر نشيط محل عنصر أقل منه نشاطًا .

الصورة العامة :



**أمثلة:** لماذا تترسب ذرات النيكل Ni عند وضع قطعة من عنصر الخارصين Zn في محلول من كبريتات النيكل (II) NiSO<sub>4</sub> ؟  
أكتب معادلة التفاعل الحاصل.

أكتب معادلةً كيميائيةً موزونةً تمثل:

الحديد ( Fe )

الأكسجين ( O )

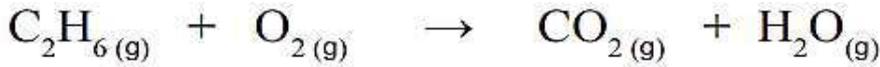
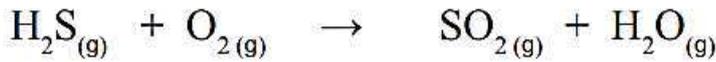
أ . تفاعل عنصر الحديد الصلب مع غاز الأكسجين لإنتاج أكسيد الحديد (III) الصلب.

ب. تفاعل كربونات الكالسيوم الصلبة مع محلول حمض الهيدروكلوريك لإنتاج كلوريد الكالسيوم الصلب وغاز ثاني أكسيد الكربون والماء السائل.

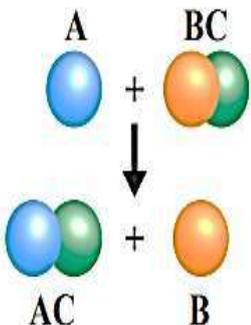
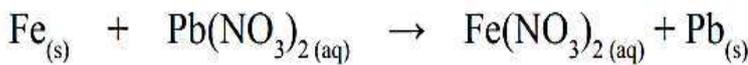
ج. تفاعل أيونات الفضة مع أيونات البروميدي؛ لتكوين راسب من بروميد الفضة.

## مراجعة الدرس

2- أوازن المعادلات الكيميائية الآتية:

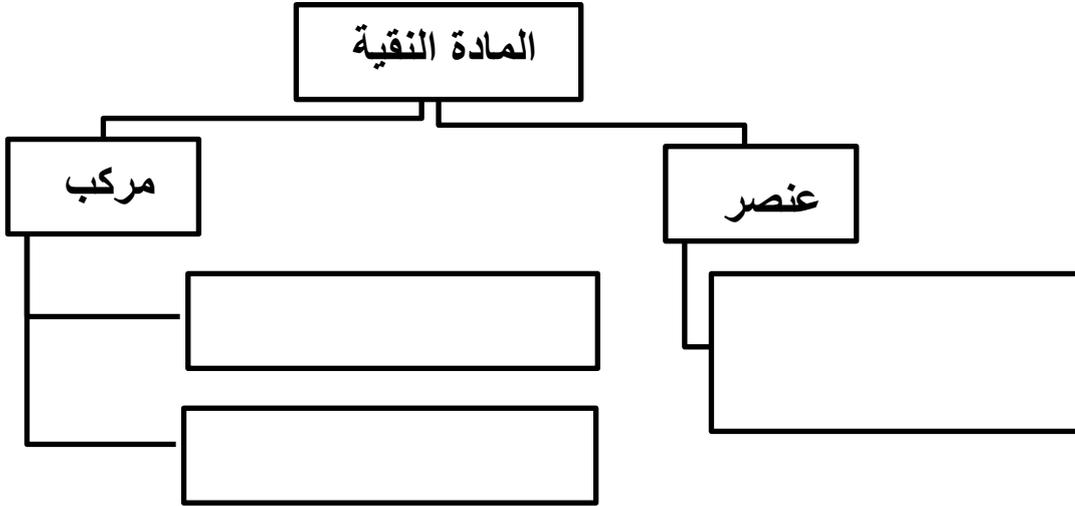


3- أصنف التفاعلات الآتية إلى أنواعها، وهي: (الاتحاد، والتحلل، والاحتراق، والإحلال الأحادي):



4- أميز التفاعل الآتي الموضح في الشكل، وأفسره.

## الدرس الثاني : المول والكتلة المولية



**\*\* أولاً : الكتلة الذرية النسبية للعنصر ( $A_m$ ) :**

- تعتمد كتلة الذرة على كتلة البروتونات والنيوترونات فيها لذلك يتوقع أن تكون الكتلة الذرية للعنصر رقم صحيح , ولكن في الواقع تحتوي القيم المقیسة على كسور وذلك بسبب وجود **النظائر** .

**النظائر :** هي ذرات لنفس العنصر تتشابه في العدد الذري ولكن تختلف في العدد الكتلي نتيجة اختلاف عدد النيوترونات .

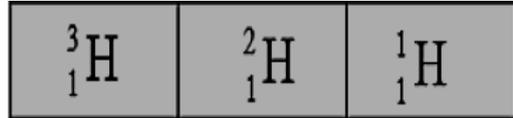
أمثلة :

1 H 1.00794	2A
3 Li 6.941	4 Be 9.012182
11 Na 22.989769	12 Mg 24.3050
19 K 39.0983	20 Ca 40.078

نظائر الكربون



نظائر الهيدروجين



\*تقاس الكتلة الذرية النسبية بوحدة ( amu ) وحسب القانون التالي :

$$\text{الكتلة الذرية النسبية } Am = \frac{\text{الكتلة الذرية للنظير } 1 \times \text{نسبة توافره في الطبيعة}}{100} + \frac{\text{الكتلة الذرية للنظير } 2 \times \text{نسبة توافره في الطبيعة}}{100}$$

**مثال ( 1 ) :** احسب الكتلة الذرية للعنصر ( X ) بناءً على المعلومات الواردة في الجدول أدناه :

النظير	الكتلة (amu)	نسبة وجود النظير
${}^6\text{X}$	6.015	7.59%
${}^7\text{X}$	7.016	92.41%

$$Am = ( 0.0759 \times 6.015 ) + ( 0.9241 \times 7.016 )$$

$$6.939 \text{ amu} = 6.483 + 0.4565 =$$

**تدريب ( 1 ) :** احسب الكتلة الذرية لعنصر المغنيسيوم ( Mg ) بناءً على المعلومات الواردة في الجدول أدناه :

النظير	الكتلة الذرية	نسبة توافره في الطبيعة
$\text{Mg}^{24}$	23.99	78.99%
$\text{Mg}^{25}$	24.99	10.00%
$\text{Mg}^{26}$	25.99	11.01%

**تدريب ( 2 ) :**

إذا علمت أن من نظائر عنصر الليثيوم في الطبيعة النظير (  ${}^6\text{Li}$  ) وأن كتلته الذرية = 6.02 بنسبة 7.5% والنظير (  ${}^7\text{Li}$  ) وأن كتلته الذرية 7.02 بنسبة 92.5% فأحسب الكتلة الذرية النسبية لعنصر الليثيوم .

النظير	الكتلة الذرية	نسبة توافره

**\*\* ثانيًا : الكتلة الجزيئية ( Mm )**

هي مجموع الكتل الذرية للذرات المرتبطة بروابط تساهمية الموجودة في الجزيء .

**\*\* ثالثًا : كتلة الصيغة ( Fm )**

هي مجموع الكتل الذرية للعناصر في وحدة الصيغة الكيميائية .

**مثال ( 1 ) :** احسب الكتلة الجزيئية للجزيء ( CH<sub>4</sub> ) علمًا أن الكتل الذرية لذرات العناصر هي ( H=1 ) ( C=12 )

**مثال ( 2 ) :** احسب كتلة الصيغة للمركب ( NaCl ) علمًا أن الكتل الذرية لذرات العناصر هي ( Na=23 ) ( Cl=35.5 )

**تدريب ( 3 ) :**

احسب الكتلة الجزيئية للمركبات التالية



C = 12



( O = 16 , N = 14 , H = 1 )



N = 14 / H = 1



C = 13 / Cl = 35.5

احسب كتلة الصيغة للمركبات التالية :



**Ca = 40**



**(Al = 27 , N = 14 , O = 16)**



**Al = 27 / S = 32**



**Fe = 56 / O = 16**



**Mg = 24 / F = 19**



**Cu = 63 / S = 32 / O = 16**

## المول :

- يستعمل الكيميائيون **المول** لعد الذرات والجزيئات والأيونات ووحدات الصيغ الكيميائية لأنها متناهية في الصغر فكان المول الواحد يعادل  $6.022 * 10^{23}$  من تلك الجسيمات .

مثلاً :

- 1 مول من ذرات المغنيسيوم ( Mg ) =  $6.022 * 10^{23}$  ذرة .
- 1 مول من أيونات الكلور ( Cl<sup>-</sup> ) =  $6.022 * 10^{23}$  أيون .

- المول : هي الوحدة الدولية المستخدمة في قياس كمية المادة .

- الكتلة المولية ( Mr ) : هي كتلة المول الواحد من دقائق المادة وتقاس بوحدة g/mol .

- مثال : احسب الكتلة المولية ( Mr ) لكل مما يلي : ( MgCl<sub>2</sub> / C / CH<sub>4</sub> / ZnBr<sub>2</sub> )  
A<sub>m</sub> : Mg=24 / Cl = 35.5 / C=12 / H =1 / Zn = 65 / Br = 80 /

$$* Mr ( MgCl_2 ) = ( 1 * 24 ) + ( 2 * 35.5 ) = 95 \text{ g/ mol}$$

$$* Mr ( C ) = 12 \text{ g/mol}$$

$$* Mr ( CH_4 ) = ( 1 * 12 ) + ( 4 * 1 ) = 16 \text{ g/ mol}$$

$$* Mr ( ZnBr_2 ) = ( 1 * 65 ) + ( 2 * 80 ) = 225 \text{ g/ mol}$$

تختلف كتلة المول الواحد من مادة إلى أخرى ولكنها تحتوي العدد نفسه من الجسيمات.

1 مول من H<sub>2</sub>

عدد الجزيئات :  
 $6.022 * 10^{23}$

الكتلة المولية :  
 $= ( 2 * 1 )$   
g/mol 2

1 مول من O<sub>2</sub>

عدد الجزيئات :  
 $6.022 * 10^{23}$

الكتلة المولية :  
 $= ( 2 * 16 )$   
g/mol 32

1 مول من N<sub>2</sub>

عدد الجزيئات :  
 $6.022 * 10^{23}$

الكتلة المولية :  
 $= ( 2 * 14 )$   
g/mol 28

.....

.....

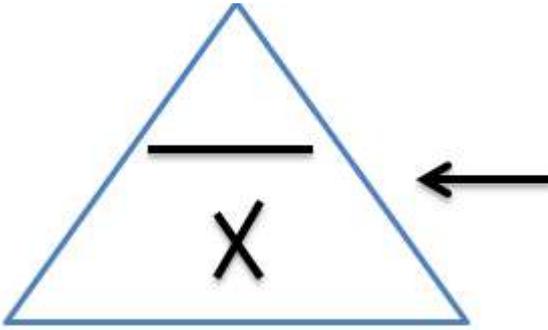
.....

.....

.....

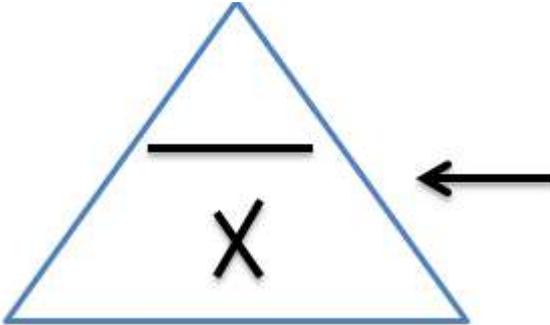
.....

**أفكر:** ما نوع الجسيمات في كلِّ مما يأتي:  
 $Na$  ،  $N_2$  ،  $K^+$  ،  $NaCl$



عدد الجسيمات = عدد المولات × عدد أفوجادرو

$$N = N_A \times n$$



$$\frac{\text{كتلة المادة}}{\text{كتلتها المولية}} = \text{عدد المولات}$$

$$n = \frac{m}{M_r}$$

**تدريب:**

( 1 ) احسب عدد مولات الكربون التي تحتوي  $3.01 \times 10^{23}$  ذرة .

( 2 ) احسب عدد الجزيئات الموجودة في 3 مول من غاز الميثان  $CH_4$  .

( 3 ) احسب كتلة 4 مول من جزيئات الماء ( H<sub>2</sub>O ) علما أن الكتل الذرية ( H=1 / O = 16 ) .

( 4 ) احسب عدد ذرات عنصر البوتاسيوم الموجودة في  $10^3$  \* 1 مول من العنصر .

( 5 ) احسب كتلة 3 مولات من جزيء الايثانول C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH علما أن الكتل الذرية ( C =12/ H = 1 / O = 16 )

( 6 ) ما عدد جزيئات الهيدروجين H<sub>2</sub> الموجودة في عينة كتلتها 18 g .

( 7 ) ما كتلة عينة من حمض الهيدروكلوريك HCl تحتوي  $1.8 * 10^{24}$  جزيء .

( 8 ) احسب عدد ذرات الأكسجين في 0.5 مول من O<sub>2</sub>



## مراجعةُ الدرس

2- أجدُ الكتلةَ الموليةَ ( $M_r$ ) لكلِّ من  $C_2H_5OH$ ,  $CH_4$ .

.....  
.....  
.....

3- أجدُ كتلةَ الصيغةِ ( $F_m$ ) للمركبين:  $Ca(OH)_2$  ،  $Mg(NO_3)_2$ .

.....  
.....  
.....  
.....  
.....

4- أحسبُ عددَ المولاتِ ( $n$ ) الموجودةِ في 72 g من عنصرِ المغنيسيومِ.

.....  
.....  
.....  
.....

5- أحسبُ كتلةَ 0.1 mol من ذراتِ الألمنيومِ.

.....  
.....  
.....  
.....  
.....

6- أحسب عدد جزيئات  $\text{NH}_3$  الموجودة في 2 mol منها.

.....

.....

.....

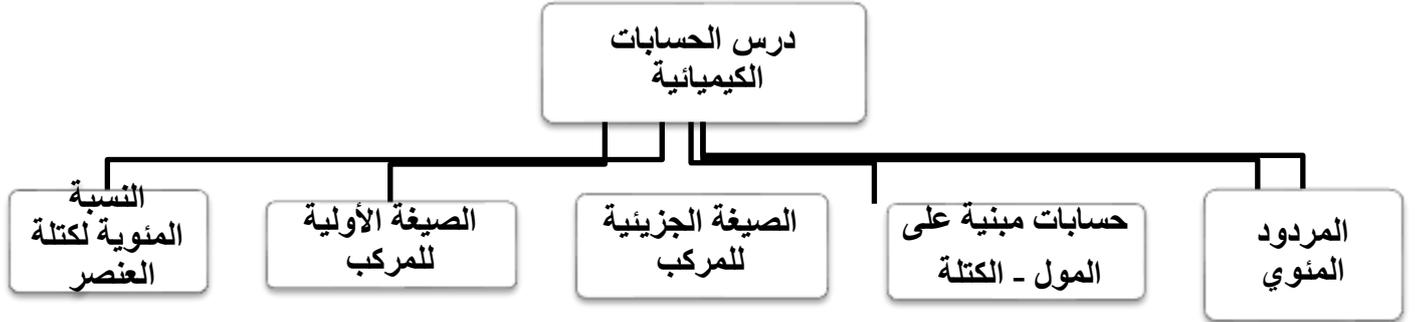
.....

.....

8- أكمل الجدول الآتي المتعلق بالتفاعل:  $\text{H}_{2(g)} + \text{Cl}_{2(g)} \rightarrow 2\text{HCl}_{(g)}$

$\text{H}_2$	$\text{Cl}_2$	$\text{HCl}$	
			عدد المولات n
			عدد الجزيئات N
			الكتلة المولية $M_r$

## الدرس الثالث : الحسابات الكيميائية



### أولاً: النسبة المئوية لكتلة العنصر :

هي نسبة كتلة العنصر في المركب إلى الكتلة الكلية للمركب .

$$\text{Percent Composition} = \frac{m.\text{element}}{m.\text{Compound}} \times 100\%$$

$$100\% \times \frac{\text{كتلة العنصر}}{\text{كتلة المركب}} = \text{النسبة المئوية بالكتلة (للعنصر)}$$

عينة نقية من مركب كبريتيد الحديد FeS تكونت من تفاعل 6.4 g من عنصر الحديد مع 3.2 g من عنصر الكبريت. أحسب النسبة المئوية بالكتلة لكل من العنصرين Fe و S في العينة؟

أحسب النسبة المئوية لكل من عنصري الكربون والهيدروجين في جزيء الغلوكوز الذي صيغته  $C_6H_{12}O_6$  وكتلته المولية؛ 180 g/mol علمًا بأن الكتل الذرية بوحدة amu (C = 12 , O = 16 , H = 1).

**أحسبُ** النسبة المئوية بالكتلة لعنصر H في مركب كتلته 4.4 g ويحتوي على 0.8 g منه.

**أحسبُ** النسبة المئوية لعنصر الأوكسجين في جزيء الغلوكوز الذي صيغته  $C_6H_{12}O_6$ .

### **ثانيًا الصيغة الأولية:**

هي أبسط نسبة عددية صحيحة بين ذرات العناصر المكونة للمركب.

### **تدريب (1):**

الصيغة الكيميائية للكافيين هي  $C_8H_{10}N_4O_2$  ما الصيغة الأولية له ؟

مثال

مركب يتكون من 60 غ كربون + 20 غ هيدروجين

$$\text{Mr C} = 12 / \text{Mr H} = 1$$



--	--



--	--



--	--

تعطى في  
السؤال

## خطوات حساب الصيغة الأولية :

نسبة الكتلة المئوية أو كتلة العنصر ( غ ) + الكتل المولية للعناصر

نحسب عدد المولات لكل عنصر

( نقسم الكتلة على الكتلة المولية )

$$n = m / \text{Mr}$$

نقسم على اصغر عدد مولات

نسبة بأبسط صورة

نكتب الصيغة الأولية

**تدريب (2) :** مركب مكوّن من 42.2 غرام من الكربون و 112.0 غرام من الأكسجين ما الصيغة الأولية لهذا المركب؟ ( الكتلة المولية للكربون = 12 وللأكسجين = 16 )

### تدريب (3)

ما الصيغة الأولية لمركب يتكون من 40% كالسيوم و 12% كربون و 48% أكسجين علمًا أن الكتل الذرية للعناصر:

$$\text{Ca} = 40 / \text{O} = 16 / \text{C} = 12$$

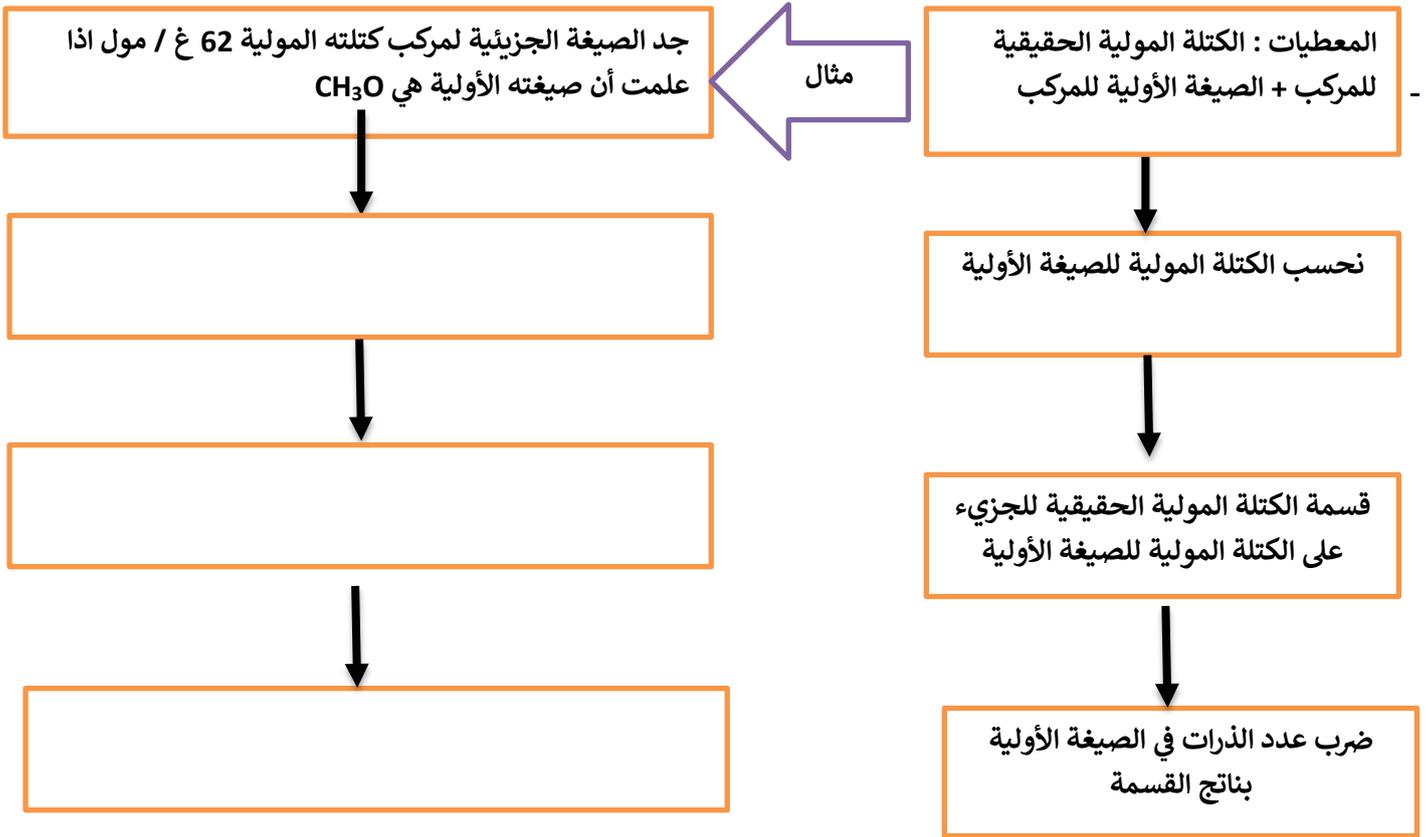
---

تدريب (4): ما الصيغة الأولية لمركب يتكون من تفاعل 2.3 g من الصوديوم Na مع 8 g من البروم Br؟

$$\text{Mr Na} = 23 / \text{Mr Br} = 80$$

### ثالثًا : الصيغة الجزيئية:

هي صيغة تبين الأعداد الفعلية للذرات في المركب وأنواعه



ملاحظة : يمكن أن يعطينا السؤال كتل الذرات أو نسبتها ونقوم بإيجاد الصيغة الأولية ثم نكمل حل السؤال

### تدريب ( 1 ) :

مركب صيغته الأولية  $\text{C}_5\text{H}_7\text{NO}_2$  كتلته المولية 339 غرام/مول ما الصيغة الجزيئية للمركب؟ علما أن الكتلة المولية للأكسجين=16 والنيتروجين 14 والهيدروجين =1 والكربون =12

### تدريب ( 2 ) :

مركب صيغته الأولية  $C_3H_2Cl$  كتلته المولية 147 غرام/مول ما الصيغة الجزيئية للمركب؟ علما أن الكتلة المولية للكور = 35.5 والهيدروجين = 1 والكربون = 12

### تدريب ( 3 ) :

حمض الأكساليك مركب عضوي يوجد في العديد من النباتات اذا علمت أنه يحتوي على الكربون بنسبة 26.7% والأكسجين بنسبة 71.1% ويشكل الهيدروجين النسبة المتبقية . اذا كانت الكتلة المولية للحمض = 90 غرام/مول ما صيغته الجزيئية ؟

### تدريب ( 4 ) :

مركب بيوتانوات الميثيل له رائحة التفاح كتلته المولية هي 102 غ / مول والنسبة المئوية لمكوناته كالتالي :  
H : 9.8% / C : 58.8% / O : 31.4% ما هي صيغته الجزيئية ؟

## رابعًا الحسابات المبنية على المول – كتلة :

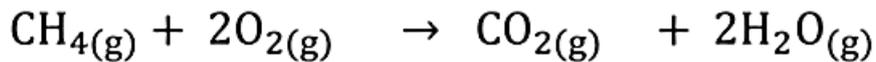
وتقسم إلى ثلاث أنواع :

- الحسابات المبنية على ( مول – مول ) .
- الحسابات المبنية على ( مول – كتلة ) .
- الحسابات المبنية على ( كتلة – كتلة ) .

حسابات ( المول – المول )

### تدريب ( 1 )

يُحترقُ غازُ الميثانِ  $CH_4$  بوجودِ كميةٍ وافرةٍ من غازِ الأكسجينِ احتراقاً تاماً، ويُعبَّرُ عن ذلك بالمعادلةِ الكيميائيةِ الموزونةِ الآتيةِ:



احسب عدد مولات  $CO_2$  الناتجة من تفاعل  $0.3 \text{ mol}$  من  $O_2$  ؟

### تدريب (2)

ما عددُ مولاتِ غازِ النيتروجين المتفاعلةِ مع 0.5 mol من غازِ الهيدروجين وفقاً



### تدريب (3)

في المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية:  $\text{H}_{2(\text{g})} + \text{Cl}_{2(\text{g})} \longrightarrow 2\text{HCl}_{(\text{g})}$

ما عددُ مولاتِ حمضِ الهيدروكلوريك HCl الناتجةِ عن تفاعلِ 8 مولاتِ من غازِ الهيدروجين مع كميةٍ كافيةٍ من غازِ الكلور  $\text{Cl}_2$  ؟

### تدريب (4)

ما عددُ مولاتِ غازِ ثاني أكسيدِ الكربون  $\text{CO}_2$  الناتجةِ عن احتراقِ 6 mol من غازِ الإيثان  $\text{C}_2\text{H}_6$  احتراقاً تاماً في كميةٍ وافرةٍ من غازِ الأوكسجين؟ وذلك حسبُ المعادلةِ الموزونةِ الآتية:



### تدريب (5)

يَتَحَلَّلُ مُرَكَّبُ أَزِيدِ الصُّوْدِيُومِ الصَّلْبِ  $\text{NaN}_3$  - المُسْتَعْمَدُ فِي الْأَكْيَاسِ الْهُوَانِيَّةِ لِلسَّيَارَاتِ - بِالْحَرَارَةِ مُنْتَجًا الصُّوْدِيُومَ الصَّلْبَ  $\text{Na}$  وَغَازَ النِّيْتْرُوجِينَ  $\text{N}_2$ .  
'احسب عدد مولات غاز  $\text{N}_2$  الناتجة عن تحلل  $0.3 \text{ mol}$  من  $\text{NaN}_3$ .



### تدريب (6)

يَتَفَاعَلُ غَازُ الْمِيْثَانَ  $\text{CH}_4$  مَعَ الْكَبْرِيْتِ الصَّلْبِ  $\text{S}_8$  مُنْتَجًا سَائِلَ ثَانِي كَبْرِيْتِيدِ الْكَرْبُونِ  $\text{CS}_2$  وَغَازَ كَبْرِيْتِيدِ الْهَيْدْرُوجِينَ  $\text{H}_2\text{S}$ ، وَفَقَّ الْمَعَادِلَةَ الْكِيْمِيَاءِيَّةَ الْمُوْزُونَةَ الْآتِيَةَ:



ما عدد مولات  $\text{CS}_2$  التي تنتج عن تفاعل  $2.5 \text{ mol}$  من  $\text{S}_8$  في كمية وافرة من غاز الميثان؟

ما كتلة  $\text{CS}_2$  التي تنتج عن تفاعل  $2.5 \text{ mol}$  من  $\text{S}_8$ ؟

**تدريب (1)** في معادلة التفاعل الموزونة الآتية:  $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$

احسب كتلة  $\text{H}_2$  اللازمة للتفاعل مع 5 mol من  $\text{O}_2$ ، علما أن كتلة المول الواحد من  $\text{H}_2$  تساوي 2g/mol.

**تدريب (2)** احسب كتلة الحديد Fe الناتجة عن تفاعل 6 mol من الكربون C مع كمية وافرة من

أكسيد الحديد (III)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ، كما هو موضح في المعادلة الموزونة الآتية.

علما أن الكتلة المولية للحديد  $\text{Fe} = 56 \text{ g/mol}$

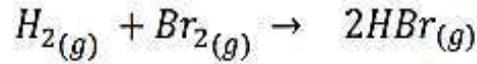


### تدريب (3)

أحسب كتلة  $Br_2$  اللازمة للتفاعل مع كمية كافية من الهيدروجين لإنتاج 10mol من HBr

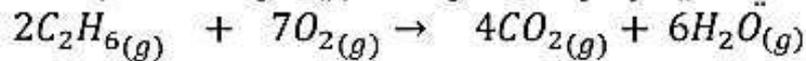
وفق المعادلة الموزونة الآتية علماً أن الكتلة الذرية لـ Br = 80

الكتلة المولية للجزيء = 160



### تدريب (4)

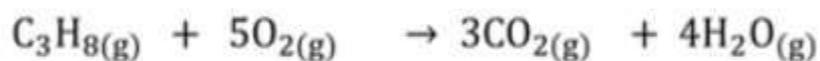
أحسب عدد مولات غاز ثاني أكسيد الكربون  $CO_2$  الناتجة عن احتراق 6mol من غاز الإيثان  $C_2H_6$  احتراقاً تاماً في كمية وافرة من غاز الأوكسجين، وذلك حسب المعادلة الموزونة الآتية:



الكتل الذرية (O=16, C=12, H=1) ثم احسب كتلة غاز ثاني أكسيد الكربون الناتجة

**تدريب (1)**

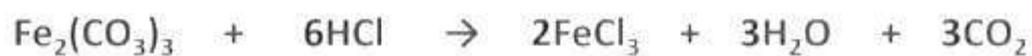
يحترق غاز البروبان  $C_3H_8$  بوجود كمية وافرة من غاز الاكسجين احتراقاً تاماً، ويُعبّر عن ذلك بالمعادلة الكيميائية الموزونة الآتية:



احسب كتلة  $H_2O$  الناتجة عن احتراق  $6.4g$  من  $C_3H_8$  احتراقاً تاماً.  
علماً بأن الكتلة الذرية لكل من ذرة  $H = 1$  ،  $O = 16$  ،  $C = 12$ .

## تدريب (2)

احسب كتلة كلوريد الحديد (III)  $\text{FeCl}_3$  الناتجة من تفاعل 80 g من كربونات الحديد (III)  $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$  مع كمية وافرة من حمض الهيدروكلوريك من خلال المعادلة الآتية:



## خامسًا المردود المئوي:

- **المردود المئوي (Y)**: هو النسبة المئوية للمردود الفعلي إلى المردود المتوقع .
- **المردود المتوقع (النظري)**: كمية المادة الناتجة المحسوبة من التفاعل ويرمز لها بالرمز  $P_y$  .
- **المردود الفعلي (الحقيقي)**: كمية المادة الناتجة فعليًا من التفاعل التي يحددها الكيميائي من التجارب الدقيقة ويرمز لها بالرمز  $A_y$  .

$$100 \% \times \frac{(\text{المردود الفعلي})}{(\text{المردود المتوقع})} = \text{المردود المئوي للتفاعل}$$

$$Y = \frac{A_y}{P_y} \times 100 \%$$

في تفاعل ما حصلنا على 2.64 g من كبريتات الأمونيوم. فإذا علمتُ أن المردود المتوقع 3.3 g، فأحسب المردود المئوي للتفاعل.

**تدريب (1)**

أحسب المردود المئوي لتفاعل ما لإنتاج أكسيد الكالسيوم، علمًا بأن المردود المتوقع 5.6 g والمردود الفعلي 2.8 g

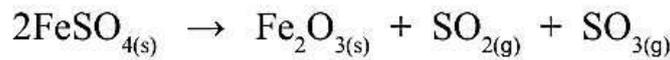
**تدريب (2)**

## مراجعة الدرس

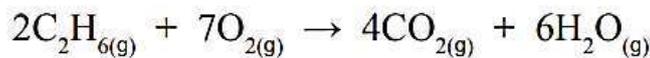
3- ما الصيغة الأولية لمركب يتكون من تفاعل 2.3 g من الصوديوم Na مع 8 g من البروم Br؟

4- ما الصيغة الجزيئية لمركب هيدروكربوني يتكون من 92.3% من الكربون، و 7.7% من الهيدروجين، علمًا بأن الكتلة المولية للمركب 26 g/mol؟

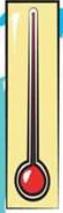
5- أحسب كتلة أكسيد الحديد (III)  $Fe_2O_3$  الناتجة من تفاعل 9.12 g من كبريتات الحديد (II)  $FeSO_4$  علمًا بأن معادلة التفاعل الموزونة هي:



6- **أحسب** عدد مولات غاز ثاني أكسيد الكربون  $CO_2$  الناتجة عن احتراق 6 mol من غاز الإيثان  $C_2H_6$  احتراقًا تامًا في كمية وافرة من غاز الأوكسجين. وذلك حسب المعادلة الموزونة الآتية:

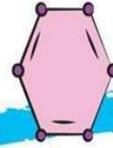


# الوحدة الخامسة الطاقة الكيميائية



## النتائج العامة :

- أبيض أهمية الطاقة في التفاعلات الكيميائية، وأشكالها، وتطبيقاتها.
- أصنف التفاعلات الكيميائية وفق الطاقة المصاحبة لها إلى ماصة وطاردة.
- أوظف التكنولوجيا في البحث في الطاقة المصاحبة للتفاعلات الكيميائية.



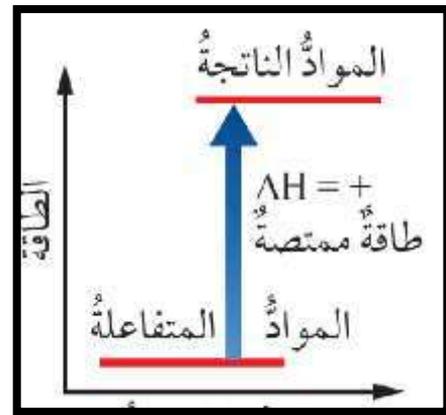
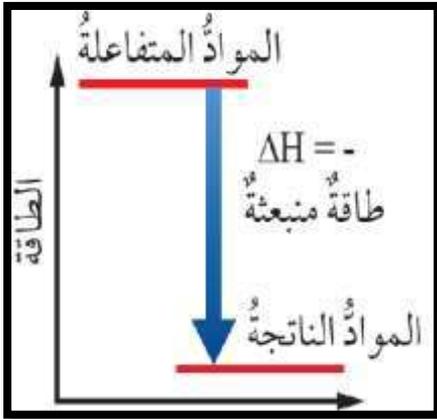
## الدرس الأول : تغيرات الطاقة في التفاعلات الكيميائية

- **المحتوى الحراري** : هي كمية الطاقة المخزونة في مول من المادة ويرمز لها H .
- **التغير في المحتوى الحراري** : هي كمية الطاقة الممتصة أو المنبعثة خلال التفاعل ويرمز لها بالرمز ( $\Delta H$ )

تصنف التفاعلات الكيميائية وفقاً  
للطاقة المصاحبة لها إلى :

تفاعلات طاردة

تفاعلات ماصة



## مقارنة بين التفاعلات الماصة والطاردة للحرارة

تفاعلات طاردة	تفاعلات ماصة	وجه المقارنة
سالب لأن طاقة المواد الناتجة أقل من المواد المتفاعلة	موجب لأن طاقة المواد الناتجة أعلى من المواد المتفاعلة	$\Delta H$
تفاعل شريط المغنيسيوم مع حمض الهيدروكلوريك $\text{Mg}_{(s)} + 2\text{HCl}_{(aq)} \rightarrow \text{MgCl}_{2(aq)} + \text{H}_{2(g)} + \text{Heat}$	تفاعل كربونات الصوديوم الهيدروجينية مع حمض الهيدروكلوريك $\text{NaHCO}_{3(s)} + \text{HCl}_{(aq)} + \text{Heat} \rightarrow \text{NaCl}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} + \text{CO}_{2(g)}$	مثال

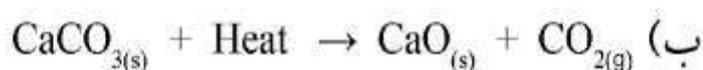
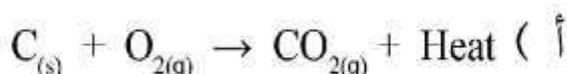
التغير في المحتوى الحراري للتفاعل =

المحتوى الحراري للمواد الناتجة - المحتوى الحراري للمواد المتفاعلة.

$$\Delta H = (H_{pr}) - (H_{re})$$

✓ أتحرَّق:

1- أي التفاعلات الآتية يعدُّ ماصًّا للطاقة، وأيها يعدُّ طاردًا لها:

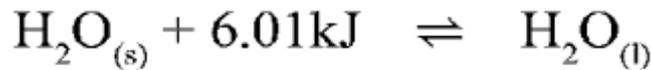


2- ماذا تمثل الطاقة في كلِّ من التفاعلين السابقين؟ وما إشارتها؟

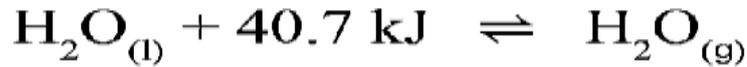
## الطاقة والحالة الفيزيائية:



- **طاقة الانصهار المولية:** هي كمية الطاقة اللازمة لتحويل مول من المادة الصلبة إلى الحالة السائلة .



- **طاقة التبخر المولية:** هي كمية الطاقة اللازمة لتحويل مول من المادة السائلة إلى الحالة الغازية.



- **طاقة التجمد المولية:** هي كمية الطاقة اللازمة لتحويل مول من المادة السائلة إلى الحالة الصلبة وهي تساوي طاقة الانصهار المولية .

- **طاقة التكاثف المولية:** هي كمية الطاقة اللازمة لتحويل مول من المادة الغازية إلى الحالة السائلة وهي تساوي طاقة التبخر المولية .



## مراجعةُ الدرس

2- أحسب المتغيرات: إذا كان المحتوى الحراري للمواد الناتجة لتفاعل ما (120kJ)، وللمواد المتفاعلة (80kJ)، فكم يكون التغير في المحتوى الحراري للتفاعل؟ وما إشارته؟

4- أصنّف التفاعلات الماصة للحرارة والتفاعلات الطاردة لها:



أ) الانخفاض النسبي لدرجة حرارة الهواء الملامس لسطح الأرض في أثناء انصهار الثلج في أيام الشتاء.

ب) تُستخدم الكمادة الباردة للمساعدة على خفض درجة حرارة الأطفال الذين يعانون الحمى.

6- أحسب المتغيرات: إذا كان المحتوى الحراري للمواد الناتجة من تفاعل ما (140 kJ)، والتغير في المحتوى الحراري للتفاعل (-60 kJ)، فكم يكون المحتوى الحراري للمواد المتفاعلة؟

## الدرس الثاني : الطاقة الممتصة والطاقة المنبعثة من المادة

- **الحرارة النوعية**: هي كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 1 g من المادة درجة واحدة سلسيوس .
- **السعة الحرارية**: هي كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة المادة درجة واحدة سلسيوس .

### ➤ حساب كمية الحرارة الممتصة أو المنبعثة :

الجدول (1): الحرارة النوعية لبعض المواد عند درجة حرارة (25 °C).

المادة	الحرارة النوعية (J/g. °C)
الماء (السائل)	4.18
الثلج	2.03
بخار الماء	2.01
الهواء	1.01
الإيثانول	2.44
المغنيسيوم	1.02
الألمنيوم	0.89
الكالسيوم	0.65
الحديد	0.45
التحاسن	0.38
الفضة	0.24
الذهب	0.13

$$q = s \times m \times \Delta t$$

حيث:

q : كمية الحرارة الممتصة أو المفقودة (J)

s : الحرارة النوعية للمادة (J/g. °C)

m : كتلة المادة (g)

t<sub>1</sub> : درجة الحرارة الابتدائية (°C)

t<sub>2</sub> : درجة الحرارة النهائية (°C)

Δt : التغير في درجة الحرارة (Δt = t<sub>2</sub> - t<sub>1</sub>)

**تدريب (1):** جرى تسخين (20g) من الماء من (25°C) الى (30°C) ، أحسب كمية الحرارة التي امتصتها هذه الكتلة من الماء .

**تدريب (2):** سخنت قطعة من الحديد كتلتها (50g) فارتفعت درجة حرارتها من (25°C) الى (40°C) ، أحسب كمية الحرارة التي امتصتها هذه الكتلة من الحديد .

**تدريب (3):** وضعت قطعة من النحاس كتلتها (5g) ودرجة حرارتها (25°C) في حوض ماء بارد؛ فانخفضت درجة حرارتها الى (15°C) ، احسب كمية الحرارة المنبعثة من هذه القطعة .

**تدريب (4):** وضعت قطعة من النحاس كتلتها (5g) ودرجة حرارتها (25°C) في حوض ماء بارد؛ فانخفضت درجة حرارتها الى (15°C) ، احسب كمية الحرارة المنبعثة من هذه القطعة .

✓ أتتحقق:

- 1) قطعة من الألمنيوم كتلتها (150 g)، ما كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارتها (30°C)؟
- 2) عرّضت قطعة من الفضة كتلتها (50 g) ودرجة حرارتها (45°C) لتيار هواء بارد؛ فانطلقت كمية من الحرارة مقدارها (240 J)، فكم تكون درجة حرارتها النهائية؟

## الدرس الثالث : حسابات الطاقة في التفاعلات الكيميائية

### طرق حساب التغير في المحتوى الحراري للتفاعل :

1. طاقة الرابطة
2. قانون هيس
3. حرارة التكوين القياسية

### أولاً : طاقة الرابطة :

$$\Delta H = \sum BE_{rc} - \sum BE_{pr}$$

$\sum BE_{rc}$ : مجموع طاقة الروابط التي يتم تكسيروها في المواد المتفاعلة.

$\sum BE_{pr}$ : مجموع طاقة الروابط التي يتم تكوينها في المواد الناتجة.

الجدول (3): قيم طاقة عدد من الروابط مقبسة بالكيلو جول/مول (kJ/mol)

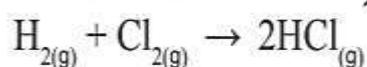
روابط أحادية									
	H	C	N	O	S	F	Cl	Br	I
H	436								
C	413	348							
N	391	393	163						
O	463	358	201	146					
S	339	259	-----	--	266				
F	567	485	272	190	327	159			
Cl	431	328	200	203	253	253	242		
Br	366	267	243	-----	218	237	218	193	
I	299	240	--	234	--	---	208	175	151
روابط متعددة									
C=C	614	N=N	615	N=N	418				
C≡C	839	C=N	891	C=O	804	in CO <sub>2</sub>			
C≡O	1076	N=O	607	S=O	323				
N≡N	945	O=O	498	S=S	418				

## تدريب 1

الجدول (3): قيم طاقة عدد من الروابط مقبسة بالكيلو جول/مول (kJ/mol)

روابط أحادية									
	H	C	N	O	S	F	Cl	Br	I
H	436								
C	413	348							
N	391	393	163						
O	463	358	201	146					
S	339	259	-----	--	266				
F	567	485	272	190	327	159			
Cl	431	328	200	203	253	253	242		
Br	366	267	243	-----	218	237	218	193	
I	299	240	--	234	--	---	208	175	151
روابط متعددة									
C=C	614	N=N	615	N=N	418				
C≡C	839	C=N	891	C=O	804	in CO <sub>2</sub>			
C≡O	1076	N=O	607	S=O	323				
N≡N	945	O=O	498	S=S	418				

يتكون غاز كلوريد الهيدروجين وفقاً للمعادلة الآتية:



باستخدام الجدول (3) الذي يمثل طاقات الروابط؛ أحسب الحرارة المرافقة للتفاعل.

الجدول (3): قيم طاقة عدد من الروابط مقيسةً بالكيلو جول/مول (kJ/mol)

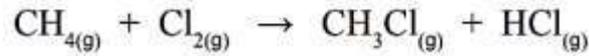
روابط أحادية									
	H	C	N	O	S	F	Cl	Br	I
H	436								
C	413	348							
N	391	393	163						
O	463	358	201	146					
S	339	259	-----	--	266				
F	567	485	272	190	327	159			
Cl	431	328	200	203	253	253	242		
Br	366	267	243	-----	218	237	218	193	
I	299	240	--	234	--	---	208	175	151
روابط متعددة									
C=C	614	N=N	615	N=N	418				
C≡C	839	C=N	891	C=O	804	in CO <sub>2</sub>			
C=O	1076	N=O	607	S=O	323				
N≡N	945	O=O	498	S=S	418				

**تدريب (2):**

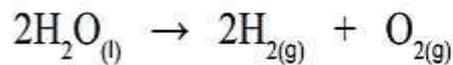
✓ **أتحقَّق:**

بالاعتماد على جدول طاقات الروابط (3): أحسبُ تغير المحتوى الحراري للتفاعلين الآتيين، وأصنّفها إلى ماصة، وأخرى طاردة للحرارة:

(1) تفاعل غاز الميثان مع غاز الكلور لتكوين غاز كلورو ميثان وغاز كلوريد الهيدروجين، كما في المعادلة الآتية:



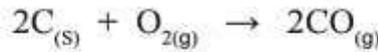
(2) تحلل الماء وفق المعادلة الآتية:



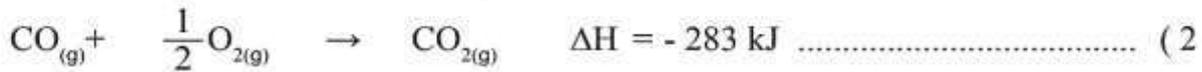
## ثانيًا : قانون هيس :

### تدريب (1) :

يتفاعل الغرافيتُ (C) مع الأكسجين لتكوين أول أكسيد الكربون كما في المعادلة الآتية:



عند إجراء التفاعل، يتكون خليطٌ من أول أكسيد الكربون (CO) وثاني أكسيد الكربون (CO<sub>2</sub>)، ويمكن زيادة نسبة الأكسجين للحصول على ثاني أكسيد الكربون (CO<sub>2</sub>) كما في المعادلتين الآتيتين، أي أنه يمكن وضع تصورٍ لحدوث التفاعل يشتمل على خطوتين لكلٍ منهما حرارةٌ تفاعلٍ خاصةٌ بها كما يأتي:



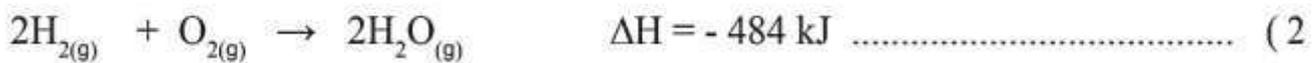
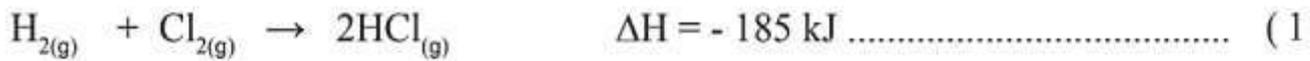
باستخدام المعادلتين (2،1) أحسب حرارة التفاعل.

### تدريب (2) :

يتفاعل الأكسجين مع غاز كلوريد الهيدروجين؛ وفق المعادلة الآتية:



أستخدم المعادلتين الآتيتين لحساب التغير في المحتوى الحراري للتفاعل:

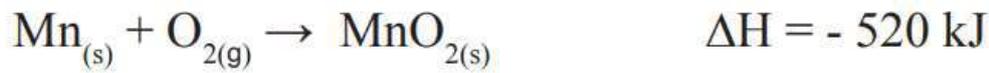
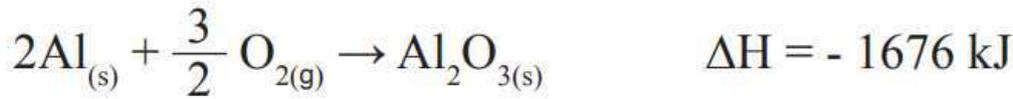


✓ أتَحَقَّقُ:

1) يتفاعلُ الألمنيومُ (Al) معَ أكسيدِ المنغنيزِ ( $MnO_2$ ) وفقَ المعادلةِ الآتية:



أستخدمُ المعادلتينِ الآتيتينِ لحسابِ التغيرِ في المحتوى الحراريِّ للتفاعلِ:



ثالثًا : حرارة التكوين القياسية :

$$\Delta H^{\circ} = \sum \Delta H^{\circ}_{f(\text{pr})} - \sum \Delta H^{\circ}_{f(\text{re})}$$

حيثُ:

$\Delta H^{\circ}$  : التغيرُ في المحتوى الحراري للفاعل.

$\Delta H^{\circ}_{\text{re}}$  : حرارة التكوين القياسية للمركبات المتفاعلة.

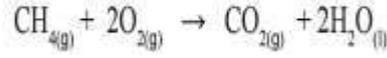
$\Delta H^{\circ}_{\text{pr}}$  : حرارة التكوين القياسية للمركبات الناتجة.

الجدول (4): قيم حرارة التكوين القياسية لعددٍ من المركبات، مقيسةً بوحدة (كيلو جول/مول)

المادة	$\Delta H^{\circ}_f$	المادة	$\Delta H^{\circ}_f$	المادة	$\Delta H^{\circ}_f$
$\text{Al}_2\text{O}_{3(s)}$	-1669.8	$\text{C}_3\text{H}_{8(g)}$	-103.8	$\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)}$	-822.2
$\text{CaCO}_{3(s)}$	-1207.0	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}_{(l)}$	-277.6	$\text{NH}_4\text{Cl}_{(s)}$	-315.4
$\text{CaO}_{(s)}$	-653.5	$\text{H}_2\text{S}_{(g)}$	-20.1	$\text{NO}_{(g)}$	+90.4
$\text{Ca(OH)}_{2(s)}$	-986.6	$\text{HBr}_{(g)}$	-36.2	$\text{NO}_{2(g)}$	+33.9
$\text{CO}_{2(g)}$	-393.5	$\text{HCl}_{(g)}$	-92.3	$\text{NH}_{3(g)}$	-46.1
$\text{CO}_{(g)}$	-110.5	$\text{HF}_{(g)}$	-268.6	$\text{SiO}_{2(s)}$	-859.4
$\text{CH}_{4(g)}$	-74.8	$\text{HI}_{(g)}$	+25.9	$\text{SO}_{2(g)}$	-296.1
$\text{C}_2\text{H}_{2(g)}$	+226.7	$\text{H}_2\text{O}_{(g)}$	-241.8	$\text{SO}_{3(g)}$	-395.2
$\text{C}_2\text{H}_{4(g)}$	+52.7	$\text{H}_2\text{O}_{(l)}$	-285.8	$\text{HNO}_{3(aq)}$	-207.4
$\text{C}_2\text{H}_{6(g)}$	-84.7	$\text{H}_2\text{O}_{2(l)}$	-187.6	$\text{CCl}_{4(l)}$	-139

باستخدام الجدول (4) الذي يبين قيم حرارة التكوين للمركبات المختلفة أحسب التغير في المحتوى الحراري للتفاعل الآتي:

**تدريب (1):**



✓ **أتحقق:**

باستخدام جدول حرارة التكوين القياسية، أحسب حرارة التفاعل الآتي:

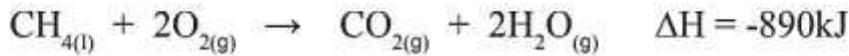


الجدول (4): قيم حرارة التكوين القياسية لعدد من المركبات، مقبسة بوحدة (كيلو جول/مول)

المادة	$\Delta H_f^\circ$	المادة	$\Delta H_f^\circ$	المادة	$\Delta H_f^\circ$
$\text{Al}_2\text{O}_3(\text{s})$	-1669.8	$\text{C}_3\text{H}_8(\text{g})$	-103.8	$\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s})$	-822.2
$\text{CaCO}_3(\text{s})$	-1207.0	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{l})$	-277.6	$\text{NH}_4\text{Cl}(\text{s})$	-315.4
$\text{CaO}(\text{s})$	-653.5	$\text{H}_2\text{S}(\text{g})$	-20.1	$\text{NO}(\text{g})$	+90.4
$\text{Ca}(\text{OH})_2(\text{s})$	-986.6	$\text{HBr}(\text{g})$	-36.2	$\text{NO}_2(\text{g})$	+33.9
$\text{CO}_2(\text{g})$	-393.5	$\text{HCl}(\text{g})$	-92.3	$\text{NH}_3(\text{g})$	-46.1
$\text{CO}(\text{g})$	-110.5	$\text{HF}(\text{g})$	-268.6	$\text{SiO}_2(\text{s})$	-859.4
$\text{CH}_4(\text{g})$	-74.8	$\text{HI}(\text{g})$	+25.9	$\text{SO}_2(\text{g})$	-296.1
$\text{C}_2\text{H}_2(\text{g})$	+226.7	$\text{H}_2\text{O}(\text{g})$	-241.8	$\text{SO}_3(\text{g})$	-395.2
$\text{C}_2\text{H}_4(\text{g})$	+52.7	$\text{H}_2\text{O}(\text{l})$	-285.8	$\text{HNO}_3(\text{aq})$	-207.4
$\text{C}_2\text{H}_6(\text{g})$	-84.7	$\text{H}_2\text{O}(\text{s})$	-187.6	$\text{CCl}_4(\text{l})$	-139

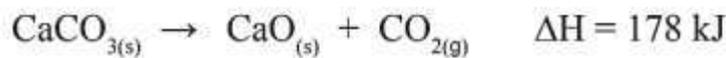
## حساب حرارة التفاعل الكيميائي لكتلة معينة من المادة

يحترق الميثان بوجود الأوكسجين؛ وفق المعادلة الحرارية الآتية:



فإذا احترق (128 g) من الميثان بوجود كمية كافية من الأوكسجين، فأحسب كمية الحرارة المرافقة للتفاعل؛ علماً بأن الكتلة المولية للميثان تساوي (16 g/mol).

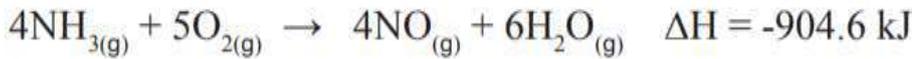
يُحضّر أكسيد الكالسيوم CaO من تحلل كربونات الكالسيوم  $\text{CaCO}_3$  بالحرارة؛ وفق المعادلة الحرارية الآتية:



أحسب كمية الحرارة اللازمة لتحليل (150 g) من كربونات الكالسيوم بشكل كامل؛ علماً بأن الكتلة المولية لكربونات الكالسيوم تساوي (100 g/mol).

✓ **أتحقق:**

1) يُحضَّر أكسيد النيتروجين (NO) باحتراق الأمونيا بوجود الأكسجين؛  
وفق المعادلة الحرارية الآتية:



أحسب كمية الحرارة الناتجة عند احتراق كمية كافية من الأمونيا  
لإنتاج (200 g) من أكسيد النيتروجين (NO)، علمًا بأن الكتلة  
المولية لأكسيد النيتروجين (NO) تساوي (30g/mol).

2) يحترق الإيثانول السائل (CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH) بوجود الأكسجين؛ وفق  
المعادلة الحرارية الآتية:



فإذا احترق (30 g) من الإيثانول بوجود كمية كافية من الأكسجين  
فأحسب كمية الحرارة المرافقة للتفاعل. علمًا بأن الكتلة المولية  
للإيثانول تساوي (46g/mol).