

## الحسابات المبنية على المادة المحددة

### Limiting Reactant

ولتحديد المادة المحددة والمادة الفائضة، يجب أن يتوفر لديك معادلة موزونة، وعدد المولات التي تم خلطها أو كتلتها إن كانت صلبة، أو تركيزها إن كانت محلولاً.

### خطوات تحديد المادة المحددة للتفاعل، والمادة الفائضة

أولاً: إذا أعطيت في السؤال عدد مولات المواد المتفاعلة



• اقسم عدد مولات كل مادة متفاعلة (المعطاة في السؤال) على معاملها.

عدد مولات B

معامل B (b)

عدد مولات A

معامل A (a)

نتج القسمة الأقل هو للمادة المحددة.

ثانياً: إذا أعطيت في السؤال كتل المواد المتفاعلة

• حوّل الكتل إلى عدد مولات ( $n = m/M_r$ )

• اقسم عدد مولات كل مادة متفاعلة (المحسوبة) على معاملها.

• ناتج القسمة الأقل هو للمادة المحددة.

ثالثاً: إذا أعطيت في السؤال تركيز المواد المتفاعلة

• حوّل التركيز إلى عدد مولات ( $n = M \times v$ )

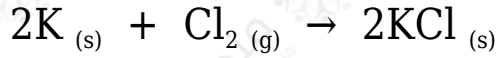
• اقسم عدد مولات كل مادة متفاعلة (المحسوبة) على معاملها.

• ناتج القسمة الأقل هو للمادة المحددة.

مثال (1):

mol 8 أضيف من البوتاسيوم K إلى 5 mol من غاز الكلور  $Cl_2$  للتفاعل وفق المعادلة

الآتية:



أ- أستنتج المادة المحددة للتفاعل.

ب- أحسب عدد مولات المادة الناتجة.

تحليل السؤال (المعطيات)

mol عدد مولات البوتاسيوم = 8

mol عدد مولات الكلور = 5

الحل:

أ- لتحديد المادة المحددة نقسم عدد مولات كل مادة على معاملها:

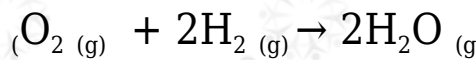
$$n K = 82 = 4 \quad , \quad n Cl_2 = 51 = 5$$

وبما أن عدد مولات البوتاسيوم هو الأقل فهي المادة المحددة.

mol ب- لاحظ من المعادلة أن كل (2) من البوتاسيوم ينتج (2 mol) من كلوريد البوتاسيوم، وبما أن عدد مولات المادة المحددة يساوي (4 mol)، فهذه يعني أن عدد مولات المادة الناتجة = (4 mol).

مثال (2):

O<sub>2</sub> يتفاعل غاز الأكسجين مع غاز الهيدروجين H<sub>2</sub> ، فينتج بخار الماء H<sub>2</sub>O حسب المعادلة الآتية:

mol إذا خلط 5 من O<sub>2</sub> مع 6 mol من H<sub>2</sub> ، فأجب عن الأسئلة الآتية:

أ- ما المادة المحددة للتفاعل؟

ب- ما عدد مولات المادة الفائضة؟

ج- ما عدد مولات بخار الماء الناتجة؟

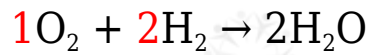
تحليل السؤال (المعطيات)

mol عدد مولات الأكسجين = 5

mol عدد مولات الهيدروجين = 6

**الحل:**

أ- لتحديد المادة المحددة للتفاعل نقسم عدد مولات كل مادة متفاعلة على معاملها (من المعادلة):



$$n \text{O}_2 = 51 = 5, \quad n \text{H}_2 = 62 = 3$$

وبما أن عدد المولات الأقل للهيدروجين ، فهي بذلك المادة المحددة، ويكون الأكسجين  $\text{O}_2$  هو المادة الفائضة.

ب- عدد مولات الأكسجين الفائضة = عدد مولات المادة الفائضة - عدد مولات المادة المحددة

$$5 \text{ mol} - 3 \text{ mol} = 2 \text{ mol}$$

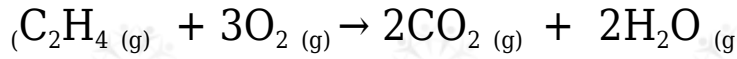
ج- لإيجاد عدد مولات بخار الماء الناتجة نربط علاقة بين عدد مولات المادة المحددة مع عدد مولات الماء:



mol عدد مولات الأكسجين = 6

**مثال (3):**

يحترق غاز الإيثين بوجود الأكسجين احتراقاً تاماً؛ وفق المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية:



g فإذا أضيف 18.7 من غاز الإيثين  $\text{C}_2\text{H}_4$  إلى 7.4 g من غاز الأكسجين  $\text{O}_2$  أستنتج المادة المحددة للتفاعل، علماً أن الكتلة المولية بوحدة هي: ( $\text{C}_2\text{H}_4 = 28$ ,  $\text{O}_2 = 32$ )

تحليل السؤال (المعطيات)

$$g \text{ كتلة الإيثين} = 18.7$$

$$\text{كتلة الأكسجين} = 7.4$$

$$g/\text{mol} \text{ الكتلة المولية للإيثين} = 28$$

$$\text{الكتلة المولية للأكسجين} = 32 \text{ g/mol}$$

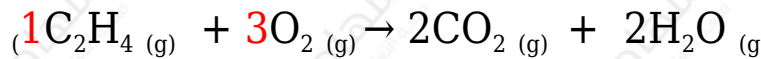
**الحل:**

نحسب عدد مولات كل الإيثين والأكسجين:

$$n \text{ C}_2\text{H}_4 = m/\text{Mr} = 18.7/28 = 0.67 \text{ mol}$$

$$n \text{ O}_2 = m/\text{Mr} = 7.4/32 = 0.23 \text{ mol}$$

لتحديد المادة المحددة للتفاعل نقسم عدد مولات كل مادة متفاعلة على معاملها (من المعادلة):



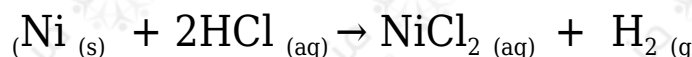
$$n \text{ C}_2\text{H}_4 = 0.671 = 0.67 \quad , \quad n \text{ O}_2 = 0.233 = 0.08$$

$\text{O}_2$  وبما أن عدد المولات الأقل للأكسجين ، فهي بذلك المادة المحددة، ويكون الإيثين  $\text{C}_2\text{H}_4$  هو المادة الفائضة.

**مثال (4):**

g أستنتج المادة المحددة للتفاعل عند إضافة 50 من النيكل Ni إلى 500 mL من

محلول حمض HCl تركيزه 0.01 M ، كما هو موضح في المعادلة الآتية:



g/mol علماً أن الكتلة المولية للنیکل = 58.7

تحليل السؤال (المعطيات)

g كتلة النیکل = 50

g/mol الكتلة المولية للنیکل = 58.7

M تركيز الحمض = 0.01

500 mL = حجم الحمض

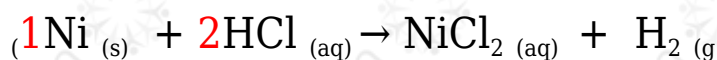
**الحل:**

نحسب عدد مولات كل النیکل والحمض:

$$n \text{ Ni} = \frac{m}{M_r} = \frac{50}{58.7} = 0.85 \text{ mol}$$

$$n \text{ HCl} = M \times V = 0.01 \times 0.5 = 0.005 \text{ mol}$$

لتحديد المادة المحددة للتفاعل نقسم عدد مولات كل مادة متفاعلة على معاملها (من المعادلة):



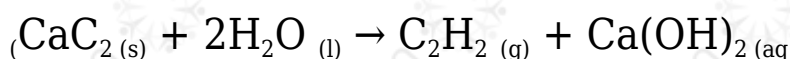
$$n \text{ Ni} = 0.851 = 0.85$$

$$n \text{ HCl} = 0.0052 = 0.0025$$

HCl وبما أن عدد المولات الأقل للحمض ، فهي بذلك المادة المحددة، ويكون النیکل Ni هو المادة الفائضة.

**مثال (5):**

C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> ينتج الأسيتيلين بإضافة الماء إلى كربيد الكالسيوم CaC<sub>2</sub> وفقاً للمعادلة الآتية:



g فإذا خلط 100 من  $\text{CaC}_2$  مع 50 g من الماء، أحسب كتلة  $\text{C}_2\text{H}_2$  الناتجة من التفاعل،  
ثم أحسب كتلة المادة الفائضة، علمًا بأن الكتلة المولية بوحدة  $\text{g/mol}$  ل  $\text{Ca} = 40$ ، و  
 $\text{O} = 16$  و  $\text{H} = 1$  و  $\text{C} = 12$

تحليل السؤال (المعطيات)

g كتلة كربيد الكالسيوم = 100

g كتلة للماء = 50

$\text{g/mol}$  الكتلة المولية لكربيد الكالسيوم = 64

$\text{g/mol}$  الكتلة المولية للماء = 18

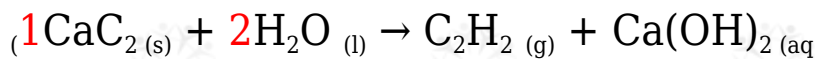
**الحل:**

نحسب عدد مولات كلٍّ من الماء وكربيد الكالسيوم:

$$n \text{ CaC}_2 = \frac{m}{Mr} = \frac{100}{64} = 1.56 \text{ mol}$$

$$n \text{ H}_2\text{O} = \frac{m}{Mr} = \frac{50}{18} = 2.78 \text{ mol}$$

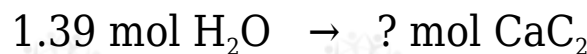
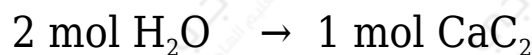
لتحديد المادة المحددة للتفاعل نقسم عدد مولات كل مادة متفاعلة على معاملها (من  
المعادلة):



$$n \text{ CaC}_2 = 1.561 = 1.56 \quad , \quad n \text{ HCl} = 1.391 = 1.39$$

$\text{H}_2\text{O}$  وبما أن عدد المولات الأقل للماء ، فهو بذلك المادة المحددة، ويكون كربيد  
الكالسيوم هو المادة الفائضة.

نحسب عدد مولات المادة الفائضة بحساب عدد مولاتها نسبة لعدد مولات المادة  
المحددة:



$$\text{mol عدد مولات كربيد الكالسيوم المتفاعلة} = 0.695$$

كتلة كربيد الكالسيوم التي تفاعلت:

$$CaC_2 \cdot m = n \cdot CaC_2 \cdot Mr$$

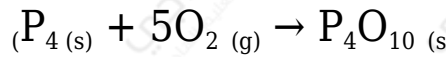
$$0.695 \times 64 = 44.48 \text{ g} \quad m \cdot CaC_2 =$$

نحسب كتلة كربيد الكالسيوم الفائضة:

$$100 - 44.48 = 55.52 \text{ g}$$

مثال (6):

g أضيف 50 من الفسفور الأبيض  $P_4$  إلى 100 g من غاز الأكسجين  $O_2$  لإنتاج الأكسيد  $P_4O_{10}$  وفق المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية:



فإذا علمت أن الكتل المولية بوحدة g/mol هي: ( $P_4 = 124$ ,  $O_2 = 32$ ,  $P_4O_{10} = 284$ )

أ- أحسب كتلة المادة الناتجة.

ب- أحسب كتلة المادة الفائضة.

ج- أحسب المردود المئوي للتفاعل علماً أن المردود الفعلي له 84.6

تحليل السؤال (المعطيات)

$$g \text{ كتلة الفسفور} = 50$$

$$g \text{ كتلة الأكسجين} = 100$$

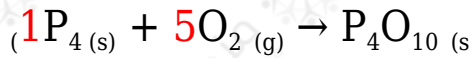
$$g/mol \text{ الكتلة المولية للفسفور} = 124$$

$$g/mol \text{ الكتلة المولية للأكسجين} = 32$$

$$g/mol \text{ الكتلة المولية للأكسيد} = 284$$

الحل:

نحدد أولاً المادة المحددة للتفاعل:



$$n P_4 = 50124 = 0.40 \quad , \quad n O_2 = 10032 = 3.125$$

عدد المولات الأقل للفسفور، فهو بذلك المادة المحددة، ويكون الأكسجين هو المادة الفائضة.

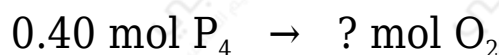
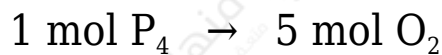
من المعادلة نلاحظ أن كل مول من الفسفور ينتج عنه مول من الأكسيد، وهذا يعني أن 0.4 mol من الفسفور ينتج 0.4 mol من الأكسيد.

نحسب كتلة الأكسيد الناتجة:

$$m P_4O_{10} = n P_4O_{10} \times Mr$$

$$n P_4O_{10} = 0.4 \times 284 = 113.6 \text{ g}$$

نحسب عدد مولات المادة الفائضة بحساب عدد مولاتها نسبة لعدد مولات المادة المحددة:



mol عدد مولات الأكسجين المتفاعلة = 2

كتلة الأكسجين التي تفاعلت:

$$m O_2 = n O_2 \times Mr$$

$$m O_2 = 2 \times 32 = 64 \text{ g}$$

نحسب كتلة الأكسجين الفائضة:

$$100 - 64 = 36 \text{ g}$$

%Y لحساب المردود المئوي ( ) لـ (P<sub>4</sub>O<sub>10</sub>)، نقسم المردود الفعلي (Ay) على المردود النظري (Py) مضروباً في 100 .



$$Y\% = A_y P_y \times 100$$

$$Y\% = 84.6113.60 \times 100 = 74.5\%$$