

تمرين أكسدة الفلزات في الهواء

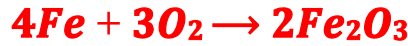
التمرين الأول:

- يتأكسد الحديد في الهواء الرطب فيتحول إلى الصدأ.
- 1- أذكر العوامل التي تساعد على تكون الصدأ.
 - 2- أعط الصيغة الكيميائية للصدأ.
 - 3- أكتب المعادلة الكيميائية المتوازنة لتكون الصدأ.
 - 4- اقترح طريقة لحماية الحديد من التآكل.

الحل

يتأكسد الحديد في الهواء الرطب فيتحول إلى الصدأ

- 1- العوامل التي تساعد على تكون الصدأ هي الماء و الهواء الرطب .
- 2- الصيغة الكيميائية للصدأ هي :
- 3- المعادلة الكيميائية المتوازنة لتكون الصدأ هي:



- 4- لحماية الحديد من التآكل يمكن طلاؤه بدهان أو تغليفه بفلز غير قابل للتأكسد كالكصدير أو النيكل.

التمرين الثاني:

يحترق 127g من النحاس في أوكسجين الهواء فنحصل على 159g من أوكسيد النحاس .

- 1- عين الاجسام المتفاعلة والاجسام الناتجة.
- 2- أكتب معادلة التفاعل متوازنة.
- 3- أحسب كتلة الجسم المتفاعل مع النحاس.
- 4- إذا علمت أن حجم الغاز المتفاعل مع النحاس اللازم هو 4L, 22 . أحسب حجم الهواء الضروري لهذا الإحترق.

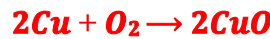
الحل

1- الاجسام المتفاعلة والاجسام الناتجة.

المتفاعلات هي : النحاس و غاز ثنائي الأوكسجين .

الناتج : أوكسيد النحاس II .

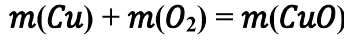
2- معادلة التفاعل متوازنة.



3- حساب كتلة الجسم المتفاعل مع النحاس:

كتلة الجسم المتفاعل مع النحاس هو ثنائي الأوكسجين O_2 .

مجموع كتل المتفاعلات تساوي مجموع كتل النواتج :



$$m(\text{O}_2) = 159 - 127 = 32 \text{ g}$$

4- حساب حجم الهواء الضروري لهذا الإحتراق:

نعلم أن حجم الهواء يساوي 5 أضعاف حجم الأوكسجين:

$$V(\text{الهواء}) = 5V(\text{الأوكسجين})$$

$$V(\text{الهواء}) = 5 \times 22,4 = 112 \text{ L}$$

التمرين الثالث:

بعد الانتهاء أبيعك من بناء منزلكم الجديد بما في ذلك تركيب الأبواب والشبابيك الحديدية للنوافذ ، وفي انتظار الصباغ ، لاحظت أمك تكون بقع الصدأ على باب المنزل المصنوع من الحديد وكذلك الشبابيك ، فتساءلت عن السبب ، فيما قال أخوك لو كانت تصنع من الألومنيوم لكان أفضل . الشيء الذي جعلك تتدخل لتوضيح الأمر.

1- فسر لأبيك وأخيك سبب تكون الصدأ على الباب والشبابيك ، مع تعزيز ذلك بمعادلة كيميائية.

2- في نظرك هل صباغة الباب والشبابيك يحل المشكلة ؟ اشرح ذلك.

3- ما رأيك في قول أخيك أكتب معادلة التفاعل الكيميائي التي تحدث بين فلز الألومنيوم وأوكسجين الهواء.

الحل

1- التفسير:

الصدأ المتكون على الباب و الشبابيك سببه تفاعل الحديد مع ثنائي أوكسجين الهواء الرطب.

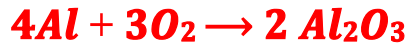
المعادلة الكيميائية لتفاعل Fe الحديد مع O_2 ثنائي الأوكسجين هي:



2- نعم لأن الصباغة تمنع دخول الهواء إلى الحديد.

3- رأيه على صواب لأن الألومنيوم عند تأكسده تتكون عليه طبقة كتيمة من أوكسيد الألومنيوم أو الألومين وهي تمنع تأكله وبالتالي يمكن استعماله دون صباغة.

المعادلة الكيميائية لتفاعل فلز Al الألومنيوم مع O_2 ثنائي أوكسجين الهواء هي:



التمرين الرابع:

ندخل مسحوقا ملتهبا من الألومنيوم كتلته $5g$ في قارورة بها $4g$ من ثنائي الأوكسجين ، حيث يشتد الإحتراق ، عند نفاذ كمية ثنائي الأوكسجين داخل القارورة يتوقف الإحتراق ويكون $7g$ من جسم جديد.

1- هل هذا الإحتراق أكسدة بطيئة أم سريعة ؟

2- أكتب التعبير الكتابي العام لأكسدة الفلزات.

3- ما اسم الناتج عن هذا الإحتراق واعط صيغته.

4- عبر عن احتراق الألومنيوم بمعادلة كيميائية.

5- حدد كتلة الألومنيوم المتبقية عند نهاية الإحتراق. استنتج هل احتراق الألومنيوم كلي أم لا ؟

6- أحسب حجم غاز ثنائي الأوكسجين المتفاعل.

نعطي : الكتلة الحجمية لغاز الأوكسجين (O_2) هي $\rho = 1,33 \text{ g/L}$

7- أحسب حجم الهواء اللازم لاحتراق ما تبقى من مسحوق الألومنيوم.

الحل

- 1- هذا الاحتراق أكسدة سريعة لان التفاعل يتم بسرعة .
- 2- التعبير الكتابي العام لأكسدة الفلزات:
فلز + ثنائي الأوكسجين ← أوكسيد الفلز
- 3- اسم الناتج هو أوكسيد الألومنيوم أو الألومين صيغته هي Al_2O_3 .
- 4- التعبير عن الاحتراق بمعادلة كيميائية:
 $4 Al + 3 O_2 \rightarrow 2 Al_2O_3$
- 5- حساب كتلة الألومنيوم المتبقية عند نهاية الاحتراق:
مجموع كتل المتفاعلات تساوي كتلة الناتج :

$$m(Al) + m(O_2) = m(Al_2O_3)$$

$$m(Al) + 4g = 7g$$

$$m(Al) = 7g - 4g = 3g$$

الكتلة المتفاعلة من الألومنيوم هي $m(Al) = 3g$ و المتبقية هي :

$$m'(Al) = 5g - 3g = 2g$$

بما ان الكتلة المتبقية من الألومنيوم هي $m'(Al) = 2g$ فإن :

الألومنيوم لم يحترق كليا عند نهاية التفاعل.

- 6- حساب حجم غاز ثنائي الأوكسجين المتفاعل:

نعطي : الكتلة الحجمية لغاز الأوكسجين (O_2) هي $\rho = 1,33 g/L$

$$\rho = \frac{m}{V} \quad \text{ومنه فإن :} \quad V = \frac{m}{\rho}$$

$$V = \frac{4g}{1,33 g/L} = 3 L$$

تطبيق عددي:

- 7- حجم الهواء اللازم لاحتراق ما تبقى من مسحوق الألومنيوم:

نحدد اولا كتلة غاز ثنائي الأوكسجين اللازمة لاحتراق $2g$ من الألومنيوم:

$$m = \frac{2 \times 4}{3} = 2,67 g \quad \text{ومنه فإن} \quad \begin{cases} 3 g \rightarrow 4g \\ 2 g \rightarrow m \end{cases}$$

حساب حجم كتلة $2,67g$ من الأوكسجين:

$$\rho = \frac{m}{V} \quad \text{ومنه فإن} \quad V = \frac{m}{\rho}$$

$$V = \frac{2,67g}{1,33 g/L} = 2 L$$

تطبيق عددي:

استنتاج حجم الهواء اللازم لاحتراق $2g$ من الألومنيوم:

بما ان حجم غاز ثنائي الأوكسجين يمثل خمس حجم الهواء ، فإن :

$$V(air) = 5V(O_2) = 5 \times 2 = 10 L$$

$$V(air) = 10 dm^3$$

التمرين الخامس:

- الحديد فلز يمكنه الاحتراق في ثنائي الأوكسجين ، ويكون هذا الاحتراق سريعاً كلما كان الحديد مجزئاً .
 ننجز احتراق قطعة من صوف الحديد كتلتها $m_1 = 3,8 \text{ g}$ ، داخل قارورة زجاجية تحتوي على حجم $V = 0,5 \text{ L}$ من ثنائي الأوكسجين كما يبين الشكل جانبه .
 ينتج عن هذا الاحتراق أوكسيد الحديد المغناطيسي صيغته Fe_3O_4 .
- 1- لماذا استعمل الرمل أسفل القارورة ؟
 - 2- اتمم الجدول التالي:

	الأجسام المتفاعلة
	الجسم الناتج
	معادلة التفاعل

- 3- أحسب كتلة الحديد المحترقة إذا علمت أن كتلة الحديد المتبقية عند نهاية التفاعل هي $m = 0,6 \text{ g}$
- 4- كيف تفسر عدم احتراق قطعة صوف الحديد كلياً ؟
- 5- احسب كتلة غاز ثنائي الأوكسجين الناتج .
 نعطى : الكتلة الحجمية لغاز الأوكسجين (O) : $\rho = 1,3 \text{ g/L}$
- 6- استنتج كتلة أوكسيد الحديد المغناطيسي الناتجة عند نهاية التفاعل.

الحل

1. استعمل الرمل أسفل القارورة لتفادي تكسيرها بواسطة الشرارات لأوكسيد الحديد المغناطيسي الناتجة عن التفاعل
2. اتمم الجدول التالي

الحديد Fe و ثنائي الأوكسجين O_2	الأجسام المتفاعلة
أوكسيد الحديد المغناطيسي Fe_3O_4	الجسم الناتج
$3Fe + 2O_2 \rightarrow Fe_3O_4$	معادلة التفاعل

- 3- حساب كتلة الحديد المحترقة :

$$m(\text{المحترقة}) = m_i(Fe) - m_f(Fe) = 3,8 - 0,6 = 3,2 \text{ g}$$

- 4- تفسير عدم احتراق قطعة صوف الحديد كلياً :
 يتوقف تفاعل الاحتراق عند الاختفاء الكلي لأحد المتفاعلين .
 يفسر عدم الاحتراق الكلي للحديد بعدم وجود كمية كافية لغاز ثنائي الأوكسجين في القارورة .
- 5- حساب كتلة غاز ثنائي الأوكسجين الناتج:

نعطي : الكتلة الحجمية لغاز الأوكسجين (O_2) هي $\rho = 1,3 \text{ g/L}$

$$\rho = \frac{m(O_2)}{V} \quad \text{ومنه فإن} \quad m(O_2) = \rho \cdot V$$

$$m(O_2) = 1,3 \text{ g/L} \times 0,5 \text{ L} = 0,65 \text{ g} \quad \text{تطبيق عددي :}$$

- 6- استنتج كتلة أوكسيد الحديد المغناطيسي الناتجة عند نهاية التفاعل:
 مجموع كتل المتفاعلات تساوي كتلة الناتج:

$$m(Fe) + m(O_2) = m(Fe_3O_4)$$

$$m(Fe_3O_4) = 3,2 + 0,65 = 3,85 \text{ g}$$