

تأثير الهواء على الفلزات Action de l'air sur les métaux

1- تأثير الهواء على الحديد

تصدأ الأجسام المصنوعة من الحديد مما يؤدي إلى تآكلها فما هي العوامل التي تؤدي إلى تكون الصدأ؟ وما هو سبب تآكل الحديد؟

أ - العوامل الضرورية لتكون الصدأ

* ملاحظة وإستنتاج

لدينا أربعة أنابيب إختبار : - الأنبوب (1) يحتوي على هواء فقط

- الأنبوب (2) يحتوي على ماء وهواء

- الأنبوب (3) يحتوي على ماء وملح وهواء.

- الأنبوب (4) يحتوي على ماء مغلي فوقه طبقة من الزيت فهو يحتوي على ماء بدون هواء لأن

الماء المغلي خال من الهواء والزيت يمنع ذوبان الهواء في الماء .

عند وضع مسامرا من الحديد في كل أنبوب من هذه الأنابيب وبعد مرور بضعة أيام نلاحظ أن الصدأ يتكون في الأنبوبين

(2) و (3) ونستنتج أن العاملين الضروريين لتكون الصدأ هما : الماء والهواء كما نستنتج أن الملح يسرع هذا التفاعل .

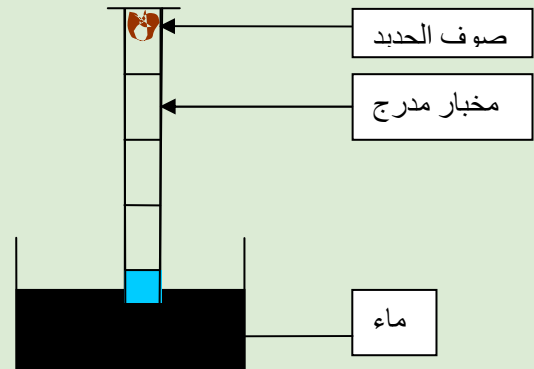
* دور الأوكسجين في تكون الصدأ.

www.sanabile.com

تجربة

ملاحظة وإستنتاج

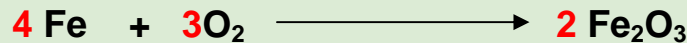
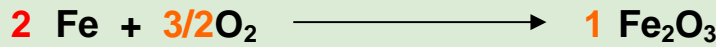
بعد مرور بضعة أيام نلاحظ تحول الحديد إلى صدأ وصعق الماء في المخبر المدرج بنسبة الخمس أي 20% مما يدل على أن الغاز المتفاعل مع الحديد يمثل 20% من حجم الهواء إنه ثنائي الأوكسجين O₂ ولهذا يسمى هذا التفاعل أكسدة الحديد .



www.sanabile.com

* المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل

ينتج عن أكسدة الحديد في الهواء الرطب تكون الصدأ وهي مادة تتكون أساسا من أكسيد الحديد III Fe₂O₃ ونعبر عن هذا التفاعل بالمعادلة التالية:



ب- تآكل الحديد

مادة الصدأ مادة مسامية منفذة للهواء أي تحتوي على ثقب صغيرة تسمح للهواء بالنفوذ إلى داخل الحديد مما يؤدي إلى تآكله ولتفادي هذا التآكل يجب عزل الحديد عن الهواء الرطب وذلك بطلانه بالصباغة أو بطبقة من فلز آخر كالزنك . يكتسب الحديد مقاومة عالية ضد التآكل عند مزجه بفلزات أخرى وقليل من الكربون حيث نحصل على الفولاذ غير القابل للتآكل.

خلاصة

يتفاعل الحديد مع ثنائي أوكسجين الهواء بوجود الماء وينتج عن هذه الأكسدة تكون الصدأ وهي مادة مسامية لا تحمي الحديد من التآكل .

www.sanabile.com

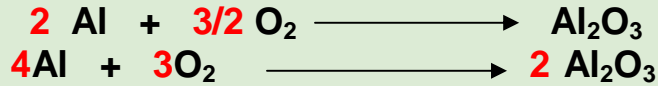
هذه الأكسدة بطيئة على عكس الإحتراق الذي يعتبر أكسدة سريعة .

2- تأثير الهواء على الألومنيوم**هل يتفاعل الألومنيوم****أ- ملاحظة وإستنتاج**

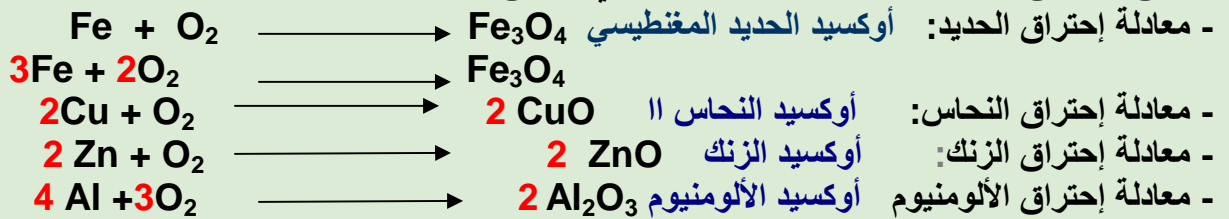
يفقد الألومنيوم المعرض للهواء بريقه الفلزي حيث تظهر عليه طبقة داكنة تسمى الألومين ونستنتج أن الألومنيوم يتأكسد في الهواء دون أن يتآكل.

ب- تفسير الملاحظة

الألومين مادة غير مسامية تحمي الألومنيوم من التآكل لأنها لا تسمح بِنفاذ الهواء إلى داخل الألومنيوم وتتكون هذه المادة من أكسيد الألومنيوم Al_2O_3 ونعبر عن هذه الأكدسة البطيئة بالمعادلة التالية:

**3- إحتراق بعض الفلزات**

إحتراق الفلزات تفاعل كيميائي يحدث بين الفلز وثنائي الأوكسجين وينتج عنه تكون أكسيد هذا الفلز. أكاسيد الفلزات أجسام تتكون من ذرات الفلز مرتبطة بذرات الأوكسجين . يحترق مسحوق الفلز بلهب يميزه مثل النحاس الذي يحترق بلهب أخضر.



ذ. محمد عماری