

مركبات الحياة اليومية: بيروكسيد الهيدروجين

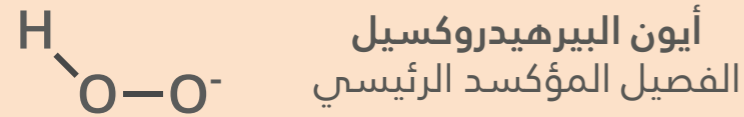
سائل عديم اللون يشبه الماء، وعامل مؤكسد قوي، ويستخدم بكثرة كقاصر ومطهر.

كعامل للقصر

يُنتج مليوناً طن من بيروكسيد الهيدروجين سنوياً ويستخدم نصف هذه الكمية تقريباً في قصر الورق.

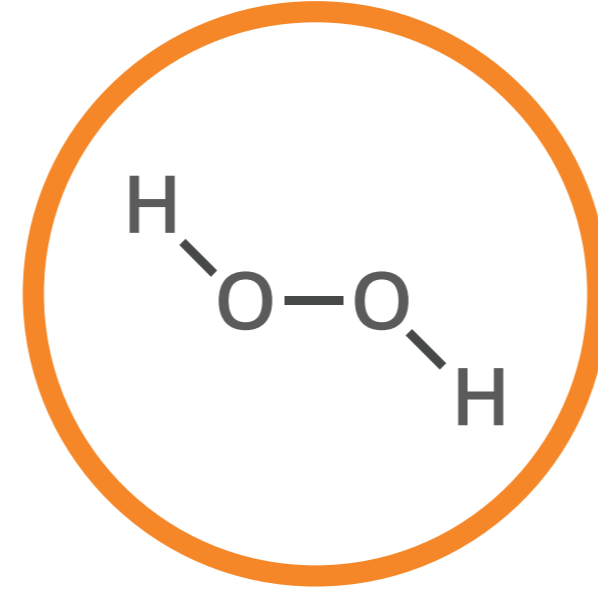
أما في المنازل، فإنه يوجد في بعض أنواع القاصر كبديل للكلورين، ويستخدم كذلك في بخاخات إزالة الصبغة كعامل للقصر.

تحتوي المركبات الملونة عادة على مجاميع أو ذرات تسمى حاملة الصبغة (الكروموفور) والتي تمتص بعض الأطوال الموجية للضوء المرئي فيتلون المركب، يقوم بيروكسيد الهيدروجين بتدمير حاملات الألوان هذه، وهذا يؤدي إلى اختفاء اللون.

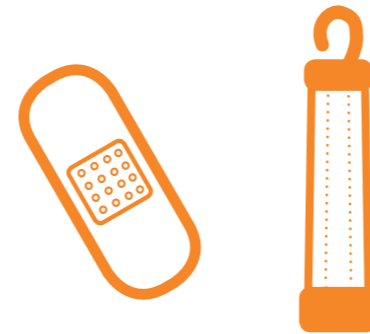


كمطهر

نظراً لقابلية بيروكسيد الهيدروجين على الأكسدة فهذا يسمح باستخدامه كمطهر، فإذا وضع على الجرح فإن رغبة تبدأ بالظهور نظراً لوجود انزيم في الدم يحفز عملية تكسره إلى ماء وأكسجين.

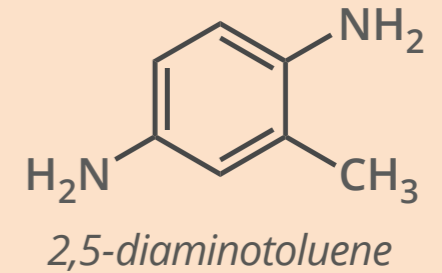


بيروكسيد الهيدروجين
ثنائي أكسيد ثنائي الهيدروجين
سائل عديم اللون
 H_2O_2



في صبغات الشعر

يستخدم بيروكسيد الهيدروجين في صبغات الشعر لأكسدة صبغة الميلانين الموجودة في الشعر، ما يؤدي إلى فقدان لونه. كذلك يساعد على أكسدة المركبات الكيميائية الأخرى الموجودة في مزيج الصبغة، مثل 2، 5 - ثنائي أمينوتولين، والذي يساعد في إنتاج جزيئات الصبغة التي تلون الشعر.



في العصي اللماعة

تحتوي العصي اللماعة على بيروكسيد الهيدروجين في أحد أجزائها. حيث يتفاعل مع مركبات الإستر الموجود في الجزء الآخر من العصا، بعد ذلك يتفكك المركب الناتج من هذا التفاعل منتجاً طاقة تعمل على إثارة الصبغة وهذا بدوره يؤدي إلى انبعاث الضوء.

