

هل تساءلت يوماً ... لماذا لا يشتعل الماء؟

من استخدامات الماء المهمة هي اخماد الحرائق، ولكن هل تساءلت يوماً لماذا لا يحترق الماء على الرغم من احتوائه على اثنين من أكثر الغازات قابلية للاشتعال في الطبيعة؟

يحتوي الماء على غازين قابلين للاشتعال وهما الأوكسجين والهيدروجين (ذرة أوكسجين واحدة وذرتي هيدروجين لكل جُزيء ماء) و يدخل عنصري الأوكسجين والهيدروجين في العديد من تفاعلات الإحتراق المعروفة، بل وأن الهيدروجين قابل للإنفجار كذلك، ومع ذلك لا يشتعل الماء، فما السبب؟

الاجابة:

يكمن السر أنه في حال اجتماع عنصرين في مركب كيماوي معين، تفقد هذه العناصر العديد من خصائصها الطبيعية ومركب الماء H2O من أحد هذه الأمثلة اذ عند التقاء الأوكسجين والهيدروجين يحدث تفاعل احتراق وتكون النتيجة مركب الماء المستقر فيزيائياً وكيميائياً.

المصدر أخبار الآن

بالمعرفة نضع الفرق ...

With Knowledge, We make the Difference ...