

كيمياء الشرارة في الألعاب النارية

الوقود المعدني

يتطاير المعدن عند احتراقه على شكل شرر



الألنيوم والمغنيزيوم



حديد



تيتانيوم

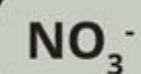


خليط من الحديد والتيتانيوم

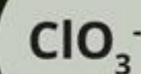
تفاعل المعادن المسحوقة مع الأكسجين O_2 ، لتعطي أكاسيد هذه المعادن

المؤكسدات

تؤمن الأكسجين اللازم لاحتراق الخليط



نترات



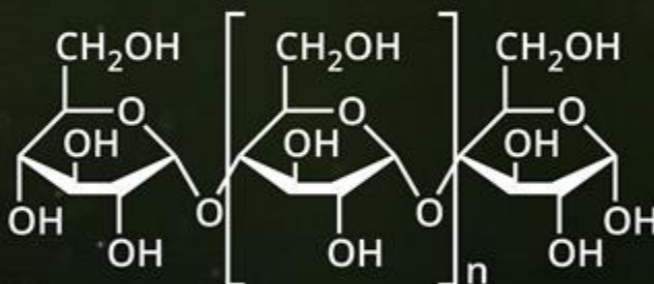
كلورات



بيروكلورات

مواد لاصقة

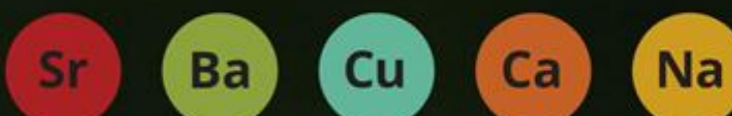
تبقى الزنج متماسكًا



الديكسترين
(مادة لاصقة شائعة)

اللونان

عبارة عن أملاح معدنية



الأملاح النترية والكلوريدية شائعة الاستخدام وبشكل اختياري



© COMPOUND INTEREST 2014 - WWW.COMPOUNDINTEREST.COM

Photo: Creative Commons BY license, Nina Hale (https://www.flickr.com/photos/94693506@N00/)



ترجمة الكيمياء العربي ٢٠١٨ - ترجمة: أحمد ديوب / تدقيق لغوي: ماهر شعار / تعديل التصميم: هاني طحاوي

WWW.ARABIAN-CHEMISTRY.COM | INFO@ARABIAN-CHEMISTRY.COM

تمت الترجمة بعد موافقة COMPOUND INTEREST حقوق التصميم عائدة لـ COMPOUND INTEREST

TRANSLATION HAS BEEN DONE AFTER THE APPROVAL OF COMPOUND INTEREST .

CREDIT: COMPOUND INTEREST

الكيمياء العربي

ARABIAN CHEMISTRY

