



## كيمياء القيثارة الكهربائية

كيمياء القيد - مادة الكهربائية

قد يعتقد البعض أن القيارة الكهربائية لا تجمعها أية علاقة بالكيمياء، لكن على العكس، تختار المواد المستعملة في صناعتها بناءً على خصائص الكيميائية التي تميزها. سنتعرف من خلال هذه البطاقة الأفغوفرقية على مختلف المواد المكونة لهذه الآلة الموسقية من قبيل المواد المغناطيسية المكونة لواقيط، والسبائك المعدنية في الأطواق والأوتار، وكذا المواد الكيميائية التي تعطي للقيارة لمعانها.

لها قط الفشاره (1)



تكون لواطف الفيبرار من مغاطن دائمة، ونعد مغاطن الالنيكون "Alnico" الأكثر استعمالاً (مادة مكونة من الالمونيوم والنيكل والكروبيات)، ونسعى في هذا المحدد أيضاً المغاطن المخادلة ومجاهد المسماريه، كروبات والنيوديميوم.



- (2) أطهار القضاة



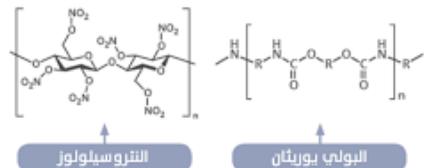
عادة ما تسعتمل سبيكة التيتيل-فضة (سبائك معدنية مكونة من النحاس والتيتيل والزنك) لكن أحياناً يمكن استبدالها بالفولاذ المقاوم للصدأ (سبائك مكونة من الحديد والكريون والكرزوم).

العنوان



ينبغي لآلات القياس الكهربائية أن تحتوي على معدن مغناطيسى، لذلك فمثلاً تكون أساساً من الفوّالاد، وتختلف الآلات المساعدة (Dg E) عادة بسلك من النikel. كذلك، في بعض القياسات تُلغى الآلات بطلاء بوليمرى لحمايةها من الصدأ.

جسم القيثارة



لإعطاء جسم القهاراة ذلك المعان، يستعمل طلاء التروسييلوز وهو مركب كيميائي مكون من مادة التروسييلوز ومواد كيميائية أخرى، لكن بصفة عامة، تستعمل طلاء البولي بوريلان أو البولي إيسوكومونا أكتين.



© COMPOUND INTEREST 2015 - WWW.COMPOUNDCHEM.COM | Twitter: @compoundchem | Facebook: www.facebook.com/compoundchem  
This graphic is shared under a Creative Commons Attribution-NonCommercial-NoDerivatives licence.

This graphic is shared under a Creative Commons Attribution-NonCommercial-NoDerivatives licence.

Attribution-NonCommercial

© 2011 by Pearson Education, Inc.



المصدر: Compoundchem