



تجربة تسلسل الألوان

تمثل الصورة أسفله تجربة تسلسل الألوان . و ترجع هذه الألوان إلى إثارة الالكترونات المتواجدة في المستويات العليا بواسطة اللهب ، فكل لون يرتبط بنوع المعدن الذي تمت إهاجته ، هذه الالكترونات تفقد بعضا من طاقتها و تبعثه على شكل فوتونات، وهذه الأخيرة تأخذ لونا معيناً حسب الطبيعة الفيزيائية والكيميائية للمعدن.



و كما تلاحظون في الصورة أعلاه ، نجد بالتتابع (من اليسار الى اليمين) المعادن التالية : النحاس (اللون الأخضر) ، الليثيوم (اللون الأحمر) ، السترونسيوم (اللون الأحمر البرتقالي) ، الصوديوم (اللون الأصفر) و البوتاسيوم (اللون الأرجواني).

المصدر : <http://www.sciencephoto.com/media/428120/view>