يتدرج الميل الإلكتروني عبر دورات ومجموعات الجدول الدوري بطرق معينة: 1. عبر الدورات (من اليسار إلى اليمين): الميل الإلكتروني يزداد عادةً عند الانتقال من اليسار إلى اليمين في الدورة. مما يجعل الذرات أكثر قدرة على جذب الإلكترونات. العناصر مثل الفلور لديها ميل إلكتروني أعلى من العناصر الموجودة على اليسار مثل الليثيوم. هذا يحدث بسبب زيادة حجم الذرة وزيادة المسافة بين النواة والإلكترونات الخارجية، بشكل عام،

Summarized by © lakhasly.com