

يتدرج الميل الإلكتروني في الجدول الدوري وفقًا لقوانين معينة. مما يجعل الذرات أكثر قدرة على جذب الإلكترونات. أما عند الانتقال من الأعلى إلى الأسفل في مجموعة، مما يقلل من قوة جذب النواة للإلكترونات. يمكن تلخيص التدرج كالتالي: - من اليسار إلى اليمين عبر الدورة: الميل الإلكتروني يزداد