تغطي هذه الوحدة التدرج في خصائص مجموعات الجدول الدوري. التدرج في الخصائص الفيزيائية العناصر ١٠٥ التدرج في خصائص مجموعات الجدول الدوري القلوية) فلزات طري فعادة تميل عناصت العناصر كلما اتجهنا إلى الأسفل في المجموعة الواحدة. نفسه، بحيث يكون نشطة كيمية كون عناصر المجموعة 1 (الفلزات مع الماء لتكون محاليل قلوية. رقة الواحدة إلى اتباع النشاط الكيميائي 1 atm والضغط C عند درجة حرارة الغرفة gml السلوك تغير تدريجي في خصائص فعلى سبيل المثال، الكثافة النشاط الكيميائي 1 Ne والضغط 1 الهيليوم الهيليوم الوح) درجة الغليان الالا عناصر المجموعة (للهالوجينات وتفاعلات الإحلال الالا الجدول ١٠٠٠ التدرج في درجات الغليان والكثافة للعناصر الأولى في المجموعة 0.003423 الكريبتون الاحراث الغليان الدراسي الثاني 181 يظهر الجدول بشكل واضح ارتفاعا في قيم درجات الغليان من الهيليوم إلى الكريبتون (الجدول (١٥)) ويستمر هذا النمط من التدرج إذا اتجهنا إلى الاالا كلما اتجهنا إلى الأربيتون في المجموعة أعلى من اللهيليوم إلى الكريبتون (الجموعة، فعلى سبيل المثال، يتوقع أن تكون درجة غليان الزينون الذي يلي الكربيتون في المجموعة 1 درجة غليان الكريبتون (153). وبما أن درجة الغليان ترتفع من 230 إلى 00 ويمتوسط يبلغ نحو 39، عناصر المجموعة 1 درجة غليان الكريبتون (153).