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 A الأرغون Ne النيون He الهيليوم I (PC) درجة الغليان VIII عناصر المجموعة .afidni .(للهالوجينات وتفاعلات الإحلال VIII الجدول ١٠٠٥ التدرج في درجات الغليان والكثافة للعناصر الأولى في المجموعة 0.003423 186- 269- Kr الكريبتون ازدياد الكثافة الكيمياء ـ الصف العاشر ـ الفصل 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 VIII كلما اتجهنا إلى الأسفل عبر المجموعة أعلى من VIII الأسفل في المجموعة، فعلى سبيل المثال، يتوقع أن تكون درجة غليان الزينون الذي يلي الكربيتون في المجموعة درجة غليان الكريبتون (153). وبما أن درجة الغليان ترتفع من 230 إلى 00 ويمتوسط يبلغ نحو 39، عناصر المجموعة 1 درجة (الانصهار (10

Summarized by © lakhasly.com