

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 كيميية كون عناصر المجموعة 1 (الفلزات مع الماء لتكون محاليل قلوية. رقة الواحدة إلى اتباع السلوك تغير تدريجي في خصائص فعلى سبيل المثال، الكثافة gml عند درجة حرارة الغرفة C والضغط 1 atm النشاط الكيميائي للهالوجينات وتفاعلات الإحلال). afidni. عناصر المجموعة VIII درجة الغليان (PC) ا الهيليوم He النيون Ne الأرغون A الكريبتون 186 0.003423 -269 Kr الجدول ١٠٠٥ التدرج في درجات الغليان والكثافة للعناصر الأولى في المجموعة VIII ازدياد الكثافة الكيمياء - الصف العاشر - الفصل الدراسي الثاني 181 يظهر الجدول بشكل واضح ارتفاعا في قيم درجات الغليان كلما اتجهنا إلى الأسفل عبر المجموعة VIII من الهيليوم إلى الكريبتون (الجدول ١٥) ويستمر هذا النمط من التدرج إذا اتجهنا إلى الأسفل في المجموعة، فعلى سبيل المثال، يتوقع أن تكون درجة غليان الزينون الذي يلي الكريبتون في المجموعة VIII أعلى من درجة غليان الكريبتون (153). وبما أن درجة الغليان ترتفع من 230 إلى 00 ويمتوسط يبلغ نحو 39، عناصر المجموعة 1 درجة الانصهار (10)