الجدول الدوري وخصائص العناصر

124 لاحظ جون نيولاندز أن خواص العناصر تتكرر كل .

(a) 4 عناصر (b) 6 عناصر (c) 8 عناصر (d) 10 عناصر

125 رتب ماير ومندليف العناصر تصاعدياً وفقاً لـ .

(a) كتلها الذرية (b) أعدادها الذرية (c) كثافتها (d) أحجامها

126 رتب موزلي العناصر في الجدول الدوري وفقاً لـ .

(a) كتلها الذرية (b) أعدادها الذرية (c) كثافتها (d) أحجامها

127 يحتوي الجدول الدوري الحديث على .

(a) 3 دورات و 15 مجموعة (c) 6 دورات و 17 مجموعة

(b) 5 دورات و 16 مجموعة (d) 7 دورات و 18 مجموعة

128 عناصر المجموعة الواحدة في الجدول الدوري لها نفس .

(a) عدد إلكترونات التكافؤ (c) عدد الإلكترونات

(b) الخواص الفيزيائية (d) التوزيع الإلكتروني

129 تسمى عناصر المجموعات من 3 إلى 12 في الجدول الدوري باسم .

(a) العناصر الممثلة (b) الغازات النبيلة (c) الهالوجينات (d) العناصر الانتقالية

130 " عناصر المجموعة 1 (ماعدا الهيدروجين) " تسمى .

(a) الفلزات القلوية (b) الهالوجينات (c) الغازات النبيلة (d) العناصر الانتقالية

131 توجد الفلزات القلوية الأرضية في المجموعة .

(a) 1 (b) 2 (c) 3 (d) 4

132 سلسلة اللانثانيدات وسلسلة الأكتنيدات تصنف ضمن .

(a) العناصر الممثلة (c) الفلزات الانتقالية الداخلية

(b) الفلزات الانتقالية (d) الغازات النبيلة

133 تسمى عناصر المجموعة 17 في الجدول الدوري باسم .

(a) الفلزات القلوية (b) الهالوجينات (c) الغازات النبيلة (d) العناصر الانتقالية

134 من أمثلة أشباه الفلزات .

(a) الكلور Cl (b) الكبريت S (c) الفسفور P (d) السيلكون Si

LIVEWORKSHEETS

135 عدد إلكترونات تكافؤ عناصر المجموعة 13 يساوي .

(a) 3 (b) 5 (c) 7 (d) 8

136 العنصر الذي له التوزيع الإلكتروني: $[Ne]\ 3s^2$ يقع في .

(a) الدورة 2 و المجموعة 3 (c) الدورة 3 و المجموعة 2

(b) الدورة 3 و المجموعة 3 (d) الدورة 2 و المجموعة 2

137 كلما اتجهنا لأسفل في المجموعة الواحدة في الجدول الدوري . فإن .

(a) نصف قطر الذرة يقل (c) طاقة التأين تزداد

(b) نصف قطر الذرة يزداد (d) الكهرسالبية تزداد

138 الطاقة اللازمة لانتزاع إلكترون من ذرة العنصر في الحالة الغازية .

(a) طاقة التأين (b) الكهرسالبة (c) الطاقة المنشطة (d) طاقة البلورة

139 الذرات تسعى إلى اكتساب الإلكترونات أو خسارتها أو المشاركة بها. لكي تكتسب التركيب الإلكتروني للغاز النبيل .

(a) مبدأ أوفباو (b) مبدأ باولي (c) قاعدة هوند (d) قاعدة الثمانية

140 مدى قابلية ذرات العنصر على جذب الإلكترونات في الرابطة الكيميائية .

(a) طاقة التأين (b) الكهرسالبة (c) الطاقة المنشطة (d) طاقة البلورة

141 أكثر العناصر كهرسالبية هو عنصر .

(a) السيزيوم (b) الفرانسيوم (c) الفلور (d) البروم

142 عندما تفقد الذرة إلكترون تكافؤ واحداً أو أكثر يتكون .

(a) الكاتيون (b) الأنيون (c) الأيون السالب (d) الشق السالب

143 عند تكوين الأيونات. فإن .

(a) عدد البروتونات يقل (c) عدد البروتونات يبقى ثابتاً

(b) عدد البروتونات يزداد (d) عدد الإلكترونات يبقى ثابتاً

LIVEWORKSHEETS