

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) كتلتها الذرية (b) أعدادها الذرية (c) كثافتها (d) أحجامها
- 126 رتب موزلي العناصر في الجدول الدوري وفقاً لـ .
 (a) كتلتها الذرية (b) أعدادها الذرية (c) كثافتها (d) أحجامها
- 127 يحتوي الجدول الدوري الحديث على .
 (a) 3 دورات و 15 مجموعة (b) 5 دورات و 16 مجموعة
 (c) 6 دورات و 17 مجموعة (d) 7 دورات و 18 مجموعة
- 128 عناصر المجموعة الواحدة في الجدول الدوري لها نفس .
 (a) عدد إلكترونات التكافؤ (b) الخواص الفيزيائية
 (c) عدد الإلكترونات (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 (ماعدات 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 الأكتينيدات تصنف ضمن .
 (a) العناصر الممثلة (b) الفلزات الانتقالية
 (c) الفلزات الانتقالية الداخلية (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

135 عدد إلكترونات تكافؤ عناصر المجموعة 13 يساوي .

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

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

- (a) الدورة 2 و المجموعة 3 (b) الدورة 3 و المجموعة 3
(c) الدورة 3 و المجموعة 2 (d) الدورة 2 و المجموعة 2

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

- (a) نصف قطر الذرة يقل (b) نصف قطر الذرة يزداد
(c) طاقة التأين تزداد (d) الكهرسالية تزداد

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

- (a) طاقة التأين (b) الكهرسالية (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) الكهرسالية (c) الطاقة المنشطة (d) طاقة البلورة

141 أكثر العناصر كهرسالية 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 (b) عدد البروتونات يزداد
(c) عدد البروتونات يبقى ثابتاً (d) عدد الإلكترونات يبقى ثابتاً