



الاجابات نهاية الصفحة

نموذج ٥ علوم الصف الثاني الاعدادي وحدة 1 درس 3 المجموعات الرئيسية بالجدول الدوري الحديث
اختر الاجابة الصحيحة مما بين الاجابات المعطاة .

(1) تقع عناصر الاقلاء في دورات الجدول الدوري باستثناء الدورة الاولى

- نهاية
- وسط
- يمين
- بداية

(2) جميع العناصر الآتية كثافتها أقل من كثافة الماء ، عدا

- Li
- Rb
- Na
- K

(3) يكون عنصر الروبيديوم الايون

- Rb+2
- Rb+
- Rb-
- Rb2-

(4) يتفاعل غاز عند تفاعل الصوديوم مع الماء

- H2
- O2
- Co2
- N2

(5) كل مما يأتي من خصائص فلزات الاقلاء عدا انها

- يزداد حجمها الذري بزيادة اعدادها الذرية
- جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء
- تكون أيونات سالبة الشحنة
- تتفاعل مع الماء مكونة قلوبات

(6) يقع عنصر الروبيديوم في نفس مجموعة عنصري الصوديوم والبوتاسيوم فأى العبارات الآتية لا تنطبق عليه

- يحفظ تحت سطح زيت البرافين
- أقل نشاطا من السيزيوم
- كثافته أكبر من كثافة البوتاسيوم
- يتفاعل مع الماء بدرجة أقل من الصوديوم

(7) الترقيم الحديث لعناصر مجموعة الهالوجينات

- 18
- 17
- 2
- 1

(8) يعتبر عنصر الكلور من

- الهالوجينات
- الاقلاء

- العناصر الانتقالية
- الفلزات

(9) تكافؤ اليود

- ثلاثي
- ثنائي
- أحادي
- صفر

(10) صيغة جزيء الكلور

- Cl-
- Cl
- Cl₂
- Cl₂

(11) يتكون جزيء الهيليوم من

- ذرة واحدة
- ذرتين
- ثلاث ذرات
- أربع ذرات

(12) عندما يتحد عنصر X من 1 A مع عنصر Y من المجموعة 7 A ينتج

- أكسيد فلز
- هيدروكسيد فلز
- ملح
- حمض

(13) تستخدم شرائح السيليكون في الأجهزة الالكترونية لأنه من المواد للكهرباء

- الموصلة
- شبه الموصلة
- العازلة
- عديمة التوصيل

(14) درجة غليان النيتروجين المسال م°

- 100_
- 136_
- 190_
- 196_

(15) يستخدم المسال في حفظ قرنية القرنية

- الأكسجين
- النيتروجين
- الصوديوم
- اليود





نموذج ٥ علوم الصف الثاني الاعدادي وحدة 1 درس 3 المجموعات الرئيسية بالجدول الدوري الحديث
اختر الاجابة الصحيحة مما بين الاجابات المعطاة .

16) تقع عناصر الاقلاء في دورات الجدول الدوري باستثناء الدورة الاولى

- نهاية
- وسط
- يمين
- بداية

17) جميع العناصر الآتية كثافتها أقل من كثافة الماء ، عدا

- Li
- Rb
- Na
- K

18) يكون عنصر الروبيديوم الايون

- Rb+2
- Rb+
- Rb-
- Rb2-

19) يتصاعد غاز عند تفاعل الصوديوم مع الماء

- H2
- O2
- Co2
- N2

20) كل مما يأتي من خصائص فلزات الاقلاء عدا انها

- يزداد حجمها الذري بزيادة اعدادها الذرية
- جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء
- تكون أيونات سالبة الشحنة
- تتفاعل مع الماء مكونة قلوبات

21) يقع عنصر الروبيديوم في نفس مجموعة عنصري الصوديوم والبوتاسيوم فأى العبارات الآتية لا تنطبق عليه

- يحفظ تحت سطح زيت البرافين
- أقل نشاطا من السيزيوم
- كثافته اكبر من كثافة البوتاسيوم
- يتفاعل مع الماء بدرجة أقل من الصوديوم

22) الترقيم الحديث لعناصر مجموعة الهالوجينات؟

- 18
- 17
- 2
- 1

23) يعتبر عنصر الكلور من

- الهالوجينات
- الاقلاء
- العناصر الانتقالية



- الفلزات
- (24) تكافؤ اليود
- ثلاثي
- ثنائي
- أحادي
- صفر
- (25) صيغة جزيء الكلور
- Cl-
- Cl
- Cl₂
- Cl₂
- (26) يتكون جزيء الهليوم من
- ذرة واحدة
- ذرتين
- ثلاث ذرات
- أربع ذرات
- (27) عندما يتحد عنصر X من 1 A مع عنصر Y من المجموعة 7 A ينتج
- اكسيد فلز
- هيدروكسيد فلز
- ملح
- حمض
- (28) تستخدم شرائح السيليكون في الاجهزة الالكترونية لأنه من المواد للكهرباء
- الموصلة
- شبه الموصلة
- العازلة
- عديمة التوصيل
- (29) درجة غليان النيتروجين المسال م°
- 100_
- 136_
- 190_
- 196_
- (30) يستخدم المسال في حفظ قرنية القرنية
- الاكسجين
- النيتروجين
- الصوديوم
- اليود

بسم الله الرحمن الرحيم
نلهمك لتبدع ...!