

مراجعة الوحدة الثانية علوم ثالث متوسط

- ١- عدد البروتونات في نواة العنصر
أ- العدد الذري ب- العدد الكتلي ج- النظائر
- ٢- ذرات العنصر نفسه ولكنه يختلف في عدد النيوترونات
أ- العدد الكتلي ب- العدد الذري ج- النظائر
- ٣- مجموع عدد البروتونات و النيوترونات في نواة الذرة
أ- العدد الذري ب- النظائر ج- العدد الكتلي
- ٤- علي عدم تنافر البروتونات الموجبة الشحنة داخل النواة
أ- بسبب جسيمات الفا ب- بسبب القوة النووية الهائلة ج- بسبب المجال المغناطيسي
- ٥- فقد بعض الجسيمات من النواة لتصل الى حالة الاستقرار ويرافق تحرر حرارة
أ- التحول ب- التحلل الإشعاعي ج- جسيمات بيتا
- ٦- خروج بروتونات من النواة يغير العدد الذري ويتحل الى عنصر اخر
أ- التحلل الاشعاعي ب- التحول ج- النظائر
- ٧- تحتوي على بروتونين و نيوترونين
أ- جسيمات بيتا ب- جسيمات النواة ج- جسيمات الفا
- ٨- تسمى الجسيمات المفقودة و الطاقة المتحررة معا
أ- التحول ب- التغير ج- الاشعاع النووي
- ٩- سبب بقاء جهاز كاشف الدخان صامتا
أ- مرور تيار كهرباء بسبب جسيمات الفا ب- غير موصل بالكهرباء ج- اختراق دخان الجهاز
- ١٠- يصنع جهاز كاشف الدخان من
أ- العناصر الممتلة ب- الناصر الانتقالية ج- العناصر الانتقالية الداخلية
- ١١- جسيمات بيتا هي
أ- تحول البروتون الى نيوترون والكترون ج- اطلاق الكترونات من السحابة
- ١٢- في عملية اطلاق جسيمات بيتا تكون المادة
أ- نفسها لا تتغير ب- تختلف بسبب زيادة عدد البروتونات ج- تختلف بسبب زيادة عدد النيوترونات
- ١٣- الزمن اللازم لتحلل نصف كمية العنصر
أ- عمر النصف ب- التحلل الكيميائي ج- عمر الربع
- ١٤- عمر النصف لنظير اليود -131 هو ثمانية أيام وكانت كتلته 4 جم كم يتبقى منه بعد مرور 16 يوما
أ- 2 جم ب- 1 جم ج- 3 جم
- ١٥- لتحديد عمر الاحافير و الحيوانات والنباتات الميتة وحتى الانسان نستخدم
أ- عمر النصف لنظير للرصاص ب- عمر النصف لنظير اليورانيوم ج- عمر النصف لنظير الكربون-14
- ١٦- للتخلص من النفايات المشعة
أ- طمرها بعمق 70 مترا ب- طمرها بعمق 655 مترا ج- رميها في البحر

- ١٧- لتصنيع عناصر جديدة يتم استخدام
أ- المايكرويف ب- المسرعات ج- التجميد
- ١٨- للكشف عن امراض الدرقية يتم استخدام العناصر المتتبعه مثل
أ- اليود ب- البلاديوم ج- الاستاتين
- ١٩- يستخدم للكشف عن السرطان والكسور و التمزقات
أ- اليورانسيوم ب- تكنيتيوم-99 ج- اليود-131
- ٢٠- يتم استخدام الفسفور -32 المشع
أ- أوراق النبات ب- حقن الانسان ج- جذور النباتات
- ٢١- نشر النسخة الأولى من الجدول الدوري
أ- موزلي ب- مندليف ج- دالتون
- ٢٢- اعتمد مندليف في ترتيب العناصر على
أ- العدد الذري ب- العدد الكتلي ج- النظائر
- ٢٣- رتب موزلي الجدول الدوري على حسب
أ- العدد الذري ب- العدد الكتلي ج- الالكترونات
- ٢٤- العناصر الانتقالية جميعها
أ- لافلزات ب- اشباه فلزات ج- فلزات
- ٢٥- جميع الفلزات صلبة ماعدا
أ- البرومين ب- الزئبق ج- الماء
- ٢٦- قابلة للسحب والطرق و موصلة للتيار الكهربائي
أ- الفلزات ب- اشباه الفلزات ج- لافلزات
- ٢٧- هشة غازية رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء
أ- الفلزات ب- لافلزات ج- اشباه الفلزات
- ٢٨- اطلق على عنصر Md مندليفيوم على حسب
أ- اسم بلد بولندا ب- عالم مندليف ج- الهة ديني
- ٢٩- تسمى المجموعة الأولى
أ- الفلزات الترابية ب- الفلزات النادرة ج- الفلزات القلوية
- ٣٠- في المجموعة الأولى كلما انتقلنا من اعلى الى اسفل في الجدول الدوري
أ- يقل نشاط العناصر ب- ثابتة ج- يزيد نشاط العناصر
- ٣١- تستخدم بطارية الليثيوم في
أ- الألعاب ب- الكاميرات ج- جهاز كاشف الدخان
- ٣٢- تمتاز المجموعة الثانية عن الأولى بانها
أ- اكثر صلابة و كثافة ب- اقل كثافة وصلابة ج- لا تمتاز
- ٣٣- يطلق عليها الفلزات القلوية الترابية الأرضية
أ- المجموعة الأولى ب- الغازات النبيلة ج- المجموعة الثانية
- ٣٤- جميع عناصر المجموعة 13 فلزية صلبة ماعدا
أ- الجاليوم ب- الالمنيوم ج- البرون
- ٣٥- يستخدم لصناعة المشروبات الغازية
أ- البرون ب- الحديد ج- الالمنيوم

- ٣٦- يستخدم الجاليوم في صناعة
أ- رقاقات الحاسوب ب- المكيفات ج- السكاكين
- ٣٧- من اشكال الكربون
أ- الذهب ب- الماس ج- الفضة
- ٣٨- في المجموعة 14 يعتبر السيلكون والجرمانيوم
أ- فلزات ب- اشباه فلزات ج- لافلزات
- ٣٩- متوفر في الرمل
أ- الجرمانيوم ب- البرون ج- السيلكون
- ٤٠- مواد توصل الكهرباء بدرجة اقل من الفلزات و اكثر من اللافلزات
أ- الموصلات ب- اشباه الموصلات ج- عديمة التوصيل
- ٤١- يستخدم عنصر الرصاص في
أ- الكاسات ب- اواني الطبخ ج- الطب
- ٤٢- يستخدم في الوقاية الجسم من اشعة X والاشعاعات النووية
أ- الرصاص ب- الألمنيوم ج- الحديد
- ٤٣- يستخدم قديما لحشوات الاسنان
أ- النحاس ب- القصدير ج- الكربون
- ٤٤- يوجد البريليوم في
أ- أوراق النباتات ب- الزمرد ج- الألوان
- ٤٥- لا نستطيع اخذ الحاجة منه الا عن طريق تناول النباتات
أ- الفسفور ب- الكبريت ج- النيتروجين
- ٤٦- يستخدم في تجميد وتجفيف الطعام
أ- الامونيا ب- النيتروجين ج- الهيدروجين
- ٤٧- يستخدم في اعواد الثقاب
أ- الفسفور الأبيض ب- الفسفور الأحمر ج- الكبريت
- ٤٨- من اشكال الاكسجين
أ- الغلاف المائي ب- الأوزون ج- الحرارة
- ٤٩- يستخدم في الطلاء و المطاط
أ- الكبريت ب- حمض الكبريتيك ج- النيتروجين
- ٥٠- يستخدم في الخلايا الشمسية لنظرا لحساسيتها للضوء
أ- الارجون ب- الهيليوم ج- السيليونيوم
- ٥١- جميع مجموعة 17 الهالوجينات لا فلزات ماعدا
أ- الاستاتين ب- اليود ج- الفلو
- ٥٢- يطلق عليها بالهالوجينات بسبب
أ- تكون الغازات ب- تكون الاملاح ج- تكون الرواسب
- ٥٣- يطلق على الغازات النبيلة بهذا الاسم بسبب
أ- توجد بالطبيعة منفردة ونادرا ما تتحد ب- توجد متحدة ج- ليس لها مثيل
- ٥٤- يستخدم غاز الهيليوم
أ- المطارق ب- الات التصوير ج- البالونات

٥٥- علي يستخدم الهيليوم بالمنطاد بدلا من الهيدروجين بسبب

أ- لانه اقل تكلفة ب- لانه اقل من الهيدروجين ج- لان الهيدروجين سريع الاشتعال

٥٦- يعطي غاز الارجون عند مرور تيار الكهربائي لون

أ- الارزق البنفسجي ب- الأحمر البرتقالي ج- الأبيض

٥٧- بسبب سرطان الرئة

أ- غاز النيون ب- غاز الرادون ج- غاز الهيليوم

٥٨- يعتبر النيكل و الكوبالت و الحديد

أ- ثلاثية الحديد ب- لافلزات ج- نادرة

٥٩- يستخدم مع الكاديوم لصناعة البطاريات

أ- الحديد ب- الكوبالت ج- النيكل

٦٠- يستخدم في بناء ناطحات السحاب والجسور

أ- الحديد ب- الفولاذ ج- النيكل

٦١- يستخدم في صناعة مقاييس الحرارة

أ- البرومين ب- الزئبق ج- الحديد

٦٢- يعطي اللون براق

أ- الكروم ب- الكبريت ج- الكريبتون

63- يدخل في انارة مدرجات الطائرات

أ- الكريبتون ب- الهيليوم ج- الارجون

64- نقصه يسبب فقر الدم

أ- الحديد ب- الهواء ج- الحليب

65- يعمل على زيادة سرعة التفاعل دون ان يتغير

أ- عامل المساعد ب- عامل مساند ج- عامل متغير

66- تعتبر فلزات لينة

أ- اللانثانيدات ب- الزئبق ج- الاكتينيدات

67- تعتبر عناصر مشعة

أ- الاكتينيدات ب- اللانثانيدات ج- العناصر الممثلة

68- يستخدم في أجهزة الكشف عن الخان

أ- الاميرسيوم ب- السيزيوم ج- الكربون

69- يستخدم لقتل الخلايا السرطانية

أ- الكاليفورنيوم ب- اليورانيوم ج- الهيدروجين

70- جميع عناصر مجموعة الاكتينيدات مصنعة ماعدا

أ- ثلاث عناصر ب- خمس عناصر ج- عنصرين

الأستاذة: داليا الخضير