

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



الملف أسئلة مراجعة المنهج

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج السعودية](#) ⇨ [الصف الثالث](#) ⇨ [علوم](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

الملف أسئلة مراجعة المنهج

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج السعودية](#) ⇨ [الصف الثالث](#) ⇨ [علوم](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث والمادة علوم في الفصل الثاني

تحميل كتاب الطالب	1
كتاب النشاط علوم	2
تحضير علوم	3
تقرير درس حالات المادة	4
اختبار الفترة 4	5

مراجعة علوم ثالث متوسط الفصل الثاني ١٤٤٣هـ

١. استخدم طومسون الحقيقة التي تنص على أن الشحناتتتجاذب في أنبوب الأشعة المهبطية

المتشابهة

المتعادلة

المختلفة

المفردة

٢. توجد إلكترونات الذرة في

النواة

السحابة الإلكترونية

النيوترون

٣. جسيم له كتلة مساوية للعدد الذري، ومتعادل كهربائياً هو

النيوترون

البروتون

الإلكترون

البوزيترون

٤. أول من أفترض أن المادة تتكون من دقائق صغيرة تسمى ذرات.

الفلاسفة اليونان

رذرفورد

بور

تشارديك

٥. مما تكون جميع المواد ؟

فوتونات

ذرات

إلكترونات فقط

بلورات

٦. : العالم الذي وصف الذرة على انها كرة مصمتة متجانسة هو

دالتون

وليام كروكس

طومسون

رذرفورد

٧. أي مما يلي أصغر كتلة ؟

النواة

الإلكترون

الذرة

٨. كيف نتخلص من النفايات المشعة؟؟

طمرها تحت الارض بعمق ٦٥٥ م

جعلها مكشوف على الارض

اللعب فيها

استخدامها في الاكل

٩. كرة موجبة الشحنة تنتشر فيها الكترونات سالبة نموذج لذرة

دالتون

طومسون

رذرفورد

بور

١٠. أي مما يلي أصغر كتلة

الالكترون

البروتون

النيوترون

النواة

١١. تبعا للنموذج الجديد للذرة فإن الإلكترونات تتحرك في

منطقة حول النواة تسمى السحابة الإلكترونية

منطقة داخل النواة تسمى السحابة الإلكترونية

منطقة بجانب البروتونات تسمى السحابة الإلكترونية

منطقة النيوترونات تسمى السحابة الإلكترونية

١٢. جسيمات موجودة داخل النواة وشحنتها موجبة

البروتونات

النيوترونات

الالكترونات

١٣. العالم الذي قال بأن الذرة كرة مصمته

دالتون

رذرفورد

كروكس

١٤. ان الذره عباره عن كره صمته متجانسه

بور

طومسون

جول

نيوتن

١٥. المنطقة المحيطة بالنواة وتتحرك فيها

البروتونات

الالكترونات

النيوترونات

١٦. عادة ما ينبعث في أثناء التحلل الإشعاعي

جسيمات نووية وطاقة

ضوء

نظائر

إلكترونات موجبة

١٧. النظير الذي يمكن استخدامه في تاريخ عمر الأرض هو :

اليورانيوم ٢٣٨

الكربون-١٤

اليود ١٣١

١٨. عند تحليل جسيمات الفا فإن العدد الذري :

ينقص بمقدار ١

ينقص بمقدار ٢

يزداد بمقدار ١

يزداد بمقدار ٢

١٩. تسمى ذرات العنصر نفسه التي لها أعداد نيوترونات مختلفة

بروتونات

نظائر

أيونات

إلكترونات

٢٠. في عام ١٨٦٩ استطاع مندليف ترتيب العناصر بحسب تزايد أعدادها

الذرية

الكتلية

الذرية، والكتلية

٢١. اللافلز الوحيد الذي يوجد في يسار الجدول الدوري هو.....

الصوديوم

الكلور

الهيدروجين

الهيوليوم

٢٢. من خصائص الفلزات

لامعه

معتمه

هشه

٢٣. توجد معظم العناصر اللافلزات في الجدول الدوري جهة :

اليمين

اليسار

الاعلى

الاسفل

٢٤. أول من وضع نسخة للجدول الدوري على حسب عددها الكتلي العالم :

ديمتري مندليف

موزالي

لافونزيه

٢٥. يتكون ملح الطعام من اتحاد عنصرين هما :

صوديوم وكلور

صوديوم وحديد

صوديوم وبوتاسيوم

صوديوم ومغنيسيوم

٢٦. الدورة في الجدول الدوري هي صف

مائل

كبير

أفقي

٢٧. تترتب العناصر في الجدول الدوري حسب تزاوي

العدد الذري

العدد الكتلي

الكتلة الذرية

نشاطها

٢٨. وضعت العناصر في الجدول الدوري في

سبع دورات وثمان مجموعات

سبع مجموعات وسبع دورات

ثمانية عشر دورة وسبع مجموعات

سبع دورات وثمانية عشر مجموعة

٢٩. لعناصر.....تشمل العناصر في المجموعتين ١ و٢ وفي المجموعات ١٣- ١٨ في الجدول الدوري

الانتقالية

الأرضية النادرة

الممثلة

القلوية

٣٠. الليثيوم، والصوديوم عناصر ضمن عائلة.....

الفلزات القلوية

الفلزات القلوية الأرضية

الهالوجينات

الانتقالية

٣١. تعد.....فلزات لينة

العناصر الانتقالية

اللانثانيدات

الأكتينيدات

الهالوجينات

٣٢. تسمى العناصر التي تنظم المجموعات من ٣ الى ١٢ بـ

العناصر الانتقالية

العناصر الانتقالية الداخلية

العناصر الممثلة

٣٣. أي العناصر التالية لا ينتمي إلى ثلاثية الحديد؟

النيكل

الحديد

الرصاص

الكوبالت

٣٤. ما أكبر عدد من الإلكترونات يمكن أن يستوعبه مجال الطاقة الثالث في الذرة؟

٨

١٨

٢٤

٥٠

٣٥. يتسع مجال الطاقة الأول من الإلكترونات

٢

٨

١٨

٣٦

٣٦. تمتلك مجموعة إلكترونًا واحدًا فقط في مجال طاقتها الأخير

الفلزات القلوية

الغازات النبيلة

الهالوجينات

٣٧. تسمى الرابطة الناتجة عن تشارك الذرات بالإلكترونات رابطة

أيونية

تساهمية

فلزية

نووية

٣٨. يتكون من عنصرين، أو أكثر متحدين كيميائياً هو #####

الجزئي ء

الأيون

المركب

٣٩. الجزيء جسيم متعادل يتكون عندما

تتشارك الذرات بالإلكترونات

تتعادل الذرة

تتشارك الذرات بالنيوترونات

٤٠. تكون الحرارة في التفاعلات الطاردة للحرارة

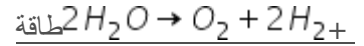
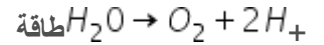
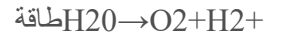
ممتصة

منبعثة

متحولة

٤١. في عملية التحليل الكهربائي للماء حيث يتفكك جزيء الماء الى هيدروجين، وأكسجين

أي المعادلات التالية يعبر بصورة صحيحة عن هذه العملية ؟



٤٢. المعادلة الكيميائية الموزونة يجب أن تحتوي أعداداً متساوية من ##### في كلا الطرفين.

الذرات

الجزينات

المركبات

المخاليط

٤٣. أي مما يأتي لا يعد دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي ؟

تحول طعم الحليب الى طعم مر

تكاثف بخار الماء على زجاج نافذة

تساعد رائحة قوية من البيض المكسور

٤٤. أي مما يأتي لا يؤثر في سرعة التفاعل ؟

موازنة المعادلة

الحرارة

مساحة السطح

٤٥. تزيد درجة الحرارة المرتفعة للفرن من سرعة التفاعل الكيميائي لأن الحرارة.....

تخفض طاقة التنشيط

تنشط العامل المساعد

تزيد من عدد التصادمات بين الجزينات

٤٦. أي مما يأتي يصف العامل المحفز ؟

هو من المواد المتفاعلة

يسرع التفاعل الكيميائي

هو من المواد الناتجة

٤٧. مواد تؤدي الى ابطاء التفاعل الكيميائي هي :

المحفزات

المثبطات

الانزيمات

جميع نماذج الاختبارات الفصل الثاني ١٤٤٣ هـ

(نموذج إجابة + نموذج أسئلة) ١٦٧٩ - ٥٩٣٨٠