

اسم المراجع	اسم المصحح	الدرجة المستحقة		رقم السؤال	 وزارة التعليم Ministry of Education أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثاني الدور: الأول للعام الدراسي ١٤٤٣ هـ	المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بالمدينة المنورة مدارس الخندق الأهلية ابتدائي * متوسط * ثانوي
		رقماً	كتابةً			
				الأول		
				الثاني		
				الثالث		
				الرابع		
				الخامس	اسم الطالبة:	
				السادس	رقم الجلوس:	
				المجموع	المادة : علوم	
					اليوم والتاريخ	
					الأربعاء ١٤٤٣/٨/٦ هـ	
					الزمن : ثلاث ساعات	
					الدرجة الكلية	
					رقماً	
					٤٠	
					كتابة	

عزيزتي الطالبة وفقك الله استعيني بالله ثم ابدئي الإجابة

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة من بين الاختيارات التالية :

٢٩	١	العدد..... لأي عنصر هو عدد البروتونات في نواة ذلك العنصر .	أ	الذري	ب	الكتلي	ج	النيوترون	د	الإلكترونات
	٢	الجسيمات التي تحتوي ٢ بروتون و ٢ نيوترون هي جسيمات:	أ	ألفا	ب	بيتا	ج	جاما	د	ليس مما سبق
	٣	المكون الأساسي للمادة هو:	أ	الإلكترون	ب	الجزيء	ج	الذرة	د	الفراغ
	٤	توجد إلكترونات الذرة في	أ	النواة	ب	النيوترون	ج	الإلكترون	د	السحابة الإلكترونية
	٥	استخدم طومسون الحقيقة التي تنص على أن الشحنات تتجاذب في أنبوب الأشعة المهبطية.	أ	المتشابهة	ب	المتعادلة	ج	الذرية	د	المختلفة
	٦	النظير الأكثر استقراراً لذرة تحوي ١٢ بروتوناً هو الذي يحتوي على نيوترون.	أ	٢٤	ب	١٨	ج	٦	د	١٢
	٧	قوى الربط النووي تعمل على ربط معاً	أ	البروتونات	ب	النيوترونات	ج	مكونات النواة	د	الإلكترونات
	٨	تغير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق التحلل الإشعاعي يسمى :	أ	التحول	ب	الإشعاع	ج	عمر النصف	د	التفاعل المتسلسل

٩	العدد الذري لعنصر ما يساوي عدد:						
أ	النيوترونات	ب	البروتونات	ج	الإلكترونات	د	البروتون و النيوترون
١٠	استطاع موزلي تطوير الجدول الدوري بترتيب العناصر تبعاً للتزايد في أعدادها:						
أ	الذرية	ب	الكتلية	ج	عدد نيوتروناتها	د	ليس مما سبق
١١	يحتوي الجدول الدوري الحديث على دورات.						
أ	ثمانية	ب	سبعة	ج	عشرة	د	ثمانية عشر
١٢	يحتوي الجدول الدوري الحديث على مجموعة .						
أ	ثمانية	ب	سبعة	ج	عشرة	د	ثمانية عشر
١٣	عنصر لامع و موصل جيد للحرارة والكهرباء و قابل للطرق و السحب :						
أ	الفلز	ب	اللافلز	ج	أشباه الفلزات	د	ليس مما سبق
١٤	تحتوي على الأكسجين و الكبريت و هما ضروريان للحياة و يستخدمان في الكثير من الصناعات.						
أ	عائلة الأكسجين	ب	مجموعة النيتروجين	ج	مجموعة الهالوجينات	د	الغازات النبيلة
١٥	تكون الذرات فيما بينها لتصبح أكثر استقراراً.						
أ	روابط كيميائية	ب	نيوترونات	ج	أحماضاً	د	قواعد
١٦	مادة نقية تتكون من عنصرين أو أكثر متحدین كيميائياً:						
أ	الجزئي	ب	الجسيم	ج	المركب	د	الأيون
١٧	لا تتحد في المجموعة ١٨ بسهولة مع العناصر الأخرى، لأن مجالات طاقتها مستقرة.						
أ	الفلزات القلوية	ب	الفلزات القلوية الأرضية	ج	الهالوجينات	د	الغازات النبيلة
١٨	تمتلك الفلزات القلوية في المجموعة الأولى في مجال طاقتها الأخير.						
أ	إلكترونين	ب	٣ إلكترونات	ج	٧ إلكترونات	د	إلكترون واحد
١٩	تنشأ نتيجة التجاذب بين الأيونات السالبة و الموجبة .						
أ	الرابطة التساهمية	ب	الرابطة الأيونية	ج	الرابطة الفلزية	د	الرابطة التساهمية القطبية
٢٠	تنشأ عندما تتشارك ذرات الفلز بعضها مع بعض في بحر من الإلكترونات.						
أ	الرابطة الفلزية	ب	الرابطة الأيونية	ج	الرابطة التساهمية	د	الرابطة التساهمية القطبية
٢١	وجود يزيد من سرعة التفاعل.						
أ	المتفاعلات	ب	المحفزات	ج	النواتج	د	المتبقيات
٢٢	تمتص الحرارة في التفاعلات.....						
أ	التنشيط	ب	الماصة للحرارة	ج	الأنزيم	د	الطاردة للحرارة

٢٣	تسمى المواد التي تتكون في أثناء حدوث التفاعل الكيميائي						
أ	العوامل المساعدة	ب	الأكاسيد	ج	المتفاعلات	د	النواتج
٢٤	يعد انصهار الجليد مثلاً على						
أ	التغير الكيميائي	ب	التفاعل الماص للحرارة	ج	التفاعل الطارد للحرارة	د	التغير الفيزيائي
٢٥	يعد دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي.						
أ	تغير الحالة	ب	تغير الحجم	ج	تغير الشكل	د	تغير اللون
٢٦	يمكن تقليل سرعة التفاعل عن طريق.....						
أ	زيادة التركيز	ب	رفع درجة الحرارة	ج	تقليل حجم الجزيئات	د	إضافة مثبط
٢٧ هي مقياس مدى سرعة حدوث تفاعل كيميائي.						
أ	سرعة التفاعل	ب	العامل المساعد	ج	طاقة التنشيط	د	التركيز
٢٨	يسمى الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي :						
أ	طاقة التنشيط	ب	المثبطات	ج	المحفزات	د	سرعة التفاعل
٢٩	تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بازدياد تركيز المواد المتفاعلة ، بسبب وجود أكثر بين جزيئاتها.						
أ	احتراق	ب	فراغات	ج	روابط	د	تصادمات

٥

السؤال الثاني : ضعي (صح) أمام العبارة الصحيحة و (خطأ) أمام العبارة الخاطئة :

- ٣٠ أعتقد دالتون أن الذرة كرة صلبة متجانسة ()
- ٣١ عندما يموت المخلوق الحي فإن كمية الكربون -١٤ يمكن تعويضها ()
- ٣٢ البروتون جسيم موجب الشحنة يوجد في أنوية جميع الذرات ()
- ٣٣ تسمى العناصر في المجموعات من ٣- ١٢ العناصر الأنتقالية ()
- ٣٤ الفلز يكون عادة في الحالة الغازية أو صلباً هشاً باهت اللون عند درجة حرارة الغرفة ()
- ٣٥ يتسع مجال الطاقة الأول لثمانية عشر إلكترونات ()
- ٣٦ تتكون الرابطة التساهمية بين اللافلزات ()
- ٣٧ عناصر المجموعة الواحدة تمتلك خصائص كيميائية متشابهة ()
- ٣٨ يعد كل من الحرارة و الضوء و الرائحة أدلة على التغير الفيزيائي. ()
- ٣٩ تحدث التفاعلات الكيميائية بالسرعة نفسها ، مهما كانت ظروف التفاعل. ()

السؤال الثالث : املئ الفراغات بالكلمات المناسبة .

- ٤٠- العدد الذري هو عدد في نواة الذرة، والعدد الكتلي هو مجموع أعداد البروتونات و في نواة الذرة .
- ٤١- تنقسم عناصر الجدول الدوري إلى عناصر وعناصر
- ٤٢- يتسع مجال الطاقة الأول ل بينما يتسع مجال الطاقة الثاني ل

السؤال الرابع : اجيبي عن الأسئلة التالية :

- ٤٣- ارسمي التمثيل النقطي لعنصر النيتروجين N (يقع في المجموعة ١٥):

- ٤٤- اوزني المعادلة الكيميائية التالية : $Ag + H_2S \rightarrow Ag_2S + H_2$

- ٤٥- قارني بين المحفزات والمثبطات:

وجه المقارنة	المحفزات	المثبطات
التعريف		
مثال		

انتهت الأسئلة

مع تمنياتي القلبية لكن بالتوفيق

معلمة المادة : عفاف الحربي