

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

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 نيوترونها
د	ليس مما سبق				
١١	يحتوي الجدول الدوري الحديث على				
أ	ثمانية	ب	سبعة	ج	عشرة
د	ثمانية عشر				
١٢	يحتوي الجدول الدوري الحديث على				
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				
أ	عائلة الأكسجين	ب	مجموعة النيتروجين	ج	مجموعة الهالوجينات
د	الغازات النبيلة				
١٥	تكون الذرات فيما بينها				
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				
أ	الفلزات القلوية	ب	الفلزات القلوية الأرضية	ج	الهالوجينات
د	الغازات النبيلة				
١٨	تمتلك الفلزات القلوية في المجموعة الأولى				
أ	إلكترونين	ب	٣ إلكترونات	ج	٧ إلكترونات
د	إلكترون واحد				
١٩	تنشأ				
أ	الرابطة التساهمية	ب	الرابطة الأيونية	ج	الرابطة الفلزية
د	الرابطة التساهمية القطبية				
٢٠	تنشأ				
أ	الرابطة الفلزية	ب	الرابطة الأيونية	ج	الرابطة التساهمية
د	الرابطة التساهمية القطبية				
٢١	وجود				
أ	المتفاعلات	ب	المحفزات	ج	النواتج
د	المتحطات				
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 :

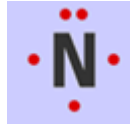
- ٣٠ أعتقد دالتون أن الذرة كرة صلبة متجانسة (صح)
- ٣١ عندما يموت المخلوق الحي فإن كمية الكربون -١٤ يمكن تعويضها (خطأ)
- ٣٢ البروتون جسيم موجب الشحنة يوجد في أنوية جميع الذرات (صح)
- ٣٣ تسمى العناصر في المجموعات من ٣- ١٢ العناصر الأنتقالية (صح)
- ٣٤ الفلز يكون عادة في الحالة الغازية أو صلباً هشاً باهت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

السؤال الثالث : املئ الفراغات بالكلمات المناسبة .

- ٤٠ - العدد الذري هو عدد البروتونات في نواة الذرة، و العدد الكتلي هو مجموع أعداد البروتونات و النيوترونات في نواة الذرة .
- ٤١ - تنقسم عناصر الجدول الدوري إلى عناصر ممثلة و عناصر انتقالية
- ٤٢ - يتسع مجال الطاقة الأول للإلكترونين بينما يتسع مجال الطاقة الثاني لثمانية إلكترونات

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 و المثبطات:

المثبطات	المحفزات	وجه المقارنة
مواد تقلل من سرعة التفاعل	مواد تزيد من سرعة التفاعل	التعريف
المواد الحافظة في الأغذية	الأنزيمات في الجسم	مثال

انتهت الأسئلة

مع تمنياتي القلبية لكن بالتوفيق

معلمة المادة : عفاف الحربي