

نعم تحميل وعرض المادة من

موقع حل دروسي

www.hldrwsy.com

موقع حل دروسي هو موقع تعليمي يعمل على مساعدة المعلمين والطلاب وأولياء الأمور في تقديم حلول الكتب المدرسية والاختبارات وشرح الدروس والملخصات والتفاصيل وتوزيع المنهج لكل المراحل الدراسية بشكل واضح ومبسط مجاناً بتصفح وعرض مباشر أونلاين على موقع حل دروسي

المادة	كيمياء				
المرحلة	الثانوية (مسارات)				
الصف الدراسي	الاول (المستوى الاول)				
العام الدراسي	1445هـ	اختبار الفصل الدراسي الثالث - الدور الأول		مدرسة ثانوية (مسارات)	
زمن الاختبار	3 ساعات	30	الدرجة	عام	قسم
تاريخ الاختبار			المراجع (.....)		المصحح (.....)
		رقم الجلوس			اسم الطالب

السؤال الأول :- أسئلة الاختيار من متعدد من الفقرة (1) إلى الفقرة (10)

10					
		[2]	جسيم مادي يحمل شحنة موجبة :-		هي دراسة المادة والتعرف عليها :-
			أ- البروتون	أ- الكيمياء	
			ب- الإلكترون	ب- الاحياء	
			ج- النيوترون	ج- الفيزياء	
			د- جميع ما ذكر	د- علم الأرض	
		[5]	يتكون من عنصرين أو أكثر		الطبقة الأبعد لطبقة الاوزون :
			أ- الجدول الدوري	أ- الميزوسفير	
			ب- المركب	ب- الاكسوسفير	
			ج- العنصر	ج- الستراتوسفير	
			د- الكتلة	د- التروبوسفير	
		[8]	اساس التحويل بين الكتلة والذرات هو		العالم الذي حضر مركب كلورفلورو كربون هو
			أ- المول	أ- ديمقريطس	
			ب- العدد الذري	ب- دالتون	
			ج- الكتلة المولية	ج- توماس ميجلي	
			د- الكتلة الذرية	د- رذرفورد	
		[9]	كم عدد النيوترونات عندما يكون العدد الذري 6 والعدد الكتلي 12		
			أ- 36		
			ب- 12		
			ج- 6		
			د- 6-		
		[10]	هو عملية تتبخر فيها المواد الصلبة دون أن تنصهر :		
			أ- الترشيح		
			ب- الكروموتجرافي		
			ج- التقطير		
			د- التسامي		

السؤال الثاني:- اختر من القائمة الأولى ما يناسبه من القائمة الثانية

		القائمة الثانية (ب)	القائمة الأولى (أ)
		مادة كيميائية لا يمكن تجزئتها	1 التفاعل الكيميائي
		تبين سرعة الشيء أو طوله	2 النظرية
		يتحد الأكسجين مع مادة كيميائية مطلقا طاقة على شكل ضوء.	3 تفاعل الاحتراق
		تفسير لظاهرة طبيعية بناء على المشاهدات	4 بيانات كمية
		عملية يعاد فيها ترتيب الذرات في مادة لتكوين مواد مختلفة	5 العنصر

السؤال الثالث :- ضع علامة (صح) أو (خطأ) أمام العبارات التالية : 10

1	في تفاعلات التكوين تتحد مادتان أو أكثر لتكوين مادة واحدة.	()
2	عرف العالم طومسون بأن الذرة كروية الشكل مكونة من شحنات موجبة .	()
3	تستخدم الكيمياء الفيزيائية في سرعة التفاعلات .	()
4	الراسب هو المادة السائلة التي تنتج خلال تفاعل كيميائي في محلول .	()
5	العدد الذري = عدد البروتونات = عدد الالكترونات .	()
6	عدد التأكسد هو التي تفقدها الذرة دون اكتسابها اثناء التفاعل .	()
7	العدد الكتلي = العدد الذري = عدد النيوترونات.	()
8	التحلل الاشعاعي تتحلل الذرات المستقرة إشعاعيا.	()
9	البيانات النوعية تبين سرعة الشيء أو طوله .	()
10	من افكار ارسطو ان الذرات صلبة لا تفنى ولا تتجزأ .	()

السؤال الثالث :- اجب عن الاسئلة التالية 5

1	اذكر مثالا لكلا من (الخاصية الكيميائية) (الخاصية الفيزيائية)
---	---

2	عينة من مركب مجهول كتلتها 78.0g تحتوي على 12.4g هيدروجين. ما النسبة المئوية لكتلة الهيدروجين في المركب ؟
---	--

مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

الزمن / ساعتان ونصف

اختبار نهائي كيمياء (١) مسارات لعام ١٤٤٥هـ

الفصل :

رقم الجلوس :

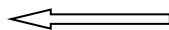
الاسم :

استعن بالله ، وأجب عن الأسئلة التالية في نموذج الإجابة

أولاً : اختر الإجابة الصحيحة للعبارات الآتية :

١ - التركيب الكيميائي للأوزون :			
أ / O	ب / O ₂	ج / O ₃	د / O ₄
٢. فرع من فروع علم الكيمياء يدرس المادة والبيئة :			
أ / الكيمياء العضوية	ب / الكيمياء البيئية	ج / الكيمياء غير العضوية	د / الكيمياء التحليلية
٣ - هو علم يهتم بدراسة المادة والتغيرات التي تطرأ عليها :			
أ / الفلك	ب / الاحياء	ج / الفيزياء	د / الكيمياء
٤ - الذي اكتشف اول جسيم في الذره وهو الالكترن هو العالم :			
أ / طومسون	ب / دالتون	ج / مندليف	د / أرسطو
٥ - شحنة الإلكترون :			
أ / موجبة	ب / سالبة	ج / متعادلة	د / لاشحنة لها
٦ -هي التي لها عدد البروتونات نفسه لكنها تختلف في عدد النيوترونات :			
أ / النظائر	ب / الاملاح	ج / الجسيمات	د / العناصر
٧ - الحالةلها شكل وحجم ثابت وغير قابلة للانضغاط :			
أ / السائلة	ب / الغازية	ج / الصلبة	د / البخارية
٨ - مزيج مكون من مادتين نقيتين أو اكثر تحتفظ كل مادة بخواصها الأصلية هو :			
أ / السائل	ب / المخلوط	ج / المركب	د / الماء
٩- عند تفاعل 12gm مغنيسيوم مع كمية كافية من الأوكسجين ونتج 20gm من أكسيد المغنيسيوم ، فإن نسبة الأوكسجين .. :			
أ / 60 %	ب / 40 %	ج / 4 %	د / 32 %
١٠ - عنصر عدد بروتوناته 11 وعدد نيوتروناته 12، فإن عدده الكتلي ... :			
أ / 11	ب / 12	ج / 22	د / 23
١١ - أصغر جزء يحتفظ بجميع خواص العنصر :			
أ / المركب	ب / الالكترن	ج / البروتون	د / الذرة
١٢ - تعرف كمية المادة التي تحتوي على عدد افوجادرو من أي صنف من الوحدات :			
أ / الجزيء	ب / الكتلة المولية	ج / التركيب النسبي	د / المول

ينتهي



١٣- احسب عدد الجزيئات في 11.5 mol من الماء H ₂ O :			
أ / 6.9 x 10 ²⁴	ب / 11.5 x 10 ¹⁰	ج / 9.8	د / 13.7 x 10 ¹²
١٤- ماعدد مولات الكبريت في 300 g منه علما ان الكتلة المولية للكبريت هي 32.065 g/mol :			
أ / 9.3 mol	ب / 8 mol	ج / 8.4 mol	د / 10 mol
١٥- من الرموز المستخدمة في المعادلات الكيميائية (g) ويشير الى :			
أ / الحالة الغازية	ب / الحالة الصلبة	ج / الحالة السائلة	د / المحلول المائي
١٦- العملية التي يتم فيها اعادة ترتيب الذرات في مادة او اكثر لتكوين مواد مختلفة تسمى :			
أ / البحث العلمي	ب / التفاعل الكيميائي	ج / ميثاق مونتريال	د / العنصر
١٧- أ المعامل x في المعادلة الموزونة تكون قيمته :			
أ / 2H+2Cl → HCl ₂	ب / H ₂ +Cl ₂ → H ₂ Cl	ج / H ₂ +Cl ₂ → 2HCl	د / 2H+2Cl → H ₂ Cl ₂
١٨- التوزيع الإلكتروني للصوديوم ¹¹ Na :			
أ / 1S ² 2S ² 2P ⁶ 3S ¹	ب / 1S ¹ 2S ³ 2P ⁴ 3S ¹	ج / 1S ² 2S ² 2P ⁶ 3S ²	د / 1S ¹ 2P ⁶
١٩- وضع نوع التفاعل التالي :			
أ / تكوين	ب / احتراق	ج / تفكك	د / تحلل
٢٠- الصيغة الكيميائية لمركب كلوريد المغنسيوم حيث ان ²⁺ Mg و ¹⁻ Cl :			
أ / CaCl	ب / MgCl ₂	ج / CaCl ₂	د / MgCl

ثانيا : ضع أمام العبارة الصحيحة عبارة (صح) وأمام العبارة الخاطئة عبارة (خطأ)

خطأ	صح	العبارة
		١ - تسمى الأعمدة في الجدول الدوري "المجموعات".
		٢ - الذرة متعادلة كهربائياً.
		٣ - جسيم بيتا عبارة عن جسيم ذو شحنة موجبة.
		٤ - يوجد غاز الاوزون في طبقة الميزوسفير.
		٥ - من الأدلة على حدوث التفاعل الكيميائي تغير درجة الحرارة.

ثالثا : اختر من القائمة (الثانية) ما يناسب القائمة (الاولى) ثم ظلل في ورقة الاجابة

رقم العبارة	القائمة الاولى	حرف الكلمة المناسبة للعبارة	القائمة الثانية
١ هو مقياس كمية المادة ولقوة جذب الارض للمادة .		أ تغير كيميائي
٢	طريقة لفصل المخاليط		ب قانون حفظ الكتلة
٣	احتراق الخشب مثال على		ج الوزن
٤	كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة		د الترشيح
٥	من الخواص المميزة التي لا تعتمد على كمية المادة .		ه درجة الانصهار

انتهت الأسئلة

مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح في الدارين

معلم المادة / ١. عبدالله الصعب

١ - فرع من فروع علم الكيمياء يدرس المادة والبيئة :			
أ / الكيمياء العضوية	ب / الكيمياء البيئية	ج / الكيمياء غير العضوية	د / الكيمياء التحليلية
٢ - شحنة الإلكترون :			
أ / موجبة	ب / سالبة	ج / متعادلة	د / لاشحنة لها
٣ - هي التي لها عدد البروتونات نفسه لكنها تختلف في عدد النيوترونات :			
أ / النظائر	ب / الاملاح	ج / الجسيمات	د / العناصر
٤ - الحالة لها شكل وحجم ثابت وغير قابلة للانضغاط :			
أ / السائلة	ب / الغازية	ج / الصلبة	د / البخارية
٥ - مزيج مكون من مادتين نقيتين أو أكثر تحتفظ كل مادة بخواصها الأصلية هو :			
أ / السائل	ب / المخلوط	ج / المركب	د / الماء
٦ - عند تفاعل 12gm مغنيسيوم مع كمية كافية من الأكسجين وتنتج 20gm من أكسيد المغنيسيوم ، فإن نسبة الأكسجين .. :			
أ / 60 %	ب / 40 %	ج / 4 %	د / 32 %
٧ - عنصر عدد بروتوناته 11 وعدد نيوتروناته 12، فإن عدده الكتلي ... :			
أ / 11	ب / 12	ج / 22	د / 23

٨ - احسب عدد الجزيئات في 11.5 mol من الماء H ₂ O :			
أ / 6.9 x 10 ²⁴	ب / 11.5 x 10 ¹⁰	ج / 9.8	د / 13.7 x 10 ¹²
٩ - أ المعامل x في المعادلة الموزونة تكون قيمته : .. N ₂ + xH ₂ → 2NH ₃			
أ / 2H+2Cl → HCl ₂	ب / H ₂ +Cl ₂ → H ₂ Cl	ج / H ₂ +Cl ₂ → 2HCl	د / 2H+2Cl → H ₂ Cl ₂
١٠ - التوزيع الإلكتروني للصوديوم 11 Na :			
أ / 1S ² 2S ² 2P ⁶ 3S ¹	ب / 1S ¹ 2S ³ 2P ⁴ 3S ¹	ج / 1S ² 2S ² 2P ⁶ 3S ²	د / 1S ¹ 2P ⁶
١١ - وضح نوع التفاعل التالي : CH ₄ + 2O ₂ → CO ₂ + 2 H ₂ O			
أ / تكوين	ب / احتراق	ج / تفكك	د / تحلل
١٢ - الصيغة الكيميائية لمركب كلوريد المغنيسيوم حيث ان Cl ⁻¹ و Mg ⁺² :			
أ / CaCl	ب / MgCl ₂	ج / CaCl ₂	د / MgCl

ب - علل : يعتبر جزي الماء H₂O من المركبات

١٠ درجات

س ٢ / أ - ضع أمام العبارة الصحيحة عبارة (صح) وأمام العبارة الخاطئة عبارة (خطأ)

خطأ	صح	العبارة
		١ - تسمى الأعمدة في الجدول الدوري "المجموعات" .
		٢ - الذرة متعادلة كهربائياً .
		٣ - جسيم بيتا عبارة عن جسيم ذو شحنة موجبة .
		٤ - يوجد غاز الاوزون في طبقة الميزوسفير .
		٥ - من الأدلة على حدوث التفاعل الكيميائي تغير درجة الحرارة .

ب - اختر من القائمة (الثانية) ما يناسب القائمة (الاولى) ثم ظلل في ورقة الإجابة

رقم العبارة	القائمة الاولى	حرف الكلمة المناسبة للعبارة	حرف الكلمة	القائمة الثانية
١ هو مقياس كمية المادة ولقوة جذب الأرض للمادة .		أ	تغير كيميائي
٢	طريقة لفصل المخاليط		ب	قانون حفظ الكتلة
٣	احتراق الخشب مثال على		ج	الوزن
٤	كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة		د	الترشيح
٥	من الخواص المميزة التي لا تعتمد على كمية المادة .		هـ	درجة الانصهار

س ٣ / أ - عند تفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك HCl مع محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH لانتاج جزي الماء وكلوريد الصوديوم الصلب NaCl

٧ درجات

١ - اكتب المعادلة الرمزية الموزونة محدد الايون المتفرج

٢ - بين نوع التفاعل

ب- عدد اجزاء الذرة

ج - اذكر فرق واحد بين المخلوط المتجانس وغير المتجانس ؟

انتهت الأسئلة



اسم الطالب:		المملكة العربية السعودية
رقم الجلوس:		وزارة التعليم
رقم اللجنة:		الإدارة العامة للتعليم بمحافظة بين)
الصف : الأول الثانوي - السنة المشتركة		30
اختبار الفصل الدراسي الثالث - الدور الأول - 1445 هـ - 1446 هـ		مدرسة
زمن الاختبار / ساعتين ونصف	فقط	الدرجة كتابه
المادة / كيمياء 1	توقيعه	اسم المصحح
المدقق وتوقيعه /	توقيعه	اسم المراجع

اختبار الفصل الدراسي الثالث - الدور الأول لعام 1445 هـ

16

السؤال الأول: (أ) ضع علامه (√) امام العبارة الصحيحة او علامه (x) امام العبارة الخاطئه :

العلامة	العبارة	م
	حجم المادة في الحالة الغازية غير ثابت	1
	جسيمات الفا تحمل شحنة +1	2
	يطلق على الكتلة المولية هي كمية المادة الحاوية على عدد أفوجادرو من الذرات او الايونات او الجزيئات	3
	أول من اعتقد بوجود الذرات بناء على تجارب عملية هو العالم دالتون وشاويك	4
	العدد الذري الموجود في ذرة الماغيسيوم عددها الكتلي 24 والعدد الذري 12 فان عدد الالكترونات 34	5
	اذا كانت الكتلة المولية للعناصر Li=6 و Cl=35 فان الكتلة المولية $\text{LiCl}=41\text{g mol}$	6
	يسمى المركب FeSO_4 كبريتات الحديد (II)	7
	في التفاعل النووي تكون الانوية للعناصر لا تتغير ويحدث تفاعل كيميائي	8
	الصيغة الكيميائية لمركب نترات النحاس (II) هي CuNO_3	9
	عند تفاعل 34g من الذهب مع 45.4g غاز الاكسجين فان كتلة أكسيد الذهب الثلاثي الناتج 90.4g	10

(ب) اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-

1 - لحل أي مشكلة والتحقق من عمل العلماء الاخرين نستخدم :-

(أ) البحث التطبيقي (ب) النماذج (ج) الطريقة العلمية (د) البحث النظري

2 - نوع التفاعل: $\text{H}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \longrightarrow 2 \text{HCl}$

(أ) احتراق (ب) تكوين (ج) احلال بسيط (د) تفكك
3 - نظائر العنصر متشابه ب

(أ) العدد الكتلي (ب) الخواص الكيميائية (ج) عدد النيوترونات (د) الخواص الفيزيائية

4- عدد المولات الموجودة في 120g من هيدروكسيد الصوديوم اذا كانت الكتلة المولية له 40g mol تساوي

(أ) 3 (ب) 0.5 (ج) 480 (د) 8

5 - طريقة فصل الاصباغ عن بعضها البعض باستخدام طريقة :-

(أ) التقطير (ب) الترشيح (ج) البلورة (د) الكروماتوجرافيا

ا ج) اكتب التوزيع الإلكتروني لذرة الالومينيوم

13Al :

اقلب الورقة

السؤال الثاني (أ) : ضع المصطلح العلمي المناسب ؟.

8

السؤال الثاني : (أ) : (الكتلة الذرية - الوزن - الراسب - النموذج - البروتون - المخلوط المتجانس)

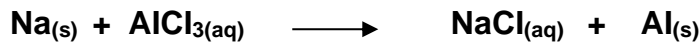
- 1 - جسيم يوجد داخل نواة الذرة موجب الشحنة
- 2 - متوسط كتل النظائر العناصر
- 3 - تفسير مرئي او لفظي او رياضي للبيانات التجريبية
- 4 - ذو تركيب ثابت وتمتزج مكوناته بانتظام
- 5 - مقياس لقوة جذب الأرض للمادة
- 6 - المادة الصلبة التي تنتج خلال تفاعل كيميائي في محلول ما

(ب) : ما عدد الذرات الموجودة في 12.5mol من الصوديوم ؟ .

السؤال الثالث (أ) حدد الايونات المتفرجة من التفاعل : $2\text{HF}_{(aq)} + \text{CaCO}_{3(aq)} \longrightarrow \text{H}_2\text{CO}_{3(aq)} + \text{CaF}_{2(s)}$

6

(ب) : زن المعادلة :



(ج) عدد اجزاء الذرة .

- 2

- 1

انتهت الاسئلة

أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثالث (الدور الأول) للعام ١٤٤٥ هـ

الاسم:

الصف:

السؤال الأول :

اختر الإجابة الصحيحة من بين الأقواس :

١٠

١. ما هو العنصر الذي يحتوي على ٦ إلكترونات في طبقاته الخارجية؟

أ- الأكسجين ب- النيتروجين ج- الكربون د- الهيدروجين

٢. ما هو نوع الروابط الكيميائية التي تحدث بين الذرات في المركبات الأيونية؟

أ- رابطة تساهمية ب- رابطة تساهمية متعددة ج- رابطة تساهمية بسيطة د- رابطة أيونية

٣. ما هو اسم المركب الكيميائي HCl؟

أ- حمض الكبريتيك ب- حمض الهيدروكلوريك ج- حمض النيتريك د- حمض الخليك

٤. ما هو الصيغة الكيميائية لمركب كربونات الكالسيوم؟

أ- $CaCO_3$ ب- $CaCO_2$ ج- $CaCl_2$ د- $CaSO_4$ ٥. ما هو اسم المركب الكيميائي H_2SO_4 ؟

أ- حمض الكبريتيك ب- حمض الهيدروكلوريك ج- حمض النيتريك د- حمض الخليك

٦. ما هو اسم المركب الكيميائي NH_3 ؟

أ- أمونيا ب- نترات الأمونيوم ج- أزيد الأمونيوم د- أزوت الأمونيوم

٧. ما هو العنصر الكيميائي الذي يوجد في الجدول الدوري في المجموعة الثانية والدورة الثانية؟

أ- المغنيسيوم ب- الكالسيوم ج- الألمنيوم د- النحاس

٨. ما هي مجموعة العناصر الكيميائية التي تشمل النيتروجين والفوسفور والزرنيخ؟

أ- المجموعة الخامسة ب- المجموعة السادسة ج- المجموعة السابعة د- المجموعة الثامنة

٩. ما هي الصيغة الكيميائية لمركب الأوكسجين؟

أ- O_2 ب- O_3 ج- OH د- H_2O

١٠. ما هي الصيغة الكيميائية لمركب الأمونيا؟

أ- NH_3 ب- NaOH ج- H_2SO_4 د- HCl

السؤال الثاني :

أ/ قارن بين البحث النظري والتطبيقي من حيث المفهوم :

البحث التطبيقي	البحث النظري	وجه المقارنة
		المفهوم العلمي

ب/ اكتب تفسيراً علمياً لكل من :
١/ تستخدم المواد الكيميائية في العديد من الصناعات مثل الصناعات الدوائية والزراعية والإلكترونية؟

.....
.....

٢/ استخدام الأنابيب الزجاجية في التجارب الكيميائية بدلاً من الأنابيب البلاستيكية؟

.....
.....

٣/ تتغير درجة الحموضة في المحاليل عند إضافة مادة قلوية أو حمضية إليها؟

.....
.....

٤/ يتم استخدام الكتلة المولية للمواد الكيميائية في حسابات الكيمياء؟

.....
.....

٥/ تتفاعل العناصر الكيميائية مع بعضها البعض

.....
.....

ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (✗) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية:

()	١- يمكن للعناصر الكيميائية أن تتفاعل مع بعضها البعض لتشكل مركبات جديدة.
()	٢- تتشابه خواص العناصر الكيميائية دائماً مع بعضها البعض.
()	٣- تعتبر الروابط الكيميائية بين العناصر نتيجة لجاذبية الإلكترونات نحو النواة.
()	٤- يمكن للمواد الكيميائية أن تتفاعل مع الحرارة والضوء والضغط.
()	٥- لا يمكن للمواد الكيميائية أن تتغير لونها إلا عند تعرضها للحرارة.
()	٦- الأحماض هي مواد كيميائية تتفاعل مع القواعد لتشكل ملح وماء.
()	٧- تحدث التفاعلات الكيميائية بسرعة ثابتة بغض النظر عن درجة الحرارة.
()	٨- يمكن استخدام المؤشرات الحمضية-القاعدية لتحديد درجة الحموضة في المحاليل الكيميائية.
()	٩- يمكن استخدام المذيبات لتذويب المواد الكيميائية وتحفيز التفاعلات الكيميائية.
()	١٠- يتم استخدام الكتلة المولية للمواد الكيميائية لحساب كميات المواد المتفاعلة في التفاعلات الكيميائية.

المادة: الكيمياء 1

الصف: نظام المسارات - السنة
الأولى المشتركة

المدرسة :

أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثالث (الدور الأول) للعام 1445هـ

الاسم:

الصف:

السؤال الأول: أسئلة الاختيار من متعدد

1- يوجد غاز الأوزون في طبقة		
أ- الستراتوسفير	ب- الميزوسفير	ج- الاكسوسفير
2- ما فرع الكيمياء الذي يستقصي تحلل مواد التغليف في بيئة؟		
أ- الكيمياء الحيوية	ب- الكيمياء العضوية	ج- الكيمياء البيئية
3- ميثاق يقضي على إنها استعمال مركبات الكلوروفلوروكربون		
أ- مونتريال	ب- دوبسون	ج- توماس
4- عند دراسة أثر درجة الحرارة في حجم بالون، وجد أن حجم البالون يزداد عند تسخينه فإن المتغير المستقل هو		
أ- حجم البالون	ب- درجة الحرارة	ج- كمية الهواء في البالون
5- ما الشيء الذي يجب ألا تفعله أثناء العمل في المختبر		
أ- إعادة المتبقي من المواد الكيميائية غير المستعملة إلى العبوة الأصلية	ب- استعمال كميات كبيرة من الماء لغسل الجلد الذي تعرض للمواد الكيميائية	ج- قراءة المكتوب على العبوات قبل استعمال محتوياتها

السؤال الثاني:

ضع علامة (\checkmark) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية:

- 1- من الأمثلة على البيانات النوعية: درجة الحرارة . ()
- 2- مركبات الكلوروفلوروكربون مكونة من فلور وكلور وكربون . ()
- 3- تصنف الأفكار بإنها مادة . ()
- 4- الفرضية: هي عملية لجمع المعلومات. ()
- 5- الطريقة العلمية هي هي طريقة منظمة تستعمل في الدراسات العلمية ()

السؤال الثالث:

قارن بين البحث النظري والتطبيقي من حيث المفهوم :

البحث التطبيقي	البحث النظري	وجه المقارنة
		المفهوم العلمي

السؤال الرابع:

اكتب تفسيراً علمياً لكل من :

1/ سبب استخدام العلماء الكتلة بدلاً من الوزن في قياساتهم

.....
.....

2/ يعد الأوزون مهماً

.....
.....

اختبار النهائي لمادة الكيمياء – الدور الاول - لعام 1444-1445 هـ

السؤال	الأول (17)	الثاني (9)	الثالث (4)	المجموع (30)	الدرجة كتابية
الدرجة الطالب					فقط
اسم المصحح وتوقيعه	/		اسم المراجع	/	اسم المدقق وتوقيعه

رقم الجلوس:

الفصل 1:

اسم الطالب:

السؤال الاول : أ - ضع علامة (√) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارات الخاطئة:-

م	العبارات	العلامة
1	الملاحظة من الطرق العلمية التي يستخدمها العلماء لدراسة البحث العلمي	
2	الكتلة هي مقياس لكمية المادة	
3	يعتبر عفن الخبز من امثلة التغيرات الفيزيائية	
4	عند اتحاد ذرة اكسجين O مع جزيء اكسجين O ₂ ينتج غاز الاوزون O ₃	
5	في أي تفاعل كيميائي كتلة المواد المتفاعلة لاتساوي كتلة المواد الناتجة	
6	طريقة فصل مكونات المخلوط بين بلورات السكر المترسب في الماء بالمغناطيس	
7	نوع المحلول عندما نذيب كلوريد الصوديوم في الماء هو سائل - صلب	
8	عدد مولات ذرات الالومينيوم الموجوده واحد مول من Al ₂ O ₃ تساوي 2	
9	في التفاعل النووي يحدث لا تتغير في نواة الذرة	
10	نسبة عنصر الاكسجين الموجود في H ₂ O الى H ₂ O ₂ 2:1	
11	يستعمل مركبات CFCs في صناعة الثلاجات	
12	في المخلوط المتجانس يمكن التمييز بين مكوناته	

ب - اختر المصطلح العلمي المناسب:- (العنصر - التسامي - النموذج - الفيزيائيه - العدد الذري)

- 1 - تفسير مرئي أو لفظي أو رياضي للبيانات التجريبيه -----
- 2 - عملية تتبخر فيها المادة الصلبه دون ان تمر بالحالة السائلة -----
- 3- خاصية يمكن ملاحظتها أو قياسها دون تغير تركيب العينه -----
- 4- مادة نقية لا يمكن تجزئتها الى اجزاء اصغر بوسائل كيميائية أو فيزيائية
- 5 - عدد البروتونات في نواة الذرة

ج - عند تفاعل 30 g من الليثيوم مع كميته زائدة من غاز اليود فنتج 102g من يوديد الليثيوم ؟ ماالنسبه بالكتلة لعنصر الليثيوم في المركب ؟ .

السؤال الثاني : (أ) : ضع دائرة على الحرف للإجابة الصحيحة :-

- 1 - الفرع من الكيمياء الذي يدرس المواد التي لا تحتوي على كربون عموماً هو :-
أ- الحيوية ب- البيئية ج- الذرية د - الغير العضوية
- 2 - توجد معظم المواد على شكل :-
أ- عنصر ب - مخاليط ج- مركبات د - عناصر ومركبات
- 3- يرى العالم أن الذرة كروية الشكل مكونه من شحنات موجبه مغروس فيها الكترونات سالبه الشحنة :-
أ- ارسطو ب-رذرفورد ج- طومسون د - جون دالتون
- 4 - يعتبر تبخر الماء من امثلة التغيرات :-
أ- الكيمائية ب- الفيزيائية ج- البيولوجيه د - أوب صحيحان .
- 5- ذات طاقة عالية لا كتله لها وتصدر خلال التحلل الاشعاعي :-
أ- جاما ب- الفا ج- بيتا د - اشعة فوق البنفسجيه
- 6- نوع البيانات لكاس كتلته 56 g :-
أ - نوعيه ب - كمييه ج - كمييه ونوعيه د - غير نوعيه
- 7 - كتلة بروميد الكالسيوم الناتج من تفاعل 12g من غاز البروم مع 15.7g من الكالسيوم تساويg
أ - (1398) ب - (27.7) ج - (7.56) د - (10.43)

ب - علل لما يلي

1 -يعتبر جزيء الماء H_2O مركباً .

2- يستخدم العلماء الطريقة العلمية في ابحاثهم

السؤال الثالث أ - : اكتب المصطلح العلمي التالي (السائلة - النظرية - المجموعات)

1- فرضية تدعمها كثير من التجارب

2- تسمى العناصر الراسيه في الجدول الدوري ب.....

3 - حالة من حالات المادة لها صفة الجريان وحجمها ثابت

ب- اذا كان لديك ذرة البوتاسيوم $^{41}_{19}K$ جد مايلي :-

1 - عدد البروتونات

3 - التوزيع الالكتروني :

انتهت الاسئله



الصف : اول ثانوي		المملكة العربية السعودية	
المادة : كيمياء 1		وزارة التعليم	
التاريخ : / / هـ		إدارة التربية والتعليم بمحافظة	
الزمن : ساعتان		مدرسة	
المصدق	المراجع	المصحح	الدرجة
	/	/	40
			اسم الطالب
			رقم الجلوس

11

السؤال الأول : (أ) : اختر الإجابة الصحيحة للعبارات الآتية

يصل درجة غليان الماء الى 100 درجة مئوية تعد خاصية			
1	أ - كيميائية	ب - فيزيائية مميزة	ج - كيميائية وفيزيائية
	-	-	-
عدد النيوترونات والعدد الذري بالترتيب لذرة الألومنيوم فيها العدد الكتلي 27 وعدد الالكترونات 13 يساوي			
2	أ - 13 ، 14	ب - 11 ، 13	ج - 11 ، 14
	-	-	-
المسبب لتناقص سمك طبقة الأوزون هو غاز			
3	أ - الميثان	ب - الفريون CFC	ج - الأمونيا
	-	-	-
اقترح في نموذج ان الذرات صلبة ومتجانسة ولا يمكن تجزئتها			
4	أ - طمسون	ب - ديمقريطس	ج - رذرفود
	-	-	-
يصنف التفاعل : $Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2$ انه تفاعل			
5	أ - تكوين	ب - احلال مزدوج	ج - احتراق
	-	-	-
عدد المولات 80 g من هيدروكسيد الصوديوم اذا كانت الكتلة المولية له 40 جرام /مول يساوي mol			
6	أ - 2	ب - 0.5	ج - 4
	-	-	-
تسمى المركبات التي تنتج ايونات الهيدروجين عند الأذابة في الماء هي			
7	أ - احماض	ب - املاح	ج - قواعد
	-	-	-
لوزن المعادلة : $BF_3 = 4B + 6F_2$ نضع مكان الفراغ العدد			
8	أ - 4	ب - 3	ج - 1
	-	-	-
عند تأثير ارتفاع درجة الحرارة على حجم البالون فان المتغير المستقل هو			
9	أ - درجة الحرارة	ب - حجم البالون	ج - حجم الغاز
	-	-	-
يطلق على البحث الذي يحل أي مشكلة محددة			
10	أ - البحث النظري	ب - البحث النظري والتطبيقي	ج - البحث التطبيقي
	-	-	-

السؤال الثاني : ضع علامه (√) امام العبارة الصحيحة وعلامة (x) امام العبارة الخاطئة :

1	الرمز (s) في المعادلة الكيميائية يشير الى الحالة الصلبة والسائلة	()
2	الايونات المتفرجة لا تشارك في التفاعل	()
3	يطلق على العبارة او التفسير المؤقت قابل للاختبار بالفرضية	()
4	تغير اللون من مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي	()
5	طاقة المستوى 3S أقل طاقة من المستوى 3d	()
6	النظائر التي تحتوي عدد الالكترونات متساوية وعدد النيوترونات مختلف لنفس الذرة بسبب اختلاف العدد الكتلي	()
7	المعادلة اللفظية للتفاعل: $N_2 + 3H_2 = 2NH_3$ هي عند تفاعل النيتروجين مع الهيدروجين ينتج الامونيا	()
8	الوحدة في النظام العالمي لقياس المادة هو المول	()
9	اقصى عدد الالكترونات في المستوى الطاقة الرئيسي الثالث يساوي 18 الكترونات	()
10	عدد ذرات 7.475mol من النحاس تساوي 4.5×10^{24} ذرة	()
11	الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد المغنيسيوم هي $Mg(OH)_2$	()
12	طريقة فصل الرمل من الحديد بوجود الماء بطريقة الترشيح والمغناطيس والتقطير	()
13	عند تفاعل 10 g من البوتاسيوم مع غاز الكلور فانتج 45.75g من اكسيد البوتاسيوم فان كتلة غاز الاكسجين 35.75g	()
14	تنصف المادة في الحالة الصلبة بانه لها شكل وحجم محددان	()
15	كتلة الجسم ثابتة لا تتغير بتغير المكان	()

السؤال الثالث (أ) اختر المصطلح المناسب :-

(المخلوط غير المتجانس - التغيرات الكيميائية - قانون حفظ الكتلة - جسيمات الفا - الكتلة المولية - الالكترونات)

- 1- كتلة بالجرامات لمول واحد من أي مادة نقية
- 2- جسيمات سالبة الشحنة تدور حول نواه الذرة
- 3- اشعة تصدر من نواه الذرة شحنتها موجبه ثنائية وتحوى على بروتونين ونيوترونين
- 4- تحويل المادة الى مادة جديدة بخواص جديدة تختلف في المظهر والتركيب عن المادة الاصلية
- 5- الكتلة لا تفنى ولا تستحدث اثناء التفاعل الكيميائي وتكون كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة
- 6- مزيج من مادتين او اكثر دون اتحاد كيميائي وتركيبه غير منتظم ومكوناته متمايزة

(ب) عند تفاعل 7.5 g من الكالسيوم مع غاز الكلور لانتاج 56.32g من كلوريد الكالسيوم ، ما النسبة بالكتلة لعنصر

الكالسيوم ؟ .