اختبار كيمياء نهائي مسارات

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية	
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الأول الثانوي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثالث ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-06-07 07:34:55	
المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثالث	
1	ملخص كيمياء 1 الشامل
2	مراجعة شاملة لمقرر الفصل الثالث
3	مشروع الكيمياء التحليلية
4	مشروع كيمياء التوزيع الإلكتروني
5	نماذج اختبار عملي نهائي

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم

الإدارة العامة للتعليم بمحافظة صبيا (بنين)

وزارة التعليم
Ministry of Education

المادة	كيمياء		
المرحلة	الثانوية (مسارات)		
الصف الدراسي	الاول (المستوى الاول)		
العام الدراسي	1445هـ	اختبار الفصل الدراسي الثالث – الدور الأول	
زمن الاختبار	3 ساعات	الدرجة	30
تاريخ الاختبار		المراجع (.....)	
		رقم الجلوس	

مدرسة ثانوية ..... (مسارات)			
قسم	عام	الدرجة	
المصحح (.....)		المراجع (.....)	
اسم الطالب			

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

[ ] هي دراسة المادة والتعرف عليها :-
أ- الكيمياء
ب- الاحياء
ج- الفيزياء
د- علم الأرض

[2] جسيم مادي يحمل شحنة موجبة :-
أ- البروتون
ب- الإلكترون
ج- النيوترون
د- جميع ما ذكر

[3] المادة الأقل نسبة في المحلول ..... :
أ- المذاب
ب- المخلوط
ج- المذيب
د- المركب

[ ] الطبقة الابعد لطبقة الاوزون :
أ- الميزوسفير
ب- الاكسوسفير
ج- الستراتوسفير
د- التروبوسفير

[5] يتكون من عنصرين أو أكثر
أ- الجدول الدوري
ب- المركب
ج- العنصر
د- الكتلة

[6] لها عدد البروتونات وتختلف النيترونات
أ- العدد الكتلي.
ب- النظائر
ج- العدد الذري .
د- الكتلة الذرية.

[ ] العالم الذي حضر مركب كلورفلورو كربون هو
أ- ديمقريطس
ب- دالتون
ج- توماس ميجلي
د- رذرفورد

[8] اساس التحويل بين الكتلة والذرات هو ..... :
أ- المول
ب- العدد الذري
ج- الكتلة المولية
د- الكتلة الذرية

[9] كم عدد النيترونات 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 | | 5

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

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.مالنسبة المئوية لكتلة الهيدروجين في المركب ؟**

مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة – بنين

وزارة التعليم
Ministry of Education

الزمن / ساعتان ونصف

رؤية VISION 2030
المملكة العربية السعودية
KINGDOM OF SAUDI ARABIA

اختبار نهائي كيمياء (١) مسارات لعام١٤٤٥هـ

الاسم : رقم الجلوس : الفصل :

استعن بالله ، وأجب عن الأسئلة التالية في نموذج الإجابة

أولا : 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 الالكترون 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 النيترونات :			
أ / النظائر	ب / الاملاح	ج / الجسيمات	د / العناصر
٧ – الحالة .....لها 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 الأكسجين ونتج 20gm من أكسيد المغنيسيوم ، فإن نسبة الأكسجين .. :			
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 / الالكترون	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

يتبع ⟸

١٣– احسب عدد الجزيئات في 11.5 mol من الماء H_2O :			
أ / 6.9×10^{24}	ب / 11.5×10^{10}	ج / 9.8	د/ 13.7×10^{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- ألمعامل x في المعادلة الموزونة تكون قيمته : $N_2 + xH_2 \longrightarrow 2NH_3$ ..			
أ / $2H+2Cl \longrightarrow HCl_2$	ب/ $H_2+CI_2 \longrightarrow H_2CI$	ج / $H_2+CI_2 \longrightarrow 2HCl$	د/ $2H+2Cl \longrightarrow H_2CI_2$
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- وضح نوع التفاعل التالي : $CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$			
أ / تكوين	ب / احتراق	ج / تفكك	د / تحلل
٢٠ - الصيغة الكيميائية لمركب كلوريد المغنسيوم حيث ان Cl^{-1} و Mg^{+2} :			
أ / CaCl	ب / $MgCl_2$	ج/ $CaCl_2$	د / MgCl

.....

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

العبارة	صح	خطأ
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 الادلة 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
١	..... هو مقياس كمية المادة ولقوة جذب الارض للمادة .	
٢	طريقة لفصل المخاليط	
٣	احتراق الخشب مثال على	
٤	كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة	
٥	من الخواص المميزة التي لا تعتمد على كمية المادة .	

حرف الكلمة	القائمة الثانية
أ	تغير كيميائي
ب	قانون حفظ الكتلة
ج	الوزن
د	الترشيح
ه	درجة الانصهار

انتهت الأسئلة

مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح في الدارين

معلم المادة / ا. عبدالله الصعب

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
ادراة التعليم .....
مدرسة.....

وزارة التعليم

المادة : كيمياء ١ – السنة المشتركة

اختبار كيمياء ١ – الدور الاول – الفصل الدراسي الثالث

٣٠درجات

اسم الطالب : رقم الجلوس :

١٣درجات

س١ :أ - اختر الإجابة الصحيحة للعبارات الآتية :

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 النيترونات :			
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 اكثر تحتفظ كل مادة بخواصها الأصلية هو :			
أ / السائل	ب / المخلوط	ج / المركب	د / الماء
٦– عند تفاعل 12gm مغنيسيوم مع كمية كافية من الأكسجين ونتج 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_2O :			
أ / 6.9×10^{24}	ب / 11.5×10^{10}	ج / 9.8	د/ 13.7×10^{12}
٩– ألمعامل x في المعادلة الموزونة تكون قيمته : $N_2 + xH_2 \longrightarrow 2NH_3$ ..			
أ / $2H+2Cl \longrightarrow HCl_2$	ب/ $H_2+Cl_2 \longrightarrow H_2Cl$	ج / $H_2+Cl_2 \longrightarrow 2HCl$	د/ $2H+2Cl \longrightarrow H_2Cl_2$
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 : $CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$			
أ / تكوين	ب / احتراق	ج / تفكك	د / تحلل
١٢ – الصيغة الكيمائية لمركب كلوريد المغنسيوم حيث ان Cl^{-1} و Mg^{+2} :			
أ / CaCl	ب / $MgCl_2$	ج/ $CaCl_2$	د / MgCl

ب – علل : يعتبر جزي الماء H_2O من المركبات

يتبع

١٠درجات

س٢ /أ - ضع أمام العبارة الصحيحة عبارة (صح) وأمام العبارة الخاطئة عبارة (خطأ)

العبارة	صح	خطأ
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 الادلة على حدوث التفاعل الكيميائي تغير درجة الحرارة .		

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

رقم العبارة	القائمة الاولى	حرف الكلمة المناسبة للعبارة
١	..... هو مقياس كمية المادة ولقوة جذب الارض للمادة .	
٢	طريقة لفصل المخاليط	
٣	احتراق الخشب مثال على	
٤	كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة	
٥	من الخواص المميزة التي لا تعتمد على كمية المادة .	

حرف الكلمة	القائمة الثانية
أ	تغير كيميائي
ب	قانون حفظ الكتلة
ج	الوزن
د	الترشيح
هـ	درجة الانصهار

س٣ / أ – عند تفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك HCI مع محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH لانتاج جزي الماء وكلوريد الصوديوم الصلب NaCI

٧درجات

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

المملكة العربية السعودية			اسم الطالب:
وزارة التعليم			رقم الجلوس : رقم اللجنه :
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة .....بنين)	30		الصف : الأول الثانوي– السنه المشتركة
مدرسة			اختبار الفصل الدراسي الثالث – الدور الأول – 1445 هـ –1446 هـ
الدرجة كتابه		فقط	زمن الاختبار / ساعتين ونصف

اسم المصحح	أ /	توقيعه	المادة / كيمياء 1
اسم المراجع	أ /	توقيعه	المدقق وتوقيعه /

اختبار الفصل الدراسي الثالث –الدور الاول لعام 1445 هـ

16

السؤال الاول : (أ) ضع علامه (√) امام العبارة الصحيحة او علامه (×) امام العبارة الخاطئه :

م	العباره	العلامه
1	حجم المادة في الحالة الغازية غير ثابت	
2	جسيمات الفا تحمل شحنة 1+	
3	يطلق على الكتلة المولية هي كمية المادة الحاوية على عدد أفوجادرو من الذرات او الايونات او الجزيئات	
4	أول من اعتقد بوجود الذرات بناء على تجارب عملية هو العالم دالتون وشاويك	
5	العدد الذري الموجود في ذرة الماغيسيوم عددها الكتلي 24 والعدد الذري 12 فان عدد الالكترونات 34	
6	اذا كانت الكتلة المولية للعناصر Li=6 و Cl=35 فان الكتلة المولية LiCl=41g \ mol	
7	يسمى المركب $FeSO_4$ كبريتات الحديد (II)	
8	في التفاعل النووي تكون الانوية للعناصر لاتتغير ويحدث تفاعل كيميائي	
9	الصيغة الكيميائية لمركب نترات النحاس (II) هي $CUNO_3$	
10	عند تفاعل 34g من الذهب مع 45.4g غاز الاكسجين فإن كتلة أكسيد الذهب الثلاثي الناتج 90.4g	

(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 : $H_{2(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow 2\ HCl$

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

$_{13}Al$:

اقلب الورقة

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

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

8

1 – جسيم يوجد داخل نواة الذرة موجب الشحنة .....

2 – متوسط كتل النظائر العناصر .....

3 – تفسير مرئي او لفظي او رياضي للبانات 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 المتفرجه من التفاعل : $2HF_{(aq)} + CaCO_{3(aq)} \longrightarrow H_2CO_{3(aq)} + CaF_{2\,(s)}$

6

(ب) : زن المعادلة :

$$Na_{(s)} + AlCl_{3(aq)} \longrightarrow NaCl_{(aq)} + Al_{(s)}$$

(ج) عدد اجزاء الذرة .

1 – **2 -**

انتهت الاسئلة

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم

وزارة التعليم
Ministry of Education

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 لبيئة ؟.....		
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 (√) 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 :

وجة المقارنة	البحث النظري	البحث التطبيقي
المفهوم العلمي		

السؤال الرابع:

اكتب تفسيراً علميًا لكل من :

1/ سبب استخدام العلماء الكتلة بدلًا من الوزن في قياساتهم

.....

.....

2/ يعد الأوزون مهمًا

.....

.....

المملكة العربية السعودية
إدارة التربية والتعليم بمحافظة .....
مدرسة .....

الفصل : الثالث
الصف :الأول الثانوي
الزمن: ساعتان ونصف

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

السؤال	الأول (17)	الثاني (9)	الثالث (4)	المجموع (30)	الدرجة كتابة
درجة الطالب					فقط

اسم المصحح وتوقيعه	أ-		اسم المراجع	أ-	اسم المدقق وتوقيعه

اسم الطالب: الفصل 1: رقم الجلوس:

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	يعتبرعفن 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 الناتجه	
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 AI_2O_3تساوي 2	
9	في التفاعل النووي يحدث لا تتغير في نواة الذرة	
10	نسبة عنصر الاكسجين الموجود في H_2Oإلى H_2O_2 2:1	
11	يستعمل مركبات CFCsفي صناعة الثلاجات	
12	في المخلوط المتجانس يمكن التميز 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 كميه زائدة من غاز اليود فنتج 102g من يوديد الليثيوم ؟ .ماالنسبه بالكتلة لعنصر الليثيوم في المركب ؟ .

اقلب الورقة

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

1 – الفرع من الكيمياء الذي يدرس المواد التي لا تحتوي على كربون عموما هو :-
أ- الحيويه ب- البيئيه ج- الذريه د – الغير العضويه

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 الشحنه :-

أ- ارسطو ب-رذرفورد ج- طومسون د - جون دالتون

4 - يعتبر تبخر الماء من امثلة التغيرات : -

أ- الكيميائية ب- الفيزيائية ج- البيولوجيه د - أ وب 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 – كميه ج - كميه ونوعيه د – غير نوعيه

7 - كتلة بروميد الكالسيوم الناتج من تفاعل 12g من غاز البروم مع 15.7g من الكالسيوم تساوي g.....
أ – (1398) ب – (27.7) ج - (7.56) د – (10.43)

ب - علل لما يلي

1 –يعتبر جزيء الماء H_2O مركبا .

.....

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 $_{19}^{41}k$ جد مايلي : -

1 – عدد البروتونات .....

3 – التوزيع الالكتروني :.....

انتهت الاسئله

بسم الله الرحمن الرحيم

المملكة العربية السعودية		الصف : اول ثانوي
وزارة التعليم	وزارة التعليم Ministry of Education	المادة : كيمياء 1
إدارة التربية والتعليم بمحافظة		التاريخ : / / 1445هـ
مدرسة	اختبار الفصل الدراسي الثالث الدور الأول - العام الدراسي 1445هـ	الزمن : ساعتان

الدرجة		د	المصحح	المراجع	المدقق
	40		أ/	أ/	
اسم الطالب					
رقم الجلوس					

السؤال الأول : (أ) :اختر الإجابة الصحيحة للعبارات الآتية — 11

1	يصل درجة غليان الماء الى 100درجة مئوية تعد خاصية						
	أ -	كيميائية	ب -	فيزيائية مميزة	ج -	كيميائية وفيزيائية	د - فيزيائية غير مميزة
2	عدد النيترونات والعدد الذري بالترتيب لذرة الالومنيوم فيها العدد الكتلي 27 وعدد الالكترونات 13 يساوي						
	أ -	14 ، 13	ب -	13 ، 11	ج -	14 ، 11	د - 15 ، 13
3	المسبب لتناقص سمك طبقة الاوزون هو غاز						
	أ -	الميثان	ب -	الفريون CFC	ج -	الأمونيا	د - ايثانول
4	اقترح في نموذج ..... ان الذرات صلبة ومتجانسة ولا يمكن تجزئتها						
	أ -	طمسون	ب -	ديمقريطس	ج -	رذرفود	د - جون دالتون
5	يصنف التفاعل : $ZnCl_2 + H_2 = Zn + 2HCl$ انه تفاعل						
	أ -	تكوين	ب -	احلال مزدوج	ج -	احتراق	د - احلال بسيط
6	عدد.المولات 80 g من هيدروكسيد الصوديوم اذا كانت الكتلة المولية له 40 جرام /مول يساوي .....mol						
	أ -	2	ب -	0.5	ج -	4	د - 5
7	تسمى المركبات التي تنتج ايونات الهيدروجين عند الاذابة في الماء هي						
	أ -	احماض	ب -	املاح	ج -	قواعد	د - احماض وقواعد
8	لوزن المعادلة : $4B + 6F_2 = BF_3$ ..... نضع مكان الفراغ العدد						
	أ -	4	ب -	3	ج -	1	د - 6
9	عند تأثير ارتفاع درجة الحرارة على حجم البالون فان المتغير المستقل هو						
	أ -	درجة الحرارة	ب -	حجم البالون	ج -	حجم الغاز	د - كمية الهواء في البالون
10	يطلق على البحث الذي يحل أي مشكلة محددة						
	أ -	البحث النظري	ب -	البحث النظري والتطبيقي	ج -	البحث التطبيقي	د - البحث الوصفي

(ب) اكتب التوزيع الالكتروني لذرة الحديد $_{26}Fe$

اقلب الورقة

15

السؤال الثاني : ضع علامه (√) امام العبارة الصحيحة وعلامة (×) 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 النيتوترونات مختلف لنفس الذرة بسبب اختلاف العدد الكتلي	( )
7	المعادلة اللفظية للتفاعل :$N2 +3H2=2NH3$ 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 الكتروناً	( )
10	عدد ذرات 7.475moI من النحاس تساوي 4.5×10^{24}ذرة	( )
11	الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الماغنيسيوم 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	تتصف المادة في الحالة الصلبة بانه لها شكل وحجم محددان	( )
15	كتلة الجسم ثابته لا تتغير بتغير المكان	( )

السؤال الثالث (أ) اختر المصطلح المناسب :-

12

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

1- كتلة بالجرامات لمول واحد من أي مادة نقية .....

2- جسيمات سالبه الشحنه 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 .....

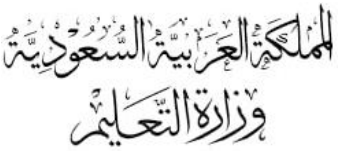
5- الكتلة لاتفنى ولا تستحدث اثناء التفاعل الكيميائي وتكون كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة .....

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 لأنتاج 56.32g من كلوريدالكالسيوم ، ما النسبة بالكتلة لعنصر الكالسيوم ؟ .

2

انتهت الاسئلة



اسم المدرسة.....

أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثالث (الدور الأول) للعام ١٤٤٤هـ

الاسم: ..... الصف: .....

١٠

السؤال الأول :

اختار الإجابة الصحيحة من بين الأقواس :

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 :

٥

أ/ قارن بين البحث النظري والتطبيقي من حيث المفهوم :

وجة المقارنة	البحث النظري	البحث التطبيقي
المفهوم العلمي		

٥

ب/ اكتب تفسيرا علميًا 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

.....

.....

السؤال الثالث :

١٠

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 دائمًا 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- تتحدث 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.	( )