مراجعات عامة محلولة

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: 17-06-2025 07:29:04	
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	مراجعات عامة محلولة
2	ملف إنجاز حلول أوراق عمل
3	اختبارات كيمياء نهائية بصيغة الوورد مسارات
4	اختبار كيمياء نهائي مسارات
5	ملخص كيمياء 1 الشامل

اختبار الفترة لمادة الكيمياء الفصل الدراسي الثالث للعام الدراسي (1446هـ)

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
مدارس القلم الأهلية

الصف : أول ثانوي مسارات
المادة : كيمياء 1

15

اسم الطالبة: ----------

السؤال الأول :

5

اختاري الإجابة الصحيحة من بين الأقواس :

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 :

5

أ/ قارني بين البحث النظري والتطبيقي من حيث المفهوم :

وجة المقارنة	البحث النظري	البحث التطبيقي
المفهوم العلمي		

انتقلي للصفحة التالية

ب/ اكتبي تفسيرا علميًا لكل من :

1/ سبب استخدام العلماء الكتلة بدلًا من الوزن في قياساتهم

.....

.....

.....

2/ يعد الأوزون مهمًا

.....

.....

3/ فكر العلماء أن مركبات الكلوروفلوروكربون :

.....

.....

السؤال الثالث :

5

ضعي 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 ( )

أرجوا لكن التوفيق والسداد

معلمة المادة : دعواتكم الصالحة جزيتم خيراً

موقع واجباتي

اختبار الفترة لمادة الكيمياء الفصل الدراسي الثالث للعام الدراسي (1446هـ)(نموذج إجابة)

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
مدارس القلم الأهلية

الصف : أول ثانوي مسارات
المادة : كيمياء 1

15

نموذج الإجابة

السؤال الأول :

5

اختاري الإجابة الصحيحه من بين الاقواس :

1- يوجد غاز الأوزون في طبقة		
أ- الستراتوسفير	ب- الميزوسفير	ج-الاكسوسفير
2- ما فرع الكيمياء الذي يستقصي تحلل مواد التغليف في البيئة ؟.....		
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 :

5

أ/ قارني بين البحث النظري والتطبيقي من حيث المفهوم :

وجة المقارنة	البحث النظري	البحث التطبيقي
المفهوم العلمي	بحث يجرى للحصول على المعرفة من أجل المعرفة نفسها	بحث يجرى لحل مشكلة محددة

انتقلي للصفحة التالية

موقع واجباتي

نموذج الإجابة

ب/ اكتبي تفسيرا علميًا لكل مما يلي :

1/ سبب استخدام العلماء الكتلة بدلًا من الوزن في قياساتهم
لان كتلة الجسم ثابتة في أي مكان بخلاف الوزن الذي يختلف من مكان إلى اخر بسبب تأثرة من الجاذبية

2/ يعد الأوزون مهمًا
لأنه يحمي الكائنات الحية من أشعة الشمس الضارة مثل الأشعة فوق البنفسجية

3/ فكر العلماء أن مركبات الكلوروفلوروكربون :
لانها غير سامة ولا تتفاعل مباشرة مع المواد الأخرى

السؤال الثالث :

5

ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية:

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

أرجوا لكن التوفيق والسداد

معلمة المادة : دعواتكم الصالحة جزيتم خيرا

رابط قناة منهجي على التليجرام
https://t.me/minhajcom

المملكة العربية السعودية	وزارة التعليم Ministry of Education	المدرسه: الثانويه الثانيه.
وزراة التعليم – محافظة املج		الفصل: الثالث
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة تبوك		المادة (تركيب الذرة)

الاسم:	الشعبة:	الصف:

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1- اعتقد الفلاسفة الاغريق أن المادة مكونة من:			
أ – تراب-ماء-هواء-نار	ب- سائلة-صلبة-غازية-بلازما	ج- عناصر-مركبات-مخاليط-محاليل	د- الفا-بيتا-دلتا-جاما
2- أول من اقترح فكرة أن المادة ليست قابلة للانقسام إلى مالا نهاية هو العالم:			
أ – ديمقريطس	ب- رذرفورد	ج- دالتون	د- طومسون
3- تتكون المادة من أجزاء صغيرة جدا تسمى:			
أ – عنصر	ب- جزيء	ج- ذرة	د- مركب
4- الذرات المختلفة تتحد بنسبة عددية بسيطة لتكوين المركبات أحد أفكار العالم.			
أ – أرسطو	ب- ديمقريطس	ج- دالتون	د- شادويك
5- أشعة المهبط تحمل شحنة:			
أ – موجبة	ب- سالبة	ج - عديمة الشحنة	د- متعادلة
6- العالم الذي استطاع تحديد شحنة الإلكترون هو:			
أ – شادويك	ب- رذرفورد	ج- طومسون	د- مليكان
7- تكون الذرة متعادلة كهربائيا عندما:			
أ – عدد البروتونات=عدد النيوترونات	ب- العدد الذري=عدد الكتلة	ج- عدد البروتونات=عدد الإلكترونات	د- عدد الإلكترونات=عدد الكتلة
8- ما شحنة الذرة:			
أ – موجبة	ب- سالبة	ج- 2-	د- متعادلة
9- العدد الكتلي:			
أ – البروتونات	ب- الإلكترونات	ج- البروتونات و الإلكترونات	د- البروتونات و النيوترونات
10- عدد النيترونات لعنصر عدده الذري (18) وعدده الكتلي (40) هو:			
أ – 18	ب- 58	ج- 40	د- 22
11- مجموع العدد الذري وعدد النيوترونات يساوي:			
أ – عدد الإلكترونات	ب – عدد البروتونات	ج– عدد الكتلة	د – عدد التكافؤ
12- النظائر هي ذرات لعنصر واحد تتساوى في:			
أ – عدد الإلكترونات	ب – عدد النيوترونات	ج – عدد البروتونات والنيترونات	د – عدد البروتونات والنيترونات والإلكترونات
13- العالم الذي لاحظ الومضات الضوئية في أنابيب أشعة المهبط في مختبر معتم هو:			
أ – طومسون	ب – دالتون	ج– وليام كروكس	د – شادويك

بقية الأسئلة خلف الورقة

14- أي من الإشعاعات التالية ساهم اكتشافها إلى اختراع التلفزيون:			
أ – الفا	ب – بيتا	ج– المهبط	د – المصعد
15- الذرة الوحيدة التي لا تحتوي على نيوترونات هي:			
أ – الهيليوم	ب – الهيدروجين	ج– الأكسجين	د – النيتروجين
16- عدد يحدد هوية الذرات وأنويتها هو:			
أ – عدد النيوترونات	ب – عدد الكتلة	ج– العدد الذري	د – عدد التكافؤ
17- يسمى مجموع أعداد البروتونات والنيترونات في الذرة بـ :			
أ – النظائر	ب – العدد الذري	ج– العدد الكتلي	د – الإلكترونات
18- تسمى ذرات العناصر المختلفة والتي تتساوى في عدد الكتلة وتختلف في العدد الذري:			
أ – الأيونات	ب – المتكاتلات	ج– النظائر	د – المعاملات
19- ما هي وحدة الكتل الذرية:			
أ – $\frac{1}{12}$ من كتلة ذرة الكربون-12	ب – 16/1 من كتلة ذرة الكربون-16	ج– تساوي بالضبط كتلة البروتون	د – تساوي كتلة البروتون وكتلة النيوترون
20-ما الي يشغل معظم حجم الذرة			
أ – البروتونات	ب – النيوترونات	ج– الالكترونات	د – الفراغ

السؤال الثاني : اكتب عن يمين كل جملة في العمود A رمز ما يناسبها من العمود B فيما يلي

العمود A	العمود B
1. .....الأشعة التي تنحرف نحو الصفيحة الموجبة الشحنة	A. الذرة
2. .....ذرات لها العدد نفسه من البروتونات، لكنها تختلف في عدد النيوترونات.	B. النواة
3. .....أشعة طاقتها عالية، ولا شحنة لها ولا كتلة.	C. الكتلة الذرية
4. .....أصغر جزء في العنصر يحافظ على خواصه	D. النظائر
5. .....متوسط كتلة نظائر العنصر.	E. أشعة جاما
6. .....مركز الذرة الذي يحوي البروتونات والنيوترونات	F. أشعة ألفا
7. .....الأشعة التي تنحرف نحو الصفيحة السالبة.	G. أشعة بيتا
8. .....الأشعة والجسيمات التي تطلقها المواد المشعة.	H. وحدة الكتلة الذرية
9. ..... تساوي 1/12 من كتلة ذرة الكربون 12-	I. ظاهرة الإشعاع
10. .....الأشعة التي تنتقل من المهبط إلى المصعد.	J. نظرية دالتون الذرية
11. .....عملية (لا تحتاج إلى طاقة) تفقد بواسطتها الذرات غير المستقرة الطاقة.	K. أشعة المهبط
12. .....ينص على أن المواد جميعها تتكون من ذرات	L. النشاط الإشعاعي
13. .....الطريقة التي تطلق بها بعض المواد الإشعاعات تلقائيا.	M. التحلل الإشعاعي

السؤال الثالث : فسري كلا ما ياتي :

(أ) هل يبقى عدد البروتونات أو عدد النيوترونات ثابتا في جميع النظائر ؟

.....

.....

(ب) النظائر هل العناصر الآتية نظائر لعنصر واحد ؟ $^{26}_{12}mg$ $^{25}_{12}mg$ $^{24}_{12}mg$

.....

.....

(ج) فسر سبب تعادل الذرات كهربائيا.

.....

.....

انتهت الأسئلة

أ/فوزية مطلق المرواني

المملكة العربية السعودية	وزارة التعليم Ministry of Education	المدرسه: الثانويه الثانيه.
وزراة التعليم – محافظة املج		الفصل: الثاني
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة تبوك		المادة (الخواص والمتغيرات)

الاسم:	الشعبة:	الصف:

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1- أي من المواد التالية لها شكل وحجم محددان ؟			
أ – الاوزون	ب- الخشب	ج- الماء	د- الدم
2- مادة حجمها ثابت لكنها تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه...			
أ – السائل	ب- الصلب	ج- الغاز	د- البلازما
3- تشير كلمة ..... إلى الحالة الغازية لمادة توجد بشكل صلب أو سائل في درجات الحرارة العادية.			
أ – غاز	ب- بخار	ج- سائل	د- صلب
4- كل الخواص الاتية تعد خواصاً فيزيائية للمادة ماعدا.			
أ – الكثافة	ب- اللون	ج- القساوة	د- القابلية للاشتعال
5- من الامثلة على الخواص الفيزيائية المميزة للمادة			
أ – الكتلة	ب- الحجم	ج - درجة الانصهار	د- الطول
6- خاصية فيزيائية غير مميزة للمادة.			
أ – الطول	ب- الكثافة	ج- درجة الغليان	د- اللون
7- كل التغيرات الاتية كيميائية ماعدا:			
أ – احتراق الورق	ب- تعفن الخبز	ج- كسر قلم جزأين	د- صدأ الحديد
8- جميع المخاليط التالية غير متجانسة ماعدا:			
أ – الحليب	ب- الدم	ج- محلول السكر	د- النفايات
9- تسمى الطريقة التي تستخدم لفصل المواد اعتماداً على الاختلاف في درجات غليانها.			
أ – التقطير	ب- الكروموتوجرافيا	ج- الترشيح	د- التبلور
10- النحاس والذهب والفضة أمثلة على:			
أ – العناصر	ب- المركبات	ج- المخاليط	د- المحاليل
11- من الطرق المستخدمة لفصل المركبات إلى مكوناتها			
أ – الترشيح	ب – التقطير	ج– التبلور	د – التحليل الكهربائي
12- من الامثله علي المركبات. التي توضح قانون النسب المتضاعفة			
أ – NaOH , NaCl	ب – CaCl2 , H2O	ج – H2O , H2O2	
13- يتفاعل 1 g هيدروجين كلياً مع 19 g فلور .... ما النسبة المئوية بالكتله للهيدروجين			
أ – 5%	ب – 95%	ج– 85%	د – 1%

موقع واجباتي

بقية الأسئلة خلف الورقة

السؤال الثاني : (أ) - صنف التغيرات التالية الي الكيميائية او فيزيائية

مثال	نوع التغير
1. كسر الزجاج	
2. احتراق الفحم	
3. تقطيع الورق	
4. انصهار الثلج	
5. صدأ الحديد	
6. تخمر الخبز	
7. سحق علبة الومنيوم	
8. اتحاد الالومنيوم مع الاكسجين	
9. تدوير علبة الالومنيوم المستعملة لانتاج علبة جديدة	
10. ذوبان الملح او السكر	
11. تآكل الحديد	
12. تحلل النباتات الميتة	

(ب) 1 - هل يعد تخمر الموز عملية الكيميائية او فيزيائية ؟ فسري ذلك

.....

2- هل يعد تغير حالة المادة عملية الكيميائية او فيزيائية ؟ فسري ذلك

.....

السؤال الثالث : مسائل حسابية :

(أ)- عينة من مركب مجهول كتلتها 78,0g تحتوي علي 12,4 gهيدروجين اما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب ؟

.....

.....

(ب)- تحلل أكسيد الزئبق II وكانت كتلته 25 g إلى زئبق واكسجين وكانت كتلة الزئبق 10g فما كتلة ؟

.....

.....

.....

موقع واجباتي

انتهت الأسئلة

أ/فوزية مطلق المرواني

المملكة العربية السعودية	وزارة التعليم Ministry of Education	المدرسه: الثانويه الثانيه.
وزراة التعليم		المادة: التفاعلات الكيميائية
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة تبوك		الصف : اولي ثانوي
مكتب تعليم البنات باملج		الزمن: ساعتان ونصف
الدرجة كتابة		

الاسم:	الفصل:	رقم الجلوس:

السؤال الأول: (أ) - اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1- المادة التي تستخدم في أكياس الهواء في السيارات:			
أ –NaN3	ب- Na3N	ج- NaCl	د- NH3
2- المعادلة العامة: $A + BX \rightarrow AX + B$ يمكن تصنيفها بأنها تفاعل:			
أ – التفكك	ب- التكوين	ج- الاحلال البسيط	د- الإحلال المزدوج
3- ماذا يطلق على المواد المتكونة في التفاعل الكيميائي:			
أ – التفكك	ب- التكوين	ج- الاحلال البسيط	د- الإحلال المزدوج
4- المعادلة العامة: $A + B \rightarrow AB$ يمكن تصنيفها بأنها تفاعل:			
أ – التفكك	ب- التكوين	ج- الاحتراق	د- الإحلال
5- يصنف التفاعل التالي $CaO_{(s)} + H_2O_{(l)} \rightarrow Ca(OH)_{2(s)}$ بأنه تفاعل:			
أ – التفكك	ب- التكوين	ج - الاحتراق	د- الإحلال
6- يصنف التفاعل التالي على أنه تفاعل: طاقة + $A + B \rightarrow AB$			
أ – إحلال بسيط ماص للحرارة	ب- تكوين ماص للحرارة	ج- إحلال بسيط طارد للحرارة	د- تكوين طارد للحرارة
7- ماذا يطلق على المواد البادئة في التفاعل الكيميائي:			
أ – المتفاعلات	ب- المعاملات	ج- النواتج	د- العوامل الحفازة
8- الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الألمنيوم:			
أ – Al(OH)2	ب- AlOH3	ج- Al3OH	د- Al(OH)3
9- التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر الفلور F9 :			
أ– $1s^2 2s^2 3p^5$	ب- $1s^2 2s^2 2p^3 3s^2$	ج- $1s^2 2s^2 2p^5$	د- $1s^2 2p^5 2s^2$
10- يشير الرمز (aq) عند كتابته أسفل المادة في المعادلة الكيميائية إلى الحالة:			
أ - الصلبة	ب- السائلة	ج- الغازية	د - المحلول المائي

بقية الأسئلة خلف الورقة

السؤال الثاني: اكتبي عن يمين كل جملة في العمود A رمز ما يناسبها من العمود B:

العمود A	العمود B
1. تفاعل يتفكك فيه المركب إلى عنصرين أو أكثر، أو يكون مركبات جديدة.	A. المحلول المائي
2. عدد يكتب قبل الصيغة الكيميائية.	B. المعادلة الكيميائية
3. مادة صلبة في المحلول تنتج خلال التفاعل الكيميائي.	C. التفاعل الكيميائي
4. محلول يكون فيه الماء مذيبا.	D. المعامل
5. جملة تستخدم الصيغ الكيميائية لبيان الأنواع والكميات المحددة والنسبية للمواد المشتركة في التفاعل الكيميائي	E. تفاعل احتراق
6. معادلة توضح الجسيمات كلها كما توجد تماما في المحلول.	F. المعادلة الأيونية الكاملة
7. المادة المذابة في المحلول	G. تفاعل تفكك
8. معادلة تتضمن الجسيمات التي تشترك في التفاعل.	H. تفاعل إحلال مزدوج
9. أيون يوجد في التفاعل ولا يشارك فيه .	I. المعادلة الأيونية النهائية
10. تفاعل يتحد فيه الأكسجين مع المادة لينتج حرارة وطاقة ضوئية.	J. الراسب
11. تفاعل تحل فيه ذرات عنصر ما محل ذرات عنصر آخر في المركب.	K. النواتج
12. تفاعل يتضمن تبادل الأيونات الموجبة بين مركبين مذابين في الماء	L. المتفاعلات
13. العملية التي يعاد فيها ترتيب ذرات مادة أو أكثر لتكوين مواد مختلفة.	M. تفاعل إحلال بسيط
14. المواد التي يبدأ بها التفاعل الكيميائي.	N. الأيون المتفرج
15. المواد التي تتكون خلال التفاعل الكيميائي	O. تفاعل التكوين
16. التفاعل الذي تتفاعل فيه مادتان أو أكثر لإنتاج مادة واحدة.	P. المذاب
17. المادة الأكثر وفرة في المحلول.	Q. المذيب

السؤال الثالث:(أ) 1 - قومي بالتوزيع الالكتروني كلامنا :

1. البوتاسيوم k19	
2. Na_{11}	
3. N_7	
4. O_8	

2- سمي المركبات الايونيه التاليه :

الصيغة	اسم المركب
1. Nacl	
2. NaBr	
3. Al2O3	
4. Fe2O3	

(ب) 1- ابداي رايك : في هذا المعادله من حيث التفاعل الكيميائي وحددي نوع التفاعل ؟

$$Ag_{(s)} + Cu(NO_3)2_{(aq)} \rightarrow NR$$

.....

.....

2- عللي : يتم تعبئة s4 قبل d3 في التوزيع الالكتروني.

.....

.....

انتهت الأسئلة

أ/فوزية مطلق المرواني

المملكة العربية السعودية	وزارة التعليم Ministry of Education	المدرسه: الثانويه الثانيه.
وزراة التعليم		المادة: المول
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة تبوك		الصف : اولي ثانوي
مكتب تعليم البنات باملج		الزمن: ساعتان ونصف
الدرجة كتابة		

الاسم:	الفصل:	رقم الجلوس:

السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1- الكتلة المولية توضح قانون:			
أ – حفظ الكتلة	ب- حفظ الطاقة	ج- النسبة الثابتة	د- النسبة المتضاعفة
2- الكتلة المولية للمركب $CaCl_2$: (Ca=40 , Cl=35.5)			
أ – 75.5g/mol	ب- 111g/mol	ج- 211g/mol	د- 311g/mol
3- الكتلة المولية للمركب $KC_2H_3O_2$: (K=39 , C=12 , O=16 ,H=1)			
أ – 68g/mol	ب- 76g/mol	ج- 87g/mol	د- 98g/mol
4- تسمى وحدة النظام الدولي الأساسية لقياس كمية المادة:			
أ – الطول	ب- الجول	ج- المول	د- الجرام
5- يسمى العدد 6.02×10^{23}:			
أ – عدد أفوجادرو	ب- عدد دوبسون	ج - عدد الكتلة	د- عدد التأكسد
6- الكتلة بالجرامات لمول واحد من أي مادة نقية تسمى:			
أ – الكتلة المولية	ب- الكتلة الحجمية	ج- الكثافة	د- الضغط
7- تستعمل وحدة الجرامات في قياس:			
أ – الكتلة المولية	ب- الحجم	ج- الكتلة	د- الوزن
8- أي مما يلي من العلاقات التالية الصحيحة التي توضح العلاقة بين المولات والجسيمات:			
أ – عدد الجسيمات= عدد المولات÷ عدد أفوجادرو	ب- عدد المولات = عدد الجسيمات ÷ عدد أفوجادرو	ج- عدد الجسيمات= عدد المولات × الكتلة المولية	د- عدد المولات = عدد الجسيمات ÷ الكتلة المولية
9- عدد مولات الحديد في 6mol من Fe_2O_3 تساوي			
أ – 2mol	ب- 6mol	ج- 12mol	د- 36mol
10- تستعمل وحدة القياس الدولية g/mol للتعبير عن:			
أ - الحجم	ب- الكتلة المولية	ج- الكتلة	د - الكتلة
11- كتلة 2mol من الكروم(Cr=52) :			
أ - 54g	ب- 26g	ج- 104g	د - 50g
12- عدد ذرات الأكسجين الموجودة في 300 جزيء من CH_3COOH			
أ - 600	ب- 150	ج- 3.01×10^{24}	د - 3.61×10^{26}
13- الكتلة المولية للمركب $C_{12}H_{22}O_{11}$: (C=12 , H=1 , O=16)			
أ - 12g/mol	ب- 29g/mol	ج- 45g/mol	د - 249g/mol

بقية الأسئلة خلف الورقة

السؤال الثاني: صوبي ما تحته خط:-

1. يسمي مجموع اعداد البروتونات والنيترونات في الذرة النظائر (.....)
2. تستخدم طريقة التقطير لفصل المادة الصلبة عن السائلة (.....)
3. يطلق علي المواد المتكونة في التفاعل الكيميائي بأسم المتفاعلات (.....)
4. يشير الرمز aq عند كتابته اسفل المادة في المعادلة الكيميائية الي الحالة صلبة (.....)
5. عبارة عن تفسير مرئي او لفظي او رياضي للبيانات التجريبية الفرضية (.....)
6. المعدل الطبيعي لسمك طبقة الأوزون 250DU (.....)
7. تستعمل وحدة القياس الدولية mol / g للتفسير عن الحجم (.....)
8. يمكن فصل مكونات الماء النقي عن طريق التبخر (.....)
9. المعادلة العامة $A+B \rightarrow AB$ يمكن تصنيفها معادلة التفكك (.....)
10. الالكترونات من جسيمات الذرية تحمل شحنة موجبة (.....)

السؤال الثالث: حلي المسائل الحسابيه التاليه ؟

1. يستعمل الخارصين Zn في جلفنة الحديد لحمايه من التآكل ,احسب عدد ذرات Zn في 2,5 molمنه

.....

.....

.....

2. يستعمل كلوريد الخارصين $ZnCl_2$ بوصفه سبيكة لحام لربط فلزين معًا، احسبي عدد مولات أيونات CL^- في 2.50 mol من $ZnCl_2$.

.....

.....

.....

3. تعتمد النباتات والحيوانات على سكر الجلوكوز $C_6H_{12}O_6$ بوصفه مصدرًا للطاقة. احسبي عدد مولات كل عنصر في 1.25 mol من الجلوكوز.

.....

.....

.....

موقع واجباتي

انتهت الأسئلة

أ/فوزية مطلق المرواني

نموذج الإجابة

المملكة العربية السعـ	سه: الثانويه الثانيه.
وزراة التعليم	ة: المول
الإدارة العامة للتعليم بمحا	ت : اولي ثانوي
مكتب تعليم البنات ب	: ساعتان ونصف
الدرجة كتابة	

الاسم:	الفصل:	رقم الجلوس:

السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1- الكتلة المولية توضح قانون:			
أ – حفظ الكتلة	ب- حفظ الطاقة	ج- النسبة الثابتة	د- النسبة المتضاعفة
2- الكتلة المولية للمركب $CaCl_2$: (Ca=40 , Cl=35.5)			
أ – 75.5g/mol	ب- 111g/mol	ج- 211g/mol	د- 311g/mol
3- الكتلة المولية للمركب $KC_2H_3O_2$: (K=39 , C=12 , O=16 ,H=1)			
أ – 68g/mol	ب- 76g/mol	ج- 87g/mol	د- 98g/mol
4- تسمى وحدة النظام الدولي الأساسية لقياس كمية المادة:			
أ – الطول	ب- الجول	ج- المول	د- الجرام
5- يسمى العدد 6.02×10^{23}:			
أ – عدد أفوجادرو	ب- عدد دوبسون	ج - عدد الكتلة	د- عدد التأكسد
6- الكتلة بالجرامات لمول واحد من أي مادة نقية تسمى:			
أ – الكتلة المولية	ب- الكتلة الحجمية	ج- الكثافة	د- الضغط
7- تستعمل وحدة الجرامات في قياس:			
أ – الكتلة المولية	ب- الحجم	ج- الكتلة	د- الوزن
8- أي مما يلي من العلاقات التالية الصحيحة التي توضح العلاقة بين المولات والجسيمات:			
أ – عدد الجسيمات= عدد المولات÷ عدد أفوجادرو	ب- عدد المولات = عدد الجسيمات ÷ عدد أفوجادرو	ج- عدد الجسيمات= عدد المولات × الكتلة المولية	د- عدد المولات = عدد الجسيمات ÷ الكتلة المولية
9- عدد مولات الحديد في 6mol من Fe_2O_3 تساوي			
أ – 2mol	ب- 6mol	ج- 12mol	د- 36mol
10- تستعمل وحدة القياس الدولية g/mol للتعبير عن:			
أ - الحجم	ب- الكتلة المولية	ج- الكتلة	د - الكتلة
11- كتلة 2mol من الكروم(Cr=52) :			
أ - 54g	ب- 26g	ج- 104g	د - 50g
12- عدد ذرات الأكسجين الموجودة في 300 جزيء من CH_3COOH			
أ - 600	ب- 150	ج- 3.01×10^{24}	د - 3.61×10^{26}
13- الكتلة المولية للمركب $C_{12}H_{22}O_{11}$: (C=12 , H=1 , O=16)			
أ - 12g/mol	ب- 29g/mol	ج- 45g/mol	د - 249g/mol

بقية الأسئلة خلف الورقة

السؤال الثاني: صوبي ما تحته خط:-

1. يسمي مجموع اعداد البروتونات والنيترونات في الذرة النظائر (العدد الكلي)
2. تستخدم طريقة التقطير لفصل المادة الصلبة عن السائلة (الترشيح)
3. يطلق علي المواد المتكونة في التفاعل الكيميائي بأسم المتفاعلات (نواتج)
4. يشير الرمز aq عند كتابته اسفل المادة في المعادلة الكيميائية الي الحالة صلبة (محلول مائي)
5. عبارة عن تفسير مرئي او لفظي او رياضي للبيانات التجريبية الفرضية (النموذج)
6. المعدل الطبيعي لسمك طبقة الأوزون 250DU (DU 300)
7. تستعمل وحدة القياس الدولية mol / g للتفسير عن الحجم (الكتلة المولية)
8. يمكن فصل مكونات الماء النقي عن طريق التبخر (التحليل الكهربائي)
9. المعادلة العامة $A+B \rightarrow AB$ يمكن تصنيفها معادلة التفكك (التكوين)
10. الالكترونات من جسيمات الذرية تحمل شحنة موجبة (سالبة)

السؤال الثالث: حلي المسائل الحسابيه التاليه ؟

1. يستعمل الخارصين Zn في جلفنة الحديد لحمايه من التآكل ,احسب عدد ذرات Zn في 2,5 mol منه

الاجابة :

عدد الذرات=عدد المولات×عدد أفوغادرو = عدد الذرات=2.5مول×6.022×10^{23}ذرة/مول

=عدد الذرات=1.5055×10^{23}ذرة

2. يستعمل كلوريد الخارصين $ZnCl_2$ بوصفه سبيكة لحام لربط فلزين معًا، احسبي عدد مولات أيونات CL^- في 2.50 mol من $ZnCl_2$.

الاجابة :

$$2.50\ \text{mol}\ ZnCl_2 \times \frac{2\ \text{mol}\ Cl^-}{1\ \text{mol}\ ZnCl_2} = 5.00\ \text{mol}\ Cl^-$$

3. تعتمد النباتات والحيوانات على سكر الجلوكوز $C_6H_{12}O_6$ بوصفه مصدرًا للطاقة. احسبي عدد مولات كل عنصر في 1.25 mol من الجلوكوز.

الاجابة :

$$1.25\ \text{mol}\ C_6H_{12}O_6 \times \frac{6\ \text{mol}\ C}{1\ \text{mol}\ C_6H_{12}O_6} = 7.50\ \text{mol}\ C$$

$$1.25\ \text{mol}\ C_6H_{12}O_6 \times \frac{12\ \text{mol}\ H}{1\ \text{mol}\ C_6H_{12}O_6} = 15.0\ \text{mol}\ H$$

$$1.25\ \text{mol}\ C_6H_{12}O_6 \times \frac{6\ \text{mol}\ O}{1\ \text{mol}\ C_6H_{12}O_6} = 7.50\ \text{mol}\ O$$

انتهت الأسئلة

أ/فوزية مطلق المرواني

موقع واجباتي

اسم الطالبة		الصف	1 /

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم ادارة التعليم بمكتب شرق جدة الثانوية	وزارة التعليم Ministry of Education	الدرجة 15

اختبار الكيمياء الصف الأول الثانوي (1)-A

السؤال الاول: اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي :

1- علم يهتم بدراسة المادة والتغيرات التي تطرأ عليها

أ- الفيزياء	ب- الأحياء	ج- الكيمياء	د- الجيولوجيا

2- يوجد غاز الأوزون في طبقة .....

أ - التروبوسفير	ب- الستراتوسفير	ج- الثيرموسفير	د- الإكسوسفير

3- ..... **مقياس قوة جذب الأرض للمادة.**

أ - الوزن	ب- الكتلة	ج- الحجم	د- الكثافة

4- **فرع من فروع الكيمياء يدرس تلوث الهواء**

أ-الكيمياء الحيوية	ب- الكيمياء الفيزيائية	ج- الكيمياء الذرية	د- الكيمياء البيئية

5- السكر حبيبات بيضاء لامعة : مثال على

أ - البيانات النوعية	ب- البيانات الكمية	ج- الملاحظات الكمية	د- المعلومات الرقمية

6- البحث عن بدائل لمركبات CFCs الضارة بالجو

أ - البحث النظري	ب- البحث الوصفي	ج- البحث التطبيقي	د- البحث الاستطلاعي

7- أول خطوات الطريقة العلمية جمع المعلومات بمرحلة

أ- الاستنتاج	ب - الملاحظة	ج- النظرية	د- الفرضية

8- يتكون غاز الأوزون من ثلاث ذرات من

أ- الهيليوم	ب- اليود	ج- الأكسجين	د-الهيدروجين

9- : يستعمل الكيميائيون ..... لدراسة المادة التي لا ترى بالعين المجردة ، وكتفسير مرئي للبيانات التجريبية .

أ - النظريات	ب- النماذج	ج- الجزيئات	د- المركبات

10- المستوى الطبيعي لكمية غاز الأوزون في الجو هو .....

أ - 120 دوبسون	ب- 125 دوبسون	ج- 150 دوبسون	د- 300 دوبسون

11- عند دراسة أثر درجة الحرارة على سرعة ذوبان السكر بالماء ؟ درجة الحرارة بالتجربة هي المتغير :

أ- المستقل	ب- التابع	ج- الضابط	د- الثابت

12- وصف علاقة أوجدها الله عزوجل في الطبيعة تدعمها عدة تجارب

أ - الاستنتاج	ب- النظرية	ج- الفرضية	د- القانون العلمي

13- جميع ما يلي يعتبر من ضمن قواعد السلامة التي يجب الالتزام بها في المختبر **ماعدا** .....

أ - لبس النظارة الواقية	ب- لبس العدسات اللاصقة	ج- لبس البالطو	د- لبس القفازات

14- **أهمية طبقة الأوزون حماية الأرض من الأشعة الفوق بنفسجية :**

أ- صحيح	ب – خطأ

15- **يفضل العلماء استعمال الوزن لقياس الكمية في قياساتهم بدل الكتلة :**

أ- صحيح	ب – خطأ

انتهت مع دعواتي لكن بالتوفيق

معلمة المـــادة :

اسم الطالبة		الصف	1 /

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم ادارة التعليم بمكتب شرق جدة الثانوية	وزارة التعليم Ministry of Education	الدرجة 15

اختبار الكيمياء الصف الأول الثانوي (2)-A

السؤال الاول: اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي :

1- ..... مزيج مكون من مادتين نقيتين أو أكثر مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.

أ - العنصر	ب- المخلوط	ج- المركب	د- المادة النقية

2- إحدى المواد التالية جسيماتها قابلة للانضغاط .....

أ - الملح	ب- السكر	ج- الهيليوم	د- الماء

3- ..... طريقة يستخدم فيها حاجز مسامي لفصل المادة الصلبة عن السائل.

أ - الكروماتوغرافيا	ب- الترشيح	ج- التقطير	د- التبلور

4- جميعها خواص فيزيائية غير مميزة للمادة، **ماعدا** .....

أ - الكتلة	ب- الطول	ج- الحجم	د- درجة الغليان

5- يمكن فصل مكونات الحبر بطريقة .....

أ - الكروماتوغرافيا	ب- الترشيح	ج- التقطير	د- التبلور

6- رمز عنصر الصوديوم الكيميائي

أ - He	ب- Na	ج- Fe	د- H

7- إذا تفاعل 22 g من الصوديوم تماماً مع 10 g من الكلور فما كتلة كلوريد الصوديوم الناتج ؟

أ- 52 g	ب - 12 g	ج- 32 g	د- 26 g

8- مادة حجمها ثابت لكنها تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه ولها صفة الجريان.....

أ- الهيدروجين	أ- الحديد	ج- الأكسجين	د- الماء

9- : ..... **ليس** من التغيرات الفيزيائية للمادة.

أ – تكسر الزجاج	ب- تكون الصدأ	ج- تكوين الجليد	د- قص ورقة

10- جميع الأمثلة التالية عناصر ماعدا

أ - النحاس	ب- الذهب	ج- الماء	د- الصوديوم

11- نسبة كتلة الأكسجين في H_2O الى نسبة كتلة الاكسجين فيH_2O_2 يحقق قانون .....

أ – قانون حفظ الكتلة	ب- قانون حفظ الطاقة	ج- قانون النسب المتضاعفة	د- القانون العام للغازات

12- من الطرق المستخدمة لفصل المركبات إلى مكوناتها .....

أ - الترشيح	ب- التحليل الكهربائي	ج- التقطير	د- التبلور

13- عينة من مركب مجهول كتلتها 80 g تحتوي على 10 g هيدروجين. ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب ؟

أ - 1.58 %	ب- 12.5 %	ج- 15.8 %	د- 16.2 %

14- العناصر الموجودة في دورة واحدة لها خواص فيزيائية وكيميائية متشابهة

أ- صحيح	ب – خطأ

15- أول من وضع نسخة للجدول الدوري العالم مندليف.

أ- صحيح	ب – خطأ

انتهت مع دعواتي لكن بالتوفيق

معلمة المـــادة :

المملكة العربية السعودية
مدارس الأهلية
القسم الثانوي

اختبار الفترة

المادة / كيمياء
الاسم /
الصف الأول الثانوي

السؤال الأول : اكتب المصطلح العلمي المناسب

a. قدرة مادة ما على الإتحاد مع غيرها أو التحول إلى مادة أخرى .

b. تغير يحدث في المادة دون المساس بتركيبها الكيميائي .

c. حالة من حالات المادة لها شكل وحجم محدد 0

d. مزيج من مادتين أو أكثر مع احتفاظها بخواصها الأصلية 0

<u>السؤال الثاني</u> : ضع علامة صح أمام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ أمام العبارة الخاطئة :

A. المادة الكيميائية النقية هي مادة ذات تركيب مميز وثابت 0 ( )

B. في التغير الفيزيائي تبقى المادة محتفظة بهويتها . ( )

C. الأكسجين يصنف من العناصر . ( )

D. من الأمثلة على الخواص الغير مميزة الكتلة 0 ( )

السؤال الثالث : تفاعل 12.2 g من مادة X مع عينة من مادة Y ونتج 78.9 g من XY . فما كتلة المادة Y المتفاعلة ؟

المملكة العربية السعودية
مدارس
القسم الثانوي

اختبار الفترة

المادة / كيمياء
الاسم /
الصف الأول الثانوي

السؤال الأول : اكتب المصطلح العلمي المناسب

a. خاصية يمكن ملاحظتها وقياسها دون تغيير في التركيب .

b. عملية تتضمن تغير مادة أو أكثر إلى مواد جديدة .

c. مزيج من مادتين أو أكثر مع احتفاظ كل من هذه المواد بخواصها الأصلية .

d. مادة كيميائية نقية لا يمكن تجزئتها إلى أجزاء أصغر منها بطرق فيزيائية أو كيميائية .

<u>السؤال الثاني</u> : ضع علامة صح أمام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ أمام العبارة الخاطئة :

A. ماء الشرب هو مادة كيميائية نقية

B. سحق علبة الومنيوم من أمثلة التغيرات الفيزيائية .

C. ماء الصنبور هو خليط غير متجانس .

D. الأعمدة الرأسية في الجدول الدوري تسمى دورات .

السؤال الثالث : تفاعل 22.99 g من الصوديوم تماما مع 35.45 g من الكلور فما كتلة كلوريد الصوديوم الناتج ؟

السؤال الرابع : عينة كتلتها 25.3 g من مركب ما تحتوي على 0.8 g من الأكسيجين . ما النسبة المئوية بالكتلة للأكسجين في المركب ؟

والمملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمحافظة ..... مدرسة ..... الثانوية	اختبار الفترة – نموج (ب)	الصف: الاول الثانوي المادة : كيمياء 1 الزمن : 50 دقيقة التاريخ : / / 1446هـ

اسم الطالب : **الفصل: 1 /**

السؤال 1	السؤال 2	السؤال 3	المجموع كتابة

المصحح	أ /	المراجع		المدقق
التوقيع		التوقيع		التوقيع

15

س1/ ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة و علامة (X) أمام العبارة الخاطئة فيما يلي :

1- في المخلوط المتجانس تكون مكوناته تمزج بتركيب ثابت وبانتظام ( )
2- شكل وحجم المادة في الحالة الغازية غير ثابت وقوى التماسك بين الجزئيات قوية جدا ( )
3- يعد ناتج مواد بلاستيكية مقاومة للحرارة لاستعمالها في الافران المنزلية من البحوث النظرية ( )
4- الكيمياء الحرارية هي التي تدرس المواد التي تحتوى على كربون
5- عند ذوبان ملح في ماء درجة حرارته 100 درجة مئوية فان المتغير التابع هي درجة الحرارة ( )
6- عدد ذرات الاكسجين في المركب H_2O_2 تساوي 4 ( )
7– عينه من مركب كتلتها 50g تحوى على 34g من الألومنيوم وكمية من غاز البروم فان كتلة البروم تساوي 16g( )

س2 / علل لما يلي :
أ – الخواص الفيزيائية تصف المواد النقية

ب – يعد كلوريد الصوديوم NaCl مركبا

س3/ اختر الاجابة الصحيحة: -

1 - عند تفاعل. 3.7 جرام من البوتاسيوم مع كمية وافرة من غاز الاكسجين لإنتاج 56 جرام فان النسبة المئوية البوتاسيوم

أ – 56 ب – 6.60 ج – 15.5 د- 43. 19

2 – طريقة فصل رمل ممزوج في ماء

أ – التبلور ب – التسامي ج – الترشيح د – المغناطيس

3 – أي المصطلحات التالية عبارة عن مقياس لكمية المادة

أ – الحجم ب – الكتلة ج - الطول د - الوزن

4 – يعد كاس حجمه 10ml من

أ – البيانات الكمية ب – الخواص الكيميائية ج – التغيرات الفيزيائية د - البيانات النوعية

س4 / اكتب المصطلح العلمي للعبارة التالية:

1 – تفسير مرئي او رياضي للبيانات التجريبية.....

2 - مادة كيميائية نقية لا يمكن تجزئتها الى اجزاء أصغر منها بطرائق كيميائية او فيزيائية .....