تم تحميل وعرض المادة من منصة

حقيبتي
www.haqibati.net

منصة حقيبتي التعليمية

منصة حقيبتي هو موقع تعليمي يعمل على تسهيل العملية التعليمية بطريقة بسيطة وسهلة وتوفير كل ما يحتاجه المعلم والطالب لكافة الصفوف الدراسية كما يحتوي الموقع على حلول جميع المواد مع الشروح المتنوعة للمعلمين.

GET IT ON Google Play

Download on the App Store

حمل التطبيق من هنا

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة التعليم ..... مدرسة	وزارة التعليم Ministry of Education	المادة	الكيمياء ١
		الاختبار	الفترة الثانية
		الصف	الأول الثانوي
		الفصل الدراسي	الأول
		العام الدراسي	١٤٤٨ هـ

اسم الطالب/ة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

السؤال الأول | اختر الإجابة الصحيحة			٦ درجات
١ - أيّ العلماء دعم نظريته الذرية بنتائج التجارب؟			
(أ) ديموقريطوس	(ب) جون دالتون	(ج) أرسطو	
٢ - أيّ جسيم يوجد حول النواة ويحمل شحنة سالبة؟			
(أ) الإلكترون	(ب) البروتون	(ج) النيوترون	
٣ - أيّ نوع من الإشعاعات الآتية لا ينحرف في المجال الكهربائي؟			
(أ) أشعة ألفا	(ب) أشعة بيتا	(ج) أشعة جاما	
٤ - أيّ مما يأتي قد يشير إلى حدوث تفاعل كيميائي؟			
(أ) ثبات اللون	(ب) تصاعد غاز عند الخلط	(ج) ثبات درجة الحرارة	
٥ - أيّ رمز يدلّ على أن المادة مذابة في الماء؟			
(أ) (s)	(ب) (g)	(ج) (aq)	
٦ - ما المذيب في محلول مائي لكلوريد الصوديوم؟			
(أ) الماء	(ب) كلوريد الصوديوم	(ج) أيونات الكلوريد	

السؤال الثاني | ضع كلمة «صح» أو «خطأ» أمام كل عبارة	٤ درجات
العبارة	الإجابة
١ - تتركز معظم كتلة الذرة في نواتها.	( )
٢ - تختلف نظائر العنصر الواحد في عدد البروتونات.	( )
٣ - تُكتب النواتج في المعادلة الكيميائية الرمزية على يسار السهم.	( )
٤ - في تفاعل الإحلال المزدوج تتبادل الأيونات بين مركبين.	( )

حقيبتي
www.haqibati.net

السؤال الثالث | اكتب المصطلح العلمي الذي يدلّ عليه كل وصف	٤ درجات
الوصف	المصطلح العلمي
١ - أصغر جزء من العنصر يحتفظ بخواصه.	.....
٢ - فقدان الأنوية غير المستقرة طاقتها تلقائيًا بإصدار إشعاعات.	.....
٣ - العدد الذي يُكتب قبل الصيغة الكيميائية عند وزن المعادلة.	.....
٤ - أيونات تبقى كما هي في طرفي المعادلة الأيونية الكاملة.	.....

السؤال الرابع | استعن ببيانات الذرة وأكمل الجدول	٣ درجات
ذرة حديد متعادلة عددها الذري ٢٦ ، وعددها الكتلي ٥٧.	
المطلوب	العدد
١ - عدد البروتونات	.....
٢ - عدد الإلكترونات	.....
٣ - عدد النيوترونات	.....

السؤال الخامس | أجب عن الفقرات الآتية	٣ درجات
١ - أكمل وزن المعادلة بوضع المعامل الناقص. $H_2(g) + Cl_2(g) \rightarrow ___ HCl(g)$	
٢ - حدّد نوع التفاعل الذي تمثّله المعادلة الآتية. $CaO(s) + H_2O(l) \rightarrow Ca(OH)_2(s)$	
٣ - ما المصطلح الذي يُطلق على المادة الصلبة الظاهرة في الصورة بعد خلط محلولين؟	

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

حقيبتي
www.haqibati.net

نموذج الاجابة

مدرسة .....

المادة	الكيمياء ١
الاختبار	الفترة الثانية
الصف	الأول الثانوي
الفصل الدراسي	الأول
العام الدراسي	١٤٤٨ هـ

اسم الطالب/ة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

السؤال الأول | اختر الإجابة الصحيحة			٦ درجات
١ - أيّ العلماء دعم نظريته الذرية بنتائج التجارب؟			
(أ) ديموقريطوس	(ب) جون دالتون	(ج) أرسطو	
٢ - أيّ جسيم يوجد حول النواة ويحمل شحنة سالبة؟			
(أ) الإلكترون	(ب) البروتون	(ج) النيوترون	
٣ - أيّ نوع من الإشعاعات الآتية لا ينحرف في المجال الكهربائي؟			
(أ) أشعة ألفا	(ب) أشعة بيتا	(ج) أشعة جاما	
٤ - أيّ مما يأتي قد يشير إلى حدوث تفاعل كيميائي؟			
(أ) ثبات اللون	(ب) تصاعد غاز عند الخلط	(ج) ثبات درجة الحرارة	
٥ - أيّ رمز يدلّ على أن المادة مذابة في الماء؟			
(أ) (s)	(ب) (g)	(ج) (aq)	
٦ - ما المذيب في محلول مائي لكلوريد الصوديوم؟			
(أ) الماء	(ب) كلوريد الصوديوم	(ج) أيونات الكلوريد	

السؤال الثاني | ضع كلمة «صح» أو «خطأ» أمام كل عبارة	٤ درجات
العبارة	الإجابة
١ - تتركز معظم كتلة الذرة في نواتها.	صح
٢ - تختلف نظائر العنصر الواحد في عدد البروتونات.	خطأ
٣ - تُكتب النواتج في المعادلة الكيميائية الرمزية على يسار السهم.	خطأ
٤ - في تفاعل الإحلال المزدوج تتبادل الأيونات بين مركبين.	صح

حقيبتي
www.haqibati.net

السؤال الثالث | اكتب المصطلح العلمي الذي يدلّ عليه كل وصف	٤ درجات
الوصف	المصطلح العلمي
١ - أصغر جزء من العنصر يحتفظ بخواصه.	الذرة
٢ - فقدان الأنوية غير المستقرة طاقتها تلقائيًا بإصدار إشعاعات.	التحلل الإشعاعي
٣ - العدد الذي يُكتب قبل الصيغة الكيميائية عند وزن المعادلة.	المعامل
٤ - أيونات تبقى كما هي في طرفي المعادلة الأيونية الكاملة.	الأيونات المتفرجة

السؤال الرابع | استعن ببيانات الذرة وأكمل الجدول	٣ درجات
ذرة حديد متعادلة عددها الذري ٢٦ ، وعددها الكتلي ٥٧.	
المطلوب	العدد
١ - عدد البروتونات	٢٦
٢ - عدد الإلكترونات	٢٦
٣ - عدد النيوترونات	٣١

السؤال الخامس | أجب عن الفقرات الآتية	٣ درجات
١ - أكمل وزن المعادلة بوضع المعامل الناقص. $H_2(g) + Cl_2(g) \rightarrow 2HCl(g)$	
٢ - حدّد نوع التفاعل الذي تمثّله المعادلة الآتية. $CaO(s) + H_2O(l) \rightarrow Ca(OH)_2(s)$ تفاعل تكوين	
٣ - ما المصطلح الذي يُطلق على المادة الصلبة الظاهرة في الصورة بعد خلط محلولين؟ الراسب	

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق
لكل فقرة درجة واحدة

حقيبتي
www.haqibati.net

نموذج الاجابة

المادة	الكيمياء ١
الاختبار	الفترة الثانية
الصف	الأول الثانوي
الفصل الدراسي	الأول
العام الدراسي	١٤٤٨ هـ

اسم الطالب/ـة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

السؤال الأول | اختر الإجابة الصحيحة — ٦ درجات

١ – من حدّد شحنة الإلكترون بتجربة قطرة الزيت؟

(أ) جيمس شادويك (ب) طومسون (ج) رذرفورد (د) روبرت مليكان

٢ – ماذا استنتج رذرفورد من مرور معظم جسيمات ألفا عبر صفيحة الذهب دون انحراف؟

(أ) معظم الذرة نواة (ب) معظم الذرة فراغ (ج) النواة سالبة الشحنة (د) النواة متعادلة

٣ – ما العامل الرئيس الذي يحدّد استقرار نواة الذرة؟

(أ) عدد مستويات الطاقة (ب) حجم الذرة (ج) نسبة النيوترونات إلى البروتونات (د) عدد إلكترونات التكافؤ

٤ – ما أقصى عدد من الإلكترونات يستوعبه مستوى الطاقة الرئيس الثاني؟

(أ) ٢ (ب) ٨ (ج) ١٨ (د) ٣٢

٥ – ما اسم التفاعل الذي يتفكك فيه مركب واحد إلى مواد أبسط؟

(أ) التفكك (ب) التكوين (ج) الإحلال البسيط (د) الإحلال المزدوج

٦ – أيّ معادلة تبيّن الجسيمات المشاركة فعليًا في التفاعل بعد حذف الأيونات المتفرّجة؟

(أ) معادلة لفظية (ب) معادلة أيونية كاملة (ج) معادلة رمزية موزونة (د) معادلة أيونية نهائية

السؤال الثاني | ضع كلمة «صح» أو «خطأ» أمام كل عبارة — ٤ درجات

العبارة	الإجابة
١ – اعتقد أرسطو وجود فراغ تتحرك فيه الذرات.	( )
٢ – تنجذب جسيمات بيتا إلى الصفيحة الموجبة الشحنة.	( )
٣ – يمكن وزن المعادلة بتغيير الأرقام السفلية في الصيغ الكيميائية.	( )
٤ – يستطيع الفلز الأنشط أن يحلّ محل فلز أقل نشاطًا منه في محلول أحد مركباته.	( )

حقيبة www.haqibatnet

السؤال الثالث | أكمل الفراغ بالكلمة أو المصطلح المناسب	٤ درجات
١ – جهاز تصوير سطوح المواد على المستوى الذري هو	
٢ – عند إعادة ترتيب الذرات أثناء تفاعل كيميائي تظلّ الكتلة الكلية	
٣ – المواد الموجودة عند بداية التفاعل الكيميائي تُسمّى	
٤ – عند خلط محلولي HBr وNaOH يتكوّن بروميد الصوديوم و.....	

السؤال الرابع | اقرأ رمز النظير ثم أجب	درجتان
$^{24}_{12}Mg$	
١ – ما العدد الكتلي للذرة التي يمثّلها هذا الرمز؟	.....
٢ – احسب عدد النيوترونات في نواة هذه الذرة.	.....

السؤال الخامس | أجب عن الفقرات الآتية	٤ درجات
١ – لماذا تكون ذرة العنصر متعادلة كهربائيًا؟	
٢ – أكمل وزن المعادلة بوضع المعاملين الناقصين. $___ H_2(g) + O_2(g) \rightarrow ___ H_2O(g)$	
٣ – ما نوع تفاعل الميثان مع الأكسجين في المعادلة الآتية؟ $CH_4(g) + 2O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2H_2O(g)$	
٤ – اذكر الأيونين المتفرّجين في المعادلة الأيونية الكاملة الآتية. $H^+(aq) + Cl^-(aq) + Li^+(aq) + OH^-(aq) \rightarrow H_2O(l) + Li^+(aq) + Cl^-(aq)$	

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

حقيبتي
www.haqibati.net

نموذج الاجابة

المادة	الكيمياء ١
الاختبار	الفترة الثانية
الصف	الأول الثانوي
الفصل الدراسي	الأول
العام الدراسي	١٤٤٨ هـ

اسم الطالب/ـة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

السؤال الأول | اختر الإجابة الصحيحة				٦ درجات
١ – من حدّد شحنة الإلكترون بتجربة قطرة الزيت؟				
(أ) جيمس شادويك	(ب) طومسون	(ج) رذرفورد	(د) روبرت مليكان	
٢ – ماذا استنتج رذرفورد من مرور معظم جسيمات ألفا عبر صفيحة الذهب دون انحراف؟				
(أ) معظم الذرة نواة	(ب) معظم الذرة فراغ	(ج) النواة سالبة الشحنة	(د) النواة متعادلة	
٣ – ما العامل الرئيس الذي يحدّد استقرار نواة الذرة؟				
(أ) عدد مستويات الطاقة	(ب) حجم الذرة	(ج) نسبة النيوترونات إلى البروتونات	(د) عدد إلكترونات التكافؤ	
٤ – ما أقصى عدد من الإلكترونات يستوعبه مستوى الطاقة الرئيس الثاني؟				
(أ) ٢	(ب) ٨	(ج) ١٨	(د) ٣٢	
٥ – ما اسم التفاعل الذي يتفكك فيه مركب واحد إلى مواد أبسط؟				
(أ) التفكك	(ب) التكوين	(ج) الإحلال البسيط	(د) الإحلال المزدوج	
٦ – أيّ معادلة تبيّن الجسيمات المشاركة فعليًا في التفاعل بعد حذف الأيونات المتفرّجة؟				
(أ) معادلة لفظية	(ب) معادلة أيونية كاملة	(ج) معادلة رمزية موزونة	(د) معادلة أيونية نهائية	

السؤال الثاني | ضع كلمة «صح» أو «خطأ» أمام كل عبارة	٤ درجات
العبارة	الإجابة
١ – اعتقد أرسطو وجود فراغ تتحرك فيه الذرات.	خطأ
٢ – تنجذب جسيمات بيتا إلى الصفيحة الموجبة الشحنة.	صح
٣ – يمكن وزن المعادلة بتغيير الأرقام السفلية في الصيغ الكيميائية.	خطأ
٤ – يستطيع الفلز الأنشط أن يحلّ محل فلز أقل نشاطًا منه في محلول أحد مركباته.	صح

www.insgibati.net

السؤال الثالث | أكمل الفراغ بالكلمة أو المصطلح المناسب	٤ درجات
١ – جهاز تصوير سطوح المواد على المستوى الذري هو المجهر الأنبوبي الماسح.	
٢ – عند إعادة ترتيب الذرات أثناء تفاعل كيميائي تظلّ الكتلة الكلية ثابتة.	
٣ – المواد الموجودة عند بداية التفاعل الكيميائي تُسمّى المتفاعلات.	
٤ – عند خلط محلولي HBr وNaOH يتكوّن بروميد الصوديوم والماء.	

السؤال الرابع | اقرأ رمز النظير ثم أجب	درجتان
$^{24}_{12}Mg$	
١ – ما العدد الكتلي للذرة التي يمثّلها هذا الرمز؟	٢٤
٢ – احسب عدد النيوترونات في نواة هذه الذرة.	24 – 12 = 12

السؤال الخامس | أجب عن الفقرات الآتية	٤ درجات
١ – لماذا تكون ذرة العنصر متعادلة كهربائيًا؟ لأن عدد البروتونات يساوي عدد الإلكترونات.	
٢ – أكمل وزن المعادلة بوضع المعاملين الناقصين. $2H_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2H_2O(g)$	
٣ – ما نوع تفاعل الميثان مع الأكسجين في المعادلة الآتية؟ $CH_4(g) + 2O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2H_2O(g)$ تفاعل احتراق	
٤ – اذكر الأيونين المتفرّجين في المعادلة الأيونية الكاملة الآتية. $H^+(aq) + Cl^-(aq) + Li^+(aq) + OH^-(aq) \rightarrow H_2O(l) + Li^+(aq) + Cl^-(aq)$ $Li^+(aq)$ و$Cl^-(aq)$	

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

حقيبتي
www.haqibati.net

المملكة العربية السعودية.		المادة: الكيمياء 1
وزارة التعليم.		الصف: الاول ثانوي
إدارة تعليم		التاريخ: / /١٤٤٨هـ
مكتب تعليم	اسئلة اختبار مادة الكيمياء1-1	اليوم:
المدرسة	الصف الاول ثانوي الفتره الثانية للفصل الدراسي الاول لعام١٤٤٨هـ	عدد الصفحات 1
		الزمن: ساعة

اسم الطالب :..... الفصل : .....

السوال الاول: اختار الاجابة الصحيحة

١. المسؤول عن معظم حجم الذرة:					
أ	الفراغ	ب	الالكترونات	ج	الهيدروجين
٢. رتبت عناصر الدول الدوري من الاعلى إلى الاسفل ومن اليسار إلى اليمين حسب:					
أ	عدد النيترونات	ب	العدد الذري	ج	عدد الكتلة
٣. الذره الوحيده التي لا تحتوي على النترونات هي:					
أ	الهيدروجين	ب	الاكسجين	ج	النترونات
٤. اي مما يلي لايعتبر من أدلة حدوث التفاعل الكيميائي:					
أ	صدأ الحديد	ب	انصهار الثلج	ج	احتراق الخشب
٥. عملية إعادة ترتيب الذرات في مادة او اكثر لتكوين مواد مختلفة:					
أ	التغير الفيزيائي	ب	التفاعل الكيميائي	ج	التفاعل الفيزيائي

السوال الثاني: اكتب المصطلح الاتي

١. يسمى أصغر جزء يحتفظ بخواص العنصر.	.....
٢.التفاعل الذي يؤدي إلى التغير في نواة الذرة يسمى	.....
٣.هو عدد الاكترونات التي تفقدها او تكتسبها او تشارك بها ذرة العنصر في اثناء التفاعل	.....
٤. تفاعل كيميائي تتحد فيه مادتن أو أكثر لتكوين مادة واحدة.	.....
٥. تسمى المادة الصلبة التي تنتج خلال التفاعل الكيميائي في محلول ما.	.....

السوال الثالث: ضع علامة (√) إذا كانت الإجابة صحيحة، وعلامة (×) إذا كانت العبارة خاطئة

1	العدد الذري يساوي عدد البروتونات والنترونات	( )
2	المتفاعلات هي المواد المتكونة خلال التفاعل.	( )
3	رفض أرسطو فكرة أن المادة تتكون من الذرات لانه لا تتوافق مع أفكاره حول الطبيعة.	( )
4	المذاب هو المكون الاكبر للمحلول	( )
5	جسيمات ألفا تحمل شحنة سالبة	( )

انتهت الاسئلة دعواتي لكم بالتوفيق والنجاح

حقيبتي
www.haqibati.net

المملكة العربية السعودية.		المادة: الكيمياء 1
وزارة التعليم.		الصف: الاول ثانوي
إدارة تعليم		التاريخ: / /١٤٤٨هـ
مكتب تعليم		
المدرسة		صفحات 1
		الساعة

نموذج الاجابة

اسم الطالب :..... الفصل : .....

السوال الاول: اختار الاجابة الصحيحة

١. المسؤول عن معظم حجم الذرة:					
أ	الفراغ	ب	الالكترونات	ج	الهيدروجين
٢. رتبت عناصر الدول الدوري من الاعلى إلى الاسفل ومن اليسار إلى اليمين حسب:					
أ	عدد النيترونات	ب	العدد الذري	ج	عدد الكتلة
٣. الذره الوحيده التي لا تحتوي على النترونات هي:					
أ	الهيدروجين	ب	الاكسجين	ج	النترونات
٤. اي مما يلي لايعتبر من أدلة حدوث التفاعل الكيميائي:					
أ	صدأ الحديد	ب	انصهار الثلج	ج	احتراق الخشب
٥. عملية إعادة ترتيب الذرات في مادة او اكثر لتكوين مواد مختلفة:					
أ	التغير الفيزيائي	ب	التفاعل الكيميائي	ج	التفاعل الفيزيائي

السوال الثاني: اكتب المصطلح الاتي

١. يسمى أصغر جزء يحتفظ بخواص العنصر.	الذرة
٢.التفاعل الذي يؤدي إلى التغير في نواة الذرة يسمى	التفاعل النووي
٣.هو عدد الاكترونات التي تفقدها او تكتسبها او تشارك بها ذرة العنصر في اثناء التفاعل	التكافؤ
٤. تفاعل كيميائي تتحد فيه مادتن أو أكثر لتكوين مادة واحدة.	تفاعل التكوين
٥. تسمى المادة الصلبة التي تنتج خلال التفاعل الكيميائي في محلول ما.	الراسب

السوال الثالث: ضع علامة (√) إذا كانت الإجابة صحيحة، وعلامة (×) إذا كانت العبارة خاطئة

1	العدد الذري يساوي عدد البروتونات والنترونات	(×)
2	المتفاعلات هي المواد المتكونة خلال التفاعل.	(×)
3	رفض أرسطو فكرة أن المادة تتكون من الذرات لانه لا تتوافق مع أفكاره حول الطبيعة.	(√)
4	المذاب هو المكون الاكبر للمحلول	(×)
5	جسيمات ألفا تحمل شحنة سالبة	(×)

انتهت الاسئلة دعواتي لكم بالتوفيق والنجاح

حقيبتي
www.haqibati.net

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة التعليم ..... مدرسة	وزارة التعليم Ministry of Education	المادة	الكيمياء ١
		الاختبار	الفترة الثانية
		الصف	الأول الثانوي
		الفصل الدراسي	الأول
		العام الدراسي	١٤٤٨ هـ

اسم الطالب/ة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

السؤال الأول | اختر الإجابة الصحيحة			٦ درجات
١ - من أوّل من اقترح أن المادة تتكوّن من أجزاء صغيرة سمّاها الذرات؟			
(أ) أرسطو	(ب) جون دالتون	(ج) ديموقريطوس	(د) رذرفورد
٢ - أيّ جسيم أثبت جيمس شادويك وجوده في النواة؟			
(أ) النيوترون	(ب) الإلكترون	(ج) جسيم ألفا	(د) البروتون
٣ - ممّ يتكوّن جسيم ألفا؟			
(أ) بروتون وإلكترون	(ب) بروتونان وإلكترونان	(ج) بروتون ونيوترون	(د) بروتونان ونيوترونان
٤ - أيّ صيغة من الآتية تمثّل أكسيد الألومنيوم؟			
(أ) Al_2O_3	(ب) Al_2O	(ج) AlO_2	(د) AlO
٥ - أيّ فلز يحلّ محل الخارصين في محلول أحد أملاحه وفق ترتيب النشاط الآتي؟			
من الأكثر إلى الأقل نشاطًا الألومنيوم، ثم الخارصين، ثم الحديد، ثم النحاس، ثم الفضة			
(أ) النحاس	(ب) الحديد	(ج) الألومنيوم	(د) الفضة
٦ - ما الغاز الناتج عند خلط الخل بصودا الخبز؟			
(أ) الهيدروجين	(ب) ثاني أكسيد الكربون	(ج) الأكسجين	(د) النيتروجين

السؤال الثاني | ضع كلمة «صح» أو «خطأ» أمام كل عبارة	٤ درجات
العبارة	الإجابة
١ - كتلة الإلكترون أقلّ من كتلة البروتون.	( )
٢ - تفقد الأنوية غير المستقرة طاقةً عند التحلل الإشعاعي.	( )
٣ - يختلف عدد ذرات العنصر نفسه بين طرفي المعادلة الكيميائية الموزونة.	( )
٤ - الماء هو المذاب دائمًا في المحلول المائي.	( )

حقيبتي
www.haqibati.net

السؤال الثالث | صل كل وصف بمصطلحه بكتابة الحرف المناسب		٤ درجات
الوصف	الحرف	المصطلح
١ - عدد البروتونات في نواة الذرة.	( )	(أ) تفاعل الاحتراق
٢ - تفاعل مع الأكسجين تصاحبه حرارة وضوء.	( )	(ب) الكتلة الذرية
٣ - متوسط كتل نظائر العنصر وفق نسب وجودها.	( )	(ج) المعادلة الأيونية الكاملة
٤ - معادلة أيونية تشمل الأيونات المتفرّجة.	( )	(د) العدد الذري

السؤال الرابع | قارن بين الذرتين في الجدول ثم أجب		درجتان
الذرة	عدد البروتونات	عدد النيوترونات
(أ)	٦	٦
(ب)	٦	٨

١ - احسب العدد الكتلي للذرة (ب).

.....

٢ - لماذا تمثّل الذرتان في الجدول نظيرين للعنصر نفسه؟

.....

السؤال الخامس | أجب عن الفقرات الآتية	٤ درجات

١ - نحو أيّ صفيحة تنحرف جسيمات بيتا في المجال الكهربائي؟ ولماذا؟

.....

٢ - أكمل وزن المعادلة بوضع المعاملين الناقصين.

$$___ Na(s) + Cl_2(g) \rightarrow ___ NaCl(s)$$

٣ - حدّد صيغة المادة الصلبة في المعادلة الأيونية النهائية الآتية.

$$Ba^{2+}(aq) + CO_3^{2-}(aq) \rightarrow BaCO_3(s)$$

.....

٤ - ما نوع التفاعل الذي تمثّله المعادلة الآتية؟

$$H_2CO_3(aq) \rightarrow H_2O(l) + CO_2(g)$$

.....

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

حقيبتي
www.haqibati.net

نموذج الاجابة

المادة	الكيمياء ١		
الاختبار	الفترة الثانية		
الصف	الأول الثانوي		
الفصل الدراسي	الأول	إدارة ...	المـ
العام الدراسي	١٤٤٨ هـ	مدرسة	

اسم الطالب/ة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

السؤال الأول | اختر الإجابة الصحيحة				٦ درجات
١ - من أوّل من اقترح أن المادة تتكوّن من أجزاء صغيرة سمّاها الذرات؟				
(أ) أرسطو	(ب) جون دالتون	(ج) ديموقريطوس	(د) رذرفورد	
٢ - أيّ جسيم أثبت جيمس شادويك وجوده في النواة؟				
(أ) النيوترون	(ب) الإلكترون	(ج) جسيم ألفا	(د) البروتون	
٣ - ممّ يتكوّن جسيم ألفا؟				
(أ) بروتون وإلكترون	(ب) بروتونان وإلكترونان	(ج) بروتون ونيوترون	(د) بروتونان ونيوترونان	
٤ - أيّ صيغة من الآتية تمثّل أكسيد الألومنيوم؟				
(أ) Al_2O_3	(ب) Al_2O	(ج) AlO_2	(د) AlO	
٥ - أيّ فلز يحلّ محل الخارصين في محلول أحد أملاحه وفق ترتيب النشاط الآتي؟				
من الأكثر إلى الأقل نشاطًا الألومنيوم، ثم الخارصين، ثم الحديد، ثم النحاس، ثم الفضة				
(أ) النحاس	(ب) الحديد	(ج) الألومنيوم	(د) الفضة	
٦ - ما الغاز الناتج عند خلط الخل بصودا الخبز؟				
(أ) الهيدروجين	(ب) ثاني أكسيد الكربون	(ج) الأكسجين	(د) النيتروجين	

السؤال الثاني | ضع كلمة «صح» أو «خطأ» أمام كل عبارة	٤ درجات
العبارة	الإجابة
١ - كتلة الإلكترون أقلّ من كتلة البروتون.	صح
٢ - تفقد الأنوية غير المستقرة طاقةً عند التحلل الإشعاعي.	صح
٣ - يختلف عدد ذرات العنصر نفسه بين طرفي المعادلة الكيميائية الموزونة.	خطأ
٤ - الماء هو المذاب دائمًا في المحلول المائي.	خطأ

حقيبتي
www.haqibati.net

السؤال الثالث | صل كل وصف بمصطلحه بكتابة الحرف المناسب		٤ درجات
الوصف	الحرف	المصطلح
١ - عدد البروتونات في نواة الذرة.	د	(أ) تفاعل الاحتراق
٢ - تفاعل مع الأكسجين تصاحبه حرارة وضوء.	أ	(ب) الكتلة الذرية
٣ - متوسط كتل نظائر العنصر وفق نسب وجودها.	ب	(ج) المعادلة الأيونية الكاملة
٤ - معادلة أيونية تشمل الأيونات المتفرّجة.	ج	(د) العدد الذري

السؤال الرابع | قارن بين الذرتين في الجدول ثم أجب		درجتان
الذرة	عدد البروتونات	عدد النيوترونات
(أ)	٦	٦
(ب)	٦	٨

١ - احسب العدد الكتلي للذرة (ب).

6 + 8 = 14

٢ - لماذا تمثّل الذرتان في الجدول نظيرين للعنصر نفسه؟

لهما العدد نفسه من البروتونات، وتختلفان في عدد النيوترونات.

السؤال الخامس | أجب عن الفقرات الآتية	٤ درجات

١ - نحو أيّ صفيحة تنحرف جسيمات بيتا في المجال الكهربائي؟ ولماذا؟

نحو الصفيحة الموجبة لأنها سالبة الشحنة.

٢ - أكمل وزن المعادلة بوضع المعاملين الناقصين.

$2Na(s) + Cl_2(g) \rightarrow 2NaCl(s)$

٣ - حدّد صيغة المادة الصلبة في المعادلة الأيونية النهائية الآتية.

$Ba^{2+}(aq) + CO_3^{2-}(aq) \rightarrow BaCO_3(s)$

$BaCO_3$

٤ - ما نوع التفاعل الذي تمثّله المعادلة الآتية؟

$H_2CO_3(aq) \rightarrow H_2O(l) + CO_2(g)$

تفاعل تفكك

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

حقيبتي
www.haqibati.net

المملكة العربية السعودية		المجموع الكلي (15)
وزارة التعليم		
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة		
مدرسة .....الثانوية اختبار - كيمياء1– الفترة الثانية		نموذج (أ)
اسم الطالب :		الصف 1 /

السؤال الأول : ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة : -

1 - تعتبر الذرة مستقرة كيميائيا بسب تساوي عدد الالكترونات مع العدد الذري ( )

2 - اشعة ذات طاقة عالية لا كتلة لها هي بيتا ( )

3 - تفاعل يؤدي الى تغير في نواة الذرة عندما تتعرض الى الاشعاعات هو التفاعل الكيميائي فقط ( )

4 – تتكون الذرة من نواه ونيوترونات ( )

5 – اذا كان العدد الكتلي لذرة الصوديوم 23 وعدد البروتونات 11 فان عدد الالكترونات والنيوترونات 12 ( )

6 – جسيمات سالبة الشحنة تدعى بالإلكترونات في الذرة هي اشعة فوق البنفسجية ( )

السؤال الثاني : احسب الكتلة الذرية المتوسطة للنحاس اذا له نظيران : النحاس -63(نسبة وجوده 69,2 % وكتلته 62.93 amu) والنحاس -65 (نسبة وجوده 30.80 % وكتلته amu64.928) ؟

: اختر الإجابة الصحيحة:-

1 -العالم .....اعتقد ان المادة نمونه من أجزاء صغيرة جدا تدعى الذرات وانها لا تجزء ولا تتكسر

أ) ارسطو ب) جون دالتون ج) راذرفورد د) طومسون

2 - عبارة عن بروتون ونيوترونين وشحنتها موجبة ثنائية جسيم .....

أ) الفا ب) بيتا ج) جاما د) السينية

3– معظم حجم الذرة فراغ محاط.....

أ) الالكترونات ب) النواه ج) النواه والبروتونات د) الالكترونات والنيوترونات

4– في النظائر الذرات نفسها تتشابه في .....وتختلف في .....

أ) العدد الكتلي – عدد النيوترونات ب) العدد الذري – العدد الكتلي ج العدد الذري – عدد الالكترونات د) عدد النيوترونات – العدد الكتلي

السؤال الرابع (أ) : اكتب المصطلح العلمي التالي

1 – فقدان الانوية غير المستقرة طاقة بإصدار اشعاعات في عملية تلقائية.....

2 – عدد البروتونات في الذرة.....

(ب) اكمل المعادلة

$$^{14}_{6}C \rightarrow {}^{14}_{7}N +$$

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة التعليم بمحافظة .....
مدرسة ..... الثانوية
اسم الطالب :

المادة : كيمياء 1
اختبار الفترة الثانية
نموذج (ب)
الصف : 1 /

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة:-

1 -العالم ..... ان الذرة تتكون من نواة موجبة الشحنة محاطة بالإلكترونات
أ) ارسطو ب) جون دالتون ج) رادرفورد د) طومسون

2 - ذات طاقة عالية لا كتلة لها
أ) الفا ب) بيتا ج) جاما د) السينية

3 -- أجزاء الذرة هي
أ) الالكترونات ونواه ب) النواه ج) النواه والبروتونات د) الالكترونات والنيوترونات

4– في النظائر الذرات نفسها تختلف في .....و تتشابه في .....
أ) العدد الكتلي – عدد النيوترونات ب) العدد الذري – العدد الكتلي ج) العدد الكتلي – عدد الالكترونات د) عدد الذري -عدد الالكترونات

السوال الثاني :

.للبورون B نظيران في الطبيعة: هما البورون - 10 (نسبة وجوده 19.8%) وكتلته 10.013 amu. والبورون- 11 (نسبة وجوده 80.2%) وكتلته 11.009 amu. احسب الكتلة الذرية للبورون.

السؤال الثالث / ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) امام العبارة الخاطئة : -

1 - تعتبر الذرة الحرة غير متعادلة كهربائيا بسب تساوي عدد البروتونات مع العدد الذري ( )

2 – جسيمات تحمل الشحنة توجد داخل نواة الذرة تسمى النيوترونات ( )

3 – التحلل الاشعاعي هو فقدان الانوية غير المستقرة طاقة بإصدار اشعاعات في عملية تلقائية ( )

4 – تتكون نواة الذرة من بروتونات والكترونات ( )

5 – اذا كان العدد الكتلي لذرة الصوديوم 23 وعدد البروتونات 11 فان عدد النيوترونات 12 ( )

6 - معظم حجم الذرة فراغ محاط بالنواة ( )

السؤال الرابع :(أ) : اكتب المصطلح العلمي التالي

1 – تفاعل يؤدي الى تغير في نواة الذرة عندما تتعرض الى الاشعاعات .....

2 - اصغر جزء من المادة يحتفظ بخواص العنصر.....

(ب) اكمل المعادلة

$^{226}_{88}Ra \longrightarrow {}^{222}_{86}Rn +$

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة التعليم بمحافظة .....
مدرسة ..... الثانوية
اسم الطالب :

المادة : كيمياء 1
اختبار الفترة الثانية
نموذج (ج)

الصف : 1 /

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة : -

1) تسمى الجسيمات الموجبة الشحنة التي توجد داخل نواة الذرة

أ) الالكترونات ب) البروتونات ج) النيوترونات د) الالكترونات والبروتونات

2 – يطلق على متوسط كتل نظائر العنصر

أ) الكتلة المولية ب) الصيغة الاولية ج) الكتلة الذرية د) الصيغة الجزيئية

3 – تكون الذرة .....اذا كانت عدد الالكترونات يساوي عدد البروتونات

أ) متعادلة ب) سالبة ج) موجبة د) مستقرة

4– اذا كان لديك عنصر الكلور $^{37}_{17}Cl$ فان عدد النيوترونات تساوي

أ) 18 ب) 17 ج) 56 د) 54

5 – معظم حجم الذرة فراغ محاط ب.....

أ) العدد الذري ب) البروتونات ج) النواه د) الالكترونات

السؤال الثاني : اكمل المعادلة التالية : -

$^{238}_{92}U \longrightarrow {}^{234}_{90}Th +$

السؤال الثالث : ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) امام العبارة الخاطئة : -

1 – تعتبر جسيمات جاما ذات طاقة منخفضة ولا لها كتلة ( )

2 – في النظائر تكون للذرات المتشابهة التي لها العدد الكتلي مختلف وعدد النيوترونات متشابهة ( )

3 – التحلل الاشعاعي هو فقدان الانوية غير المستقرة طاقة بإصدار اشعاعات في عملية تلقائية ( )

4 – للوصول الذرة الى حالة الاستقرار للذرة المستقرة لابد ان تصدر اشعاعات ( )

5 – العالم جون دالتون الذي اعتقد ان المادة من أجزاء صغيرة تدعى الذرات ولا تتجزء ولا تتكسر ( )

السؤال الرابع : (أ) اكتب المصطلح العلمي

1 – جسيمات عبارة عن الكترون سالب الشحنة الصادرة اثناء التفاعل النووي.....

2 – أصغر جزء من المادة يحتفظ بخواص العنصر .....

(ب)

احسب للنحاس نظيران: النحاس–63 (نسبة وجوده 69.2%، وكتلته 62.93 amu) والنحاس–65 (نسبة وجوده 30.8%، وكتلته 64.928 amu). احسب الكتلة الذرية للنحاس.

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة تعليم بمحافظة..... مدرسة		كيمياء1 الصف الأول المسار المشترك اختبارعملي الفترة الثانية

اسم الطالب : **الصف 1 /**

الأدوات	خطوات العمل
أنبوب اختبار قطعة فلز محلول مائي ماسك حامل انابيب	1- ضع قطعة النحاس في أنبوب الاختبار . 2- اضف 2ml من محلول حمض الهيدروكلوريك في الأنبوب . 3- لاحظ ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات.
البيانات و الملاحظات	1- ما الدليل عل حدوث التفاعل الكيميائي؟ أ فوران وتصاعد غاز ب لا يحدث تفاعل ج تكون راسب اسود على النحاس
التحليل والاستنتاج	2- أكملي تفاعل الاحلال البسيط التالي ؟ $Cu_{(s)} + HCl_{(aq)} \rightarrow$ أ NR ب $H_2 + CuCl_{2\,(aq)}$ ج $CuCl_{2\,(aq)}$ 3- أي العناصر أكثر نشاطا ؟ أ Cu ب Cl_2 ج H_2
رموز الأمن والسلامة	ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب   

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة تعليم بمحافظة..... مدرسة		كيمياء1 الصف الأول المسار المشترك اختبارعملي الفترة الثانية

اسم الطالب : **الصف 1 /**

الأدوات	خطوات العمل
أنبوب اختبار قطعة فلز محلول مائي ماسك حامل انابيب	1- ضع قطعة الخارصين في أنبوب الاختبار . 2- اضيف 2ml من محلول حمض الهيدروكلوريك في الأنبوب . 3- لاحظ ما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات.

البيانات و الملاحظات

1- **ما الدليل عل حدوث التفاعل الكيميائي؟**

أ	فوران وتصاعد غاز	ب	لا يحدث تفاعل	ج	تغير لون المحلول

التحليل والاستنتاج

2- **أكمل تفاعل الاحلال البسيط التالي ؟** $Zn_{(s)} + HCl_{(aq)} \rightarrow$

أ	NR	ب	$H_2 + ZnCl_{2\,(aq)}$	ج	$Cl_2 + ZnH_{2\,(aq)}$

3- **أي العناصر أكثر نشاطا ؟**

أ	Cl	ب	Zn	ج	H_2

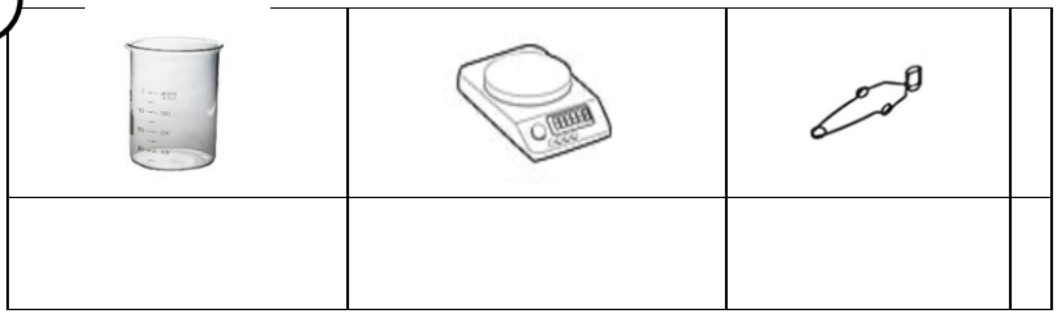
أدوات المختبر

ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب :

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة تعليم بمحافظة..... مدرسة		كيمياء1 الصف الأول المسار المشترك اختبارعملي الفترة الثانية

اسم الطالب : **الصف 1 /**

أدوات التجربة	خطوات العمل
انابيب اختبار محاليل مائية ماسك حامل انابيب	1-ضع 1ml من محلول كلوريد الصوديوم في أنبوب الاختبار. 1- اضف 1ml من محلول نترات البوتاسيوم في الأنبوب. 2- لاحظما يحدث في أنبوب الاختبار وسجل هذه الملاحظات.
البيانات و الملاحظات	1- ما الدليل عل حدوث التفاعل الكيميائي؟ أ لم يحدث تفاعل ب غاز ج تحرير حرارة
التحليل والاستنتاج	2-أكملي تفاعل الاحلال المزدوج التالي ؟ $KNO_3 + NaCl_{(aq)} \rightarrow$ أ $KCl + NaNO_3$ ب NR ج $KNa + ClNO_3$
رموز الأمن والسلامة	ب/ علام تدل الصور التالية ضعي الرقم الصحيح على الشكل المناسب : 

المملكة العربية السعودية	نموذج 1	
وزارة التعليم		اختبار عملي – كيمياء 1
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة		الصف : الأول الثانوي – السنة المشتركة
مدرسة .....الثانوية		الزمن : 50 دقيقة

اسم الطالب : الصف 1 /

التجربة الاولى : أمامك ادوات خاصة لتجربة فصل المخاليط ؟

س / كيف يمكن فصل مخلوط الرمل عن ملح الطعام؟

.....

خطوات التجربة والادوات

1 – اقرا التعليمات السلامة في المختبر
2 – أملا مخبار مدرج 30ml من الماء
3 – ضع في كاس 5 g من مخلوط ملح الطعام واضف عليه الماء من الخطوة رقم 2
4 – استخدم القمع وورق الترشيح لفصل المزيج السايق وسجل الملاحظة
5 – استعمل قارورة الماء لغسل كاسى الرمل ونقل أي جزء منه الى ورقة الترشيح

من خلال تطبيقات لهذا الخطوات اجب على الاسئلة التالية : -

أ – النتائج

ب – كيف يمكن تميز حبيبات الرمل عن الملح

ج – ماذا يحدث عند مزج المخلوط بالماء

د – ماذا يحدث عند فصل المخلوط بورقة الترشيح ؟

ي – صف مصادر الخطأ الرئيسة في هذا التجربة وما التحسينات التي يمكن تعملها في هذا التجربة لتقليل الخطأ.

المملكة العربية السعودية	نموذج2	
وزارة التعليم		اختبار عملي - كيمياء 1
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة		الصف : الأول الثانوي – السنة المشتركة
مدرسة .....الثانوية		الزمن : 50 دقيقة

اسم الطالب : الصف 1 /

التجربة الثانية : امامك أدوات الخاصة لتجربة كيف نستدل على حدوث تغير كيميائي

س / اذكر مؤشرين من لحدوث التفاعل الكيميائي ؟ .

.....

خطوات التجربة والادوات

1 – اقرا التعليمات السلامة في المختبر
2 – ضع قرص الفوار في 10 مللتر من الماء المقطر في كاس 250 مللتر
3– ضع 3 جرام من هيدروكسيد الصوديوم في 15 مللتر من الماء المقطر في مخبار مدرج

© من خلال تطبيقات لهذا الخطوات اجب على الاسئلة التالية: -

1 – النتائج :

التجربة	المشاهدة	الاستنتاج
القرص + الماء المقطر		
هيدروكسيد الصوديوم + الماء المقطر		

2 – صف أي تغيرات حدثت في المحلول من الخطوة 1

3 – وضح هل نتج غاز ؟ واذا نتج فكيف نستدل عليه

3 – حلل هل التغير الحادث فيزيائي أم كيميائي ؟ .....

4 - صف مصادر الخطأ الرئيسة في هذا التجربة وما التحسينات التي يمكن تعملها في هذا التجربة لتقليل الخطأ.

المملكة العربية السعودية — اختبار العملي لمادة الكيمياء (1)

وزارة التعليـــــــم — للصف الأول ثـانـــوي

الثانوية الأولى بحوطة سدير — العـــــام الدراسي 1448 هـ

اسم الطالبة / ..... الصف / .....

10

تجربة (1)

عنوان التجربة/ طـــرق الفصل الفيزيائية

1- اكتبي أسماء الأدوات والمواد التي أمامك؟

الأدوات: .....

خطوات العمل:

1- ضعي 10 مل من الماء في كأس وضعي عليه ملعقة من الرمل و ملعقة من الملح وحركية حتى يذوب الملح

2- خذي ورقة الترشيح وقومي بطيها ووضعها في القمع وضعي القمع بداخل الدورق

3- اسكبي الخليط فوق ورق الترشيح

4- سجلي ملاحظاتك

التحليل:

1- ما نوع المخلوط الذي صنعتيه ؟ وضحي ماذا حدث للرمل والملح ؟

.....

2- ضعي علامة صح أو علامة خطاء أمام العبارات التالية ؟

أ/ الترشيح والترويق طريقة لفصل مادة صلبة ذائبة في سائل ( )

ب/ الترويق هو ترك المخلوط فترة دون تحريك ( )

3- كيف يتم فصل الملح عن الماء بعد خروجه مع الماء عبر ورقة الترشيح ؟ وهل يعتبر من الطرق الفيزيائية أم الكيميائية ؟

.....

.....

المهارات العملية

انتهت الاسئلة دعواتي لك بالتوفيق

معلمة المادة / نوره آل مريد

المملكة العربية السعودية — اختبار العملي لمادة الكيمياء (1)

وزارة التعليـــــــم — للصف الأول ثـانـــوي

الثانوية الأولى بحوطة سدير — العـــــام الدراسي 1448 هـ

اسم الطالبة / ..... الصف / .....

10

تجربة (2)

مستخدمة وسائل السلامة في المختبر أجري التجربة الآتية:

عنوان التجربة/ الشحنات الكهربائية

1- اكتبي أسماء الأدوات والمواد التي أمامك؟

الأدوات: .....

خطوات العمل:

1- لديك بالونين حكيها في شعرك او بقطعة الصوف بجانبك ثم قربي البالونين من بعضهما، بماذا تشعرين ؟

2- سجلي ملاحظاتك

3- لديك مسطرة لفي الصوف حولها ومرريها إلى الأمام ثم الخلف عدة مرات ثم قربيها من قصاصات الورق

4- سجلي ملاحظاتك

التحليل:

1- صفي ما لاحظتيه عند إجراء التجربة في كلا الخطوتين ؟

.....

.....

2- في ضوء معرفتك بالشحنة الكهربائية حددي أي الشحنات متشابهة وأيها مختلفة؟ وضحي كيف عرفتي؟

.....

.....

3- استنتجي لماذا انجذبت قطع الورق الغير مشحونة إلى المسطرة المشحونة في الخطوة الثالثة ؟

.....

.....

المهارات العملية

انتهت الاسئلة دعواتي لك بالتوفيق

معلمة المادة / نوره آل مريد

المملكة العربية السعودية — اختبار العملي لمادة الكيمياء (1)

وزارة التعليـــــــم — للصف الأول ثـانـــوي

الثانوية الأولى بحوطة سدير — العـــــام الدراسي 1448 هـ

اسم الطالبة / ..... الصف / .....

10

تجربة (3)

مستخدمة وسائل السلامة في المختبر أجري التجربة الآتية:

عنوان التجربة/ تفاعل الإحلال البسيط و النشاط الكيميائي

1- اكتبي أسماء الأدوات والمواد التي أمامك؟

الأدوات: .....

خطوات العمل:

1- اسكبي 2 مل من محلول كبريتات الحديد في أنبوبة اختبار وضعيها في الحامل

2- ضعي قطعة من الخاصين على محلول كبريتات الحديد في الأنبوبة وسجلي ملاحظاتك

3- اسكبي 2 مل من محلول كبريتات الحديد في أنبوبة اختبار أخرى وضعيها في الحامل

4- ضعي قطعة من النحاس على محلول كبريتات الحديد في الأنبوبة وسجلي ملاحظاتك

التحليل:

1- ماذا لاحظتي عند وضع كلاً من الخارصين والنحاس في محلول كبريتات الحديد؟

.....

2- أذكري السبب العلمي في ما رأيتي ؟

.....

.....

3- اكتبي معادلة كيميائية موزونة لتفاعل كبريتات الحديد مع الخارصين ؟

.....

.....

المهارات العملية

انتهت الاسئلة دعواتي لك بالتوفيق

معلمة المادة / نوره آل مريد