

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الأول

الثانوية			المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء	المادة

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	مخلوط غير متجانس يحتوي على جسيمات يمكن ان تترسب بالترويق وذلك بتركه فترة دون تحريك	<input type="radio"/> المحلول	<input type="radio"/> المخلوط المعلق	<input type="radio"/> المخلوط الغروي	<input type="radio"/> المخلوط المتجانس
٢	من امثلة المخلوط المعلق	<input type="radio"/> الدم	<input type="radio"/> الوحل	<input type="radio"/> الحليب	<input type="radio"/> الجبن
٣	مخلوط غير متجانس يتكون من جسيمات متوسطة الحجم	<input type="radio"/> المخلوط الغروي	<input type="radio"/> المخلوط المعلق	<input type="radio"/> المحلول	<input type="radio"/> المخلوط المتجانس

س٢: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	يمكن فصل المخلوط المعلق بالترشيح	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	يحدث تأثير تندال في المخاليط الغروية فقط	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س٣: أجيب على مايلي :

علل

تُمنع الجسيمات المنتشرة من الترسب في المخاليط الغروية

.....

.....

.....

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الثاني

الثانوية			المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء	المادة

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١ الحركة العشوائية للجسيمات المنتشرة في المخاليط الغروية			
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
تأثير تندال	الحركة البراونية	الحركة الدورانية	الحركة الاهتزازية
٢ تشتت الضوء بواسطة الجسيمات المنتشرة في المخاليط المعلقة والغروية			
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
مبدأ أفوجادرو	قانون شارل	تأثير تندال	الحركة البراونية
٣ يعتبر مانع التجمد من المحاليل			
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
البلازما	الصلبة	السائلة	الغازية

س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	يمكن ان تحدث ظاهرة تندال في المحاليل	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	تسمى المادة التي تذوب في الماء المادة الذائبة	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س3: أجب على مايلي :

اكمل العبارات الآتية

1- من امثلة المخليط الغروية و..... و.....

2- تعتبر المياه الغازية من المحاليل

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الثالث

الثانوية		المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء ٣

س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	النسبة المئوية بدلالة الكتلة لمحلول يحتوي على 20 g من كلوريد الصوديوم مذاب في 600 ml من الماء تساوي %.....
<input type="radio"/>	12 %
<input type="radio"/>	30 %
<input type="radio"/>	3.22 %
<input type="radio"/>	9 %
٢	مولارية محلول حجمه 8 L وعدد مولاته 4 mol تساوي M
<input type="radio"/>	0.5
<input type="radio"/>	2
<input type="radio"/>	32
<input type="radio"/>	16
٣	ما حجم المحلول القياسي KI الذي تركيزه 3 M واللازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزه 1.25 M وحجمه 0.300ml
<input type="radio"/>	0.250 ml
<input type="radio"/>	3.5 ml
<input type="radio"/>	0.5 ml
<input type="radio"/>	0.125 ml

س٢: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	الكسر المولي ليس له وحدة قياس	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	المولالية هي عدد المولات الذائبة في 1 Kg من المذيب	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س٣: أكمل العبارة الآتية

1- عدد مولات المذاب في المحلول قبل التخفيف عدد مولات المذاب بعد التخفيف

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447 هـ

ورقة عمل الأسبوع الرابع

الثانوية		المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء

أولاً: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١ إحاطة جسيمات المذاب بجسيمات المذيب			
أ) الترشيح ○	ب) التبلور ○	ج) الذوبان ○	د) التسامي ○
٢ إذا ذاب 0.85 g من غاز ما عند ضغط مقداره 4 atm في 1 L من الماء فكم يذوب منه في 1 L عند ضغط 1 atm ونفس درجة الحرارة			
أ) 0.989 g/L ○	ب) 0.5 g/L ○	ج) 1.91 g/L ○	د) 0.21 g/L ○
٣ لزيادة ذوبان غاز ثاني أكسيد الكربون في الماء نقوم ب			
أ) تقليل الضغط ○	ب) زيادة الضغط ○	ج) زيادة الحرارة ○	د) التحريك ○

ثانياً: أختار المزوجة الصحيحة بين الرقم والحرف

م	س	م	ج	أظلل الإجابة المناسبة
١	من العوامل المؤثرة في الذوبان	أ	زادت ذائبية الغاز	أ) ○ ب) ○ ج) ○ د) ○ هـ) ○ و) ○
٢	يحتوي أكبر كمية من المذاب ذائبة في كمية محددة من المذيب	ب	قلت ذائبية الغاز	أ) ○ ب) ○ ج) ○ د) ○ هـ) ○ و) ○
٣	تتناسب ذائبية غاز في سائل تناسب طردي مع ضغط الغاز الموجود فوق السائل	ج	حرارة الذوبان	أ) ○ ب) ○ ج) ○ د) ○ هـ) ○ و) ○
٤	التغير الكلي للطاقة الذي يحدث خلال عملية تكون المحلول	د	قانون هنري	أ) ○ ب) ○ ج) ○ د) ○ هـ) ○ و) ○
٥	كلما زادت درجة حرارة السائل	هـ	المحلول المشبع	أ) ○ ب) ○ ج) ○ د) ○ هـ) ○ و) ○
		و	مساحة السطح	أ) ○ ب) ○ ج) ○ د) ○ هـ) ○ و) ○

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي ١٤٤٧ هـ

ورقة عمل الأسبوع الخامس

الثانوية			المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء	المادة

س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	الخواص الفيزيائية للمحاليل التي تتأثر بعدد جسيمات المذاب وليس بطبيعتها	<input type="radio"/> اللزوجة	<input type="radio"/> الخواص الكيميائية	<input type="radio"/> الخواص الجامعة	<input type="radio"/> قانون هنري
٢	محلول تركيزه 0.5 m و $K_b = 0.5 \text{ C/m}$ فإن الارتفاع في درجة الغليان يساوي	<input type="radio"/> 0.5 C	<input type="radio"/> 0.25 C	<input type="radio"/> 0.75 C	<input type="radio"/> 25 C
٣	يعتمد ثابت الارتفاع في درجة الغليان على	<input type="radio"/> طبيعة المذاب	<input type="radio"/> مولارية المحلول	<input type="radio"/> مولالية المحلول	<input type="radio"/> طبيعة المذيب

س٢: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	عند إضافة مادة غير متطايرة الى سائل نقي فان درجة التجمد ترتفع ودرجة لغليان تنخفض	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	يعتبر الضغط الاسموزي من الخواص الجامعة	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س٣: أجب على ما يلي :

أعلل

1- إضافة الملح الى الجليد على الطرق في فصل الشتاء

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع السادس

الثانوية			المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء	المادة

س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	مادة تحول ورقة تباع الشمس الحمراء الى زرقاء	<input type="radio"/>	المادة الحمضية	<input type="radio"/>	المادة القاعدية	<input type="radio"/>	ملح الطعام	<input type="radio"/>	الخل
٢	مادة تحتوي على الهيدروجين وتتأين في المحاليل منتجة أيونات الهيدروجين	<input type="radio"/>	حمض ارهينوس	<input type="radio"/>	قاعدة ارهينوس	<input type="radio"/>	حمض لويس	<input type="radio"/>	قاعدة لويس
٣	مادة تسلك سلوك الحمض والقاعدة	<input type="radio"/>	المادة الغروية	<input type="radio"/>	المادة اللزجة	<input type="radio"/>	المادة المتعادلة	<input type="radio"/>	المادة المترددة

س٢: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	في نظرية لويس الحمض هو المادة المستقبلية لزوج من الالكترونات	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	في نظرية برونستد لوري القاعدة هي المادة المستقبلية لايون الهيدروجين	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س٣: اكمل الجدولين :

الحمض	القاعدة المرافقة
HNO_3	
H_2SO_4	
H_2O	

القاعدة	الحمض المرافق
NH_3	<input type="checkbox"/>
H_2O	
Cl^-	

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي ١٤٤٧ هـ

ورقة عمل الأسبوع السابع

الثانوية		المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء (1-3)

س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	احماض تتأين كلياً	<input type="radio"/>	أحماض ضعيفة	<input type="radio"/>	احماض قوية	<input type="radio"/>	مواد مترددة	<input type="radio"/>	مواد متعادلة	<input type="radio"/>
٢	قيمة ثابت الاتزان لتأين الحمض الضعيف	<input type="radio"/>	المولارية	<input type="radio"/>	المولالية	<input type="radio"/>	ثابت افوجادرو	<input type="radio"/>	ثابت تأين الحمض	<input type="radio"/>
٣	القواعد التي تتأين جزئياً في المحاليل المائية المخففة	<input type="radio"/>	المواد المتعادلة	<input type="radio"/>	القواعد القوية	<input type="radio"/>	القواعد الضعيفة	<input type="radio"/>	طبيعة المذيب	<input type="radio"/>

س٢: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
١	من امثلة الاحماض القوية HCl و CH ₃ COOH	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢	كلما قلت قيمة ثابت تأين القاعدة كانت القاعدة اضعف	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س٣: أجب على ما يلي :

١- صنف الاحماض الاتية الى احماض احادية البروتون او ثنائية البروتون او ثلاثية البروتون

..... H₂SO₄

..... HCl

..... HCOOH

..... H₃PO₄

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي ١٤٤٧ هـ

ورقة عمل الأسبوع الثامن

الثانوية			المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء ٣	المادة

أولاً: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	سالب لوغاريتم تركيز أيون الهيدروجين	أ <input type="radio"/> الذوبان	ب <input type="radio"/> الرقم الهيدروجيني	ج <input type="radio"/> الرقم الهيدروكسيدي	د <input type="radio"/> التركيز
٢	إذا كان الرقم الهيدروجيني لمحلول يساوي ١٢ فإن المحلول	أ <input type="radio"/> قاعدي	ب <input type="radio"/> حمضي	ج <input type="radio"/> متعادل	د <input type="radio"/> متردد
٣	حاصل جمع الرقم الهيدروجيني والرقم الهيدروكسيدي يساوي	أ <input type="radio"/> ١٠	ب <input type="radio"/> ١١	ج <input type="radio"/> ١٣	د <input type="radio"/> ١٤

ثانياً: أختار المزاوجة الصحيحة بين الرقم والحرف

أظلل الإجابة المناسبة	ج	م	س	م
أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>	5	أ	قيمة ثابت تأين الماء تساوي	١
أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>	7	ب	إذا كان الرقم الهيدروجيني يساوي 9 فإن الرقم الهيدروكسيدي يساوي	٢
أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>	3×10^7	ج	إذا كان تركيز أيون الهيدروكسيد يساوي 1×10^{-8} فإن الرقم الهيدروجيني يساوي	٣
أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>	6	د	إذا كان الرقم الهيدروكسيدي يساوي 6.5 فإن تركيز أيون الهيدروكسيد يساوي -	٤
أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>	5	هـ	قيمة PH للماء تساوي	٥
أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>	1×10^{-14}	و		

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع التاسع

الثانوية		المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء ٣

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	مركب أيوني يتكون من أيون موجب من قاعدة و أيون سالب من حمض
<input type="radio"/>	المحلول المنظم
<input type="radio"/>	الكواشف
<input type="radio"/>	الملح
<input type="radio"/>	المادة المترددة
٢	طريقة لتحديد تركيز محلول ما وذلك بتفاعل حجم معلوم منه مع محلول تركيزه معلوم
<input type="radio"/>	المعايرة
<input type="radio"/>	التعادل
<input type="radio"/>	التخفيف
<input type="radio"/>	الكسر المولي
٣	النقطة التي يتغير عندها لون الكاشف
<input type="radio"/>	نقطة الغليان
<input type="radio"/>	نقطة التكافؤ
<input type="radio"/>	نقطة النهاية
<input type="radio"/>	تميه الملح

س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	الاملاح الحمضية تنتج من تفاعل حمض ضعيف مع قاعدة قوية	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	المحلول المنظم محلول يقاوم التغيرات في قيمة ال PH	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س3: أجب على مايلي :

أكمل العبارات الآتية

- 1- كلما زادت تراكيز الايونات المنظمة في المحلول سعة المحلول المنظم
- 2- الاصباغ التي تتأثر ألوانها بالمحاليل الحمضية والقاعدية تسمى

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع العاشر

الثانوية			المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء ٣	المادة

س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١ فقدان ذرة المادة للالكترونات			
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
الاختزال	الأكسدة	التفاعل النووي	العامل المؤكسد
٢ عدد تأكسد الكلور Cl في المركب NaClO_4 يساوي			
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
+5	+6	+7	+8
٣ $\text{Fe}^{3+} + e^- \rightarrow \text{Fe}^{2+}$ هذه العملية			
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
اختزال	أكسدة	اشعاع	تبلور

س٢: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	العامل المؤكسد هو المادة التي يحدث لها اختزال	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	عدد تأكسد الأكسجين في مركب H_2O_2 يساوي -2	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س٣: أجب على ما يلي :

أعرف المصطلحات الآتية

1- تفاعلات الأكسدة الاختزال

.....
.....

2- العامل المختزل

.....
.....

ورقة عمل الأسبوع الحادي عشر

الثانوية		المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء ٣

س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	$Cu + 4HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + 2NO_2 + \dots\dots\dots$ لوزن ذرات الاكسجين يضاف
<input type="radio"/>	جزيء ماء
<input type="radio"/>	٢ جزيء ماء
<input type="radio"/>	٣ جزيء ماء
<input type="radio"/>	٤ جزيئات ماء
٢	$2Fe + 3Cl_2 \rightarrow 2FeCl_3$ بناء على هذه المعادلة فإن نصف تفاعل الاكسدة هو
<input type="radio"/>	$Fe \rightarrow Fe^{3+} + 3e^-$
<input type="radio"/>	$Fe^{3+} + e^- \rightarrow Fe^{2+}$
<input type="radio"/>	$Cl_2 + 2e^- \rightarrow 2Cl^-$
<input type="radio"/>	$Cl_2 + 3e^- \rightarrow 2Cl^-$
٣	لوزن معادلات الاكسدة والاختزال في الوسط الحمضي يتم اضافة ايونات
<input type="radio"/>	الكبريتات
<input type="radio"/>	الهيدروكسيد
<input type="radio"/>	الهيدروجين
<input type="radio"/>	النترات

س٢: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
١	لوزن معادلات الاكسدة والاختزال في الوسط القاعدي يتم اضافة ايونات الهيدروكسيد	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢	عند وزن المعادلة بطريقة نصف التفاعل يجب وزن الشحنات ايضا	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س٣: أعرف كلا من

١- نصف تفاعل الاكسدة

.....

٢- نصف تفاعل الاختزال

.....

.....

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447 هـ

ورقة عمل الأسبوع الثاني عشر

الثانوية		المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء 3

أولاً: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1 جهاز يحول الطاقة الكيميائية الى طاقة كهربائية			
<input type="radio"/> أ	<input type="radio"/> ب	<input type="radio"/> ج	<input type="radio"/> د
2 ممر لتدفق الايونات من جهة لاخرى في الخلية الجلفانية			
<input type="radio"/> أ	<input type="radio"/> ب	<input type="radio"/> ج	<input type="radio"/> د
3 القطب الذي يحدث عنده تفاعل اختزال			
<input type="radio"/> أ	<input type="radio"/> ب	<input type="radio"/> ج	<input type="radio"/> د

ثانياً: اظلل حرف (ص) اذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) اذا كانت العبارة خاطئة

السؤال	ص	خ
جهد الاختزال القياسي للهيدروجين يساوي صفر	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
اذا كان التفاعل تلقائي يكون جهد الخلية القياسي سالب	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

ثالثاً : اكمل العبارات الاتية

- 1- الانود يحدث عنده تفاعل
- 2- معادلة جهد الخلية هي

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي ١٤٤٧

أوراق عمل الأسبوع الثالث عشر

الثانوية			المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء ٣	المادة

أولاً: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١ هي عبارة عن خلية جلفانية أو أكثر في عبوة واحدة تنتج طاقة كهربائية			
<input type="radio"/> أ خلية التحليل الكهربائي	<input type="radio"/> ب البطارية	<input type="radio"/> ج الخلية الضوئية	<input type="radio"/> د الطلاء الكهربائي
٢ من أمثلة البطاريات الثانوية			
<input type="radio"/> أ البطارية القلوية	<input type="radio"/> ب بطارية الفضة	<input type="radio"/> ج بطارية السيارة	<input type="radio"/> د البطارية الجافة
٣ خلية لا تنفذ حيث يتم امدادها بالوقود باستمرار			
<input type="radio"/> أ البطارية القلوية	<input type="radio"/> ب بطارية الفضة	<input type="radio"/> ج بطارية السيارة	<input type="radio"/> د خلية الوقود

ثانياً: اظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة

السؤال	ص	خ
١٢ الأنود في البطارية الجافة عبارة عن عمود من الجرافيت	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢٢ الجلفنة هي تغطية الحديد بفلز اخر لحمايته من التآكسد	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

ثالثاً : أعلل

١- الصداً عملية بطيئة ؟

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي ١٤٤٧ هـ

أوراق عمل الأسبوع الرابع عشر

الثانوية			المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء ٣	المادة

أولاً: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	خسارة الفلز الناتج عن تفاعل أكسدة واختزال
أ	<input type="radio"/> خلية التحليل الكهربائي
ب	<input type="radio"/> الجلفنة
ج	<input type="radio"/> التآكل
د	<input type="radio"/> الطلاء الكهربائي
٢	بطارية يعاد شحنها
أ	<input type="radio"/> البطارية القلوية
ب	<input type="radio"/> بطارية الفضة
ج	<input type="radio"/> بطارية السيارة
د	<input type="radio"/> البطارية الجافة
٣	المحلول الموصل في بطارية السيارة
أ	<input type="radio"/> الامونيا
ب	<input type="radio"/> حمض الكبريتيك
ج	<input type="radio"/> الماء
د	<input type="radio"/> حمض الكلور

ثانياً: اظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة

م	السؤال	ص	خ
١	بطارية الفضة تستخدم في سماعات الاذن والساعات	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢	بطارية الليثيوم لا يعاد شحنها	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

ثالثاً : أقارن

**المقارنة بين البطاريات الأولية والثانوية مع إعطاء أمثله ؟

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447 هـ

أوراق عمل الأسبوع الخامس عشر

الثانوية			المرحلة
الثالث الثانوي	الصف	كيمياء 3	المادة
1 استعمال الطاقة الكهربائية لاحداث تفاعل كيميائي			
د البطارية <input type="radio"/>	ج التآكل <input type="radio"/>	ب الجلفنة <input type="radio"/>	أ التحليل الكهربائي <input type="radio"/>
2 يمكن تحليل مصهور كلوريد الصوديوم بواسطة			
د هول هيروليت <input type="radio"/>	ج بطارية السيارة <input type="radio"/>	ب خلية داون <input type="radio"/>	أ البطارية القلوية <input type="radio"/>
3 عند الطلاء الكهربائي لملعقة بطبقة من الفضة توصل الفضة ب			
د المهبط <input type="radio"/>	ج القنطرة الملحية <input type="radio"/>	ب الانود <input type="radio"/>	أ الكاثود <input type="radio"/>

أولاً: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

ثانياً: اظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة

خ	ص	
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	الخلية الكهروكيميائية التي يحدث فيها تحليل كهربائي تسمى خلية التحليل الكهربائي
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	يتم انتاج الألومنيوم في عملية تسمى هول - هيروليت

ثالثاً : اكمل العبارات الآتية

1- عند الطلاء الكهربائي لجسم بطبقة من الفضة يتم توصيل الجسم المراد طلاؤه.....

علل

يتم انتاج الألومنيوم في مصانع قريبة من محطات الطاقة الكهربائية

.....

.....