

الشاردة و المحلول الشاردي

ما هو المحلول المائي

حضر المحاليل التالية

كمية قليلة من السكر مع الماء المقطر
كمية قليلة من ملح الطعام مع الماء المقطر
كمية قليلة من ماء الجافيل مع الماء المقطر
حجم من الماء المقطر مع حجمين من الكحول الإيثيلي
حجم من الكحول الغيثيلي مع حجمين من الماء المقطر
حجم من زيت المائدة مع حجمين من الماء المقطر
ماذا تلاحظ ؟

حاول أن تميز المحلول المائي عن غيره من بين المحاليل

المحاليل المائية هي:

سكر + ماء مقطر
كمية قليلة من الملح + ماء مقطر
كمية قليلة من ماء جافيل + ماء مقطر
كحول إيثيلي + حجمين من الماء المقطر
ليست محاليل مائية
حجمين ما كحول إيثيلي + حجمين الماء المقطر
حجم من زيت المائدة + حجمين من الماء المقطر

المحلول الشاردي

النشاط 2

حضر الادوات و المحاليل التالية

وعاء زجاجيا ، محلول للتيار الكهربائي المستمر ، أمبير متر ، قاطعة ، مصباح كهربائي 6 فولط ، مولد
الثنائي ملح الطعام ، محلول سكري ، محلول كلور النحاس
ركب الدارة الكهربائية المبينة في الشكل
ضع محلول ملح الطعام في الوعاء ثم أغمس طرفي مسريين غير متاثرين و موصلين لسلكي
التوصيل

أغلق الدارة الكهربائية ، ماذا تلاحظ ؟

الملاحظة

إنحراف مؤشر الجهاز و إضاءة المصباح

كرر التجربة مع المحاليل الاخرى و في كل مرة أغسل الوعاء بالماء المقطر قبل أن تصب فيه محلولاً
جديداً

سجل كل ملاحظاتك ؟

ماذا يمكن أن تستنتج من خلال هذه التجربة ؟

الاستنتاج

نستنتج ان محلول كلور الصوديوم و محلول كلور النحاس الثنائي يمرر التيار الكهربائي بينما المحلول
السكري لا يمرر التيار الكهربائي
. حاول ان تفسر استنتاجك مجهرياً

المحاليل التي تنقل التيار الكهربائي محاليل شاردية لأنها تحتوي على حاملات الشحن الكهربائية
أستنتج بعض خصائص المحلول الشاردي

المحاليل الشاردية ناقله للتيار الكهربائي

الشاردة الموجبة و الشاردة السالبة

نستعمل في هذا النشاط ثلاث مواد صلبة و محاليلها المائية
مسحوق السكر الذي يحتوي على جزيئات السكر
مسحوق كلور الصوديوم الذي تحتوي بلوراته على شوارد
الكلور و شوارد الصوديوم

نشاط 3

ضع كل مسحوق في زجاجة أو حوض زجاجي و أدخل فيه طرفي مسريين غير متأثرين بالمحلول
أغلق الدارة الكهربائية ، ماذا تلاحظ ؟
الملاحظة 1 : عدم لإضاءة المصباح الكهربائي
الملاحظة الثانية : عدم إضاءة المصباح الكهربائي

النتيجة

المحاليل المائية هي المحاليل التي يكون فيها المذيب هو الماء

النتيجة

محاليل مائية شاردية : ناقلة للتيار الكهربائي
محاليل مائية جزيئية : غير ناقلة للتيار الكهربائي

النتيجة

الأجسام الصلبة الجزيئية و الاجسام الصلبة الشاردية لا تنقل التيار الكهربائي

نشاط 4

ضع الآن محلول كلور الصوديوم ثم اغمس فيه طرفي مسريين
أغلق الدارة الكهربائية ، ماذا تلاحظ ؟
الملاحظة : نلاحظ توهج المصباح الكهربائي

التفسير

المحلول المائي لكلور الصوديوم يحتوي على نوعين من حاملات الشحن الكهربائي
حاملات الشحن الكهربائية الموجبة
حاملات الشحن الكهربائي السالبة

الاستنتاج

من ملاحظاتك السابقة ، حاول أن تملأ الفراغات التالية
لا الشاردية الكهربائي ، كما أن الاجسام الصلبة التيار و محاليلها لا تنقل الجزيئية إن الاجسام الصلبة
الكهربائي لكن محاليلها ناقلة للكهربائي لأنها تحتوي على حاملات الشحن الكهربائية ، إنها التيار تنقل

الشوارد

رغم التيار الكهربائي لذلك لا تنقل الشاردية في الأجسام الصلبة ال **حرة** تكون هذه الأخيرة غير
مشحونة كهربائياً إحتوائها على أفراد كيميائية

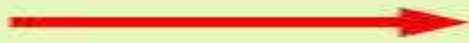
النتيجة

الشاردة الموجبة البسيطة : هي ذرة فقدت إلكترونات أو أكثر

الشاردة السالبة البسيطة : هي ذرة اكتسبت إلكترونات أو أكثر

نموذج الشاردة





ذرة الصوديوم متعادلة كهربائياً

شاردة الصوديوم لها شحنة كهربائية عصبية



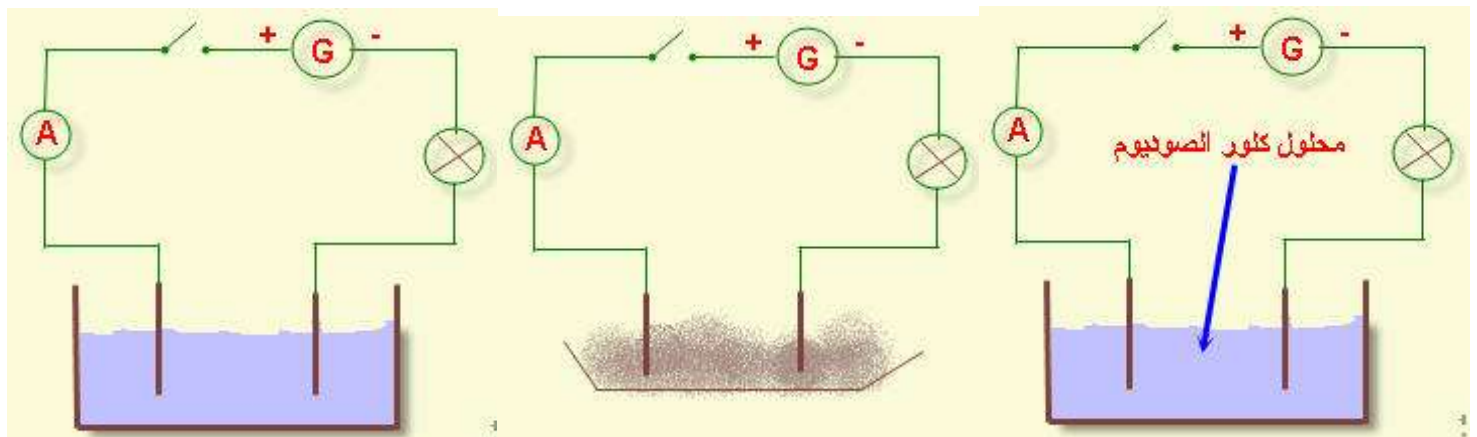
ذرة الكلور متعادلة كهربائياً

شاردة الكلور لها شحنة كهربائية عصبية سالبة

أسماء و صيغ بعض الشوارد البسيطة

من خلال بعض الملصقات الموجودة على قارورات مياه معدنية مختلفة تعرف على بعض شوارد الاملاح المعدنية المنحلة في المياه
صنف هذه الشوارد إلى شوارد موجبة و شوارد سالبة ؟
ما هي الشوارد المركبة و الشوارد البسيطة من بين هذه الشوارد؟

شوارد موجبة						إسم الشاردة	الصيغة
الفضة	الحديد الثاني	بوتاسيوم	مغنيزيوم	صوديوم	كالسيوم	الكالسيوم	Ca^{+2}
						مغنيزيوم	Mg^{+2}
						صوديوم	Na^+
						بوتاسيوم	K^+
						كربونات	HCO_3^-
						هيدروجينية	SO_4^{-2}
						كبريتات	Cl^-
						كلور	NO_2^{-2}
						نيتريت	NO_3^-
						نترات	NO_3^-



التحليل الكهربائي البسيط



كيف أتعرف على نواتج التحليل الكهربائي البسيط الأدوات المستعملة

محلول مائي لكlor الزنك , كاشف النيلة , و عاء تحليل كهربائي
مسريين من الفحم , مولد كهربائي , أسلاك التوصيل , قاطعة
حامل. لا أنبوب على شكل حرف

نشاط رقم 1

نحقق التجربة وفق الوثيقة المقابلة

ماذا تلاحظ على مستوى المسريين ؟

نلاحظ إنطلاق غاز مخضر اللون بجوار المصعد : **الملاحظة**
تشكل راسب بجوار المهبط على شكل شعيرات

نشاط رقم 2

أعد نفس التجربة السابقة لكن باستعمال الأنبوب المعكوف
ضع قطرات من كاشف النيلة بجوار المتصل بالقطب الموجب للمولد
ماذا تلاحظ ؟

إختفاء اللون الأزرق دلالة على وجود غاز الكلور : الملاحظة

و ترسب الزنك على المسرى السالب

ما هما ناتجا التحليل الكهربائي على مستوى المسريين

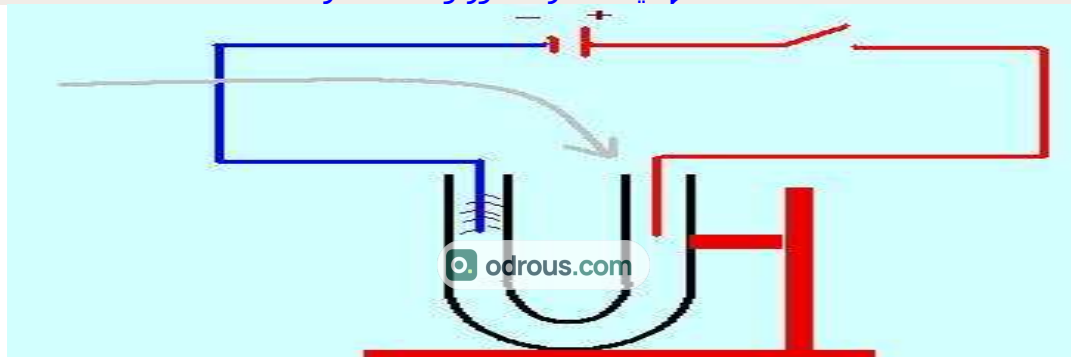
غاز الكلور : المسرى المتصل بالقطب الموجب

الزنك : المسرى المتصل بالقطب السالب

ماهي المواد في الحالة الابتدائية و المواد في الحالة النهائية

الحالة الابتدائية : محلول كلور الزنك

الحالة النهائية : غاز الكلور و معدن الزنك



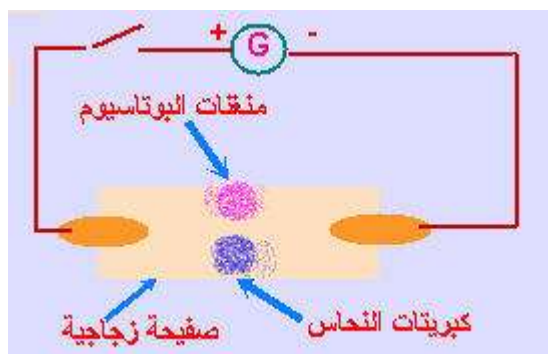
النموذج المجهرى للتحليل الكهربائي التيار الكهربائي في المحلول الشاردي الأدوات المستعملة

كلور البوتاسيوم - بلورات من كبريتات النحاس الثنائي
فوق منغنيات البوتاسيوم - ورق الترشيح - مولد كهربائي
أسلاك ناقلة - صفيحتين من النحاس - صفيحة زجاجية

النشاط

بلل ورق الترشيح بالمحلول كلور البوتاسيوم
كمية قليلة من كبريتات النحاس الثنائي التي تحتوي على شوارد
كمية أخرى من فوق منغنيات البوتاسيوم التي تحتوي على شوارد
ركب الدارة الكهربائية
أغلق الدارة الكهربائية
مادا تلاحظ ؟

انتقال شوارد النحاس نحو المهبط : **الملاحظة**
و شوارد فوق منغنيات البوتاسيوم نحو المصعد



النتيجة

تنتقل الشوارد الموجبة نحو المهبط (المسرى المتصل بالقطب السالب
تنتقل الشوارد السالبة نحو المصعد (المسرى المتصل بالقطب الموجد

كيف أنمذج التحول الكيميائي عند كل مسرى

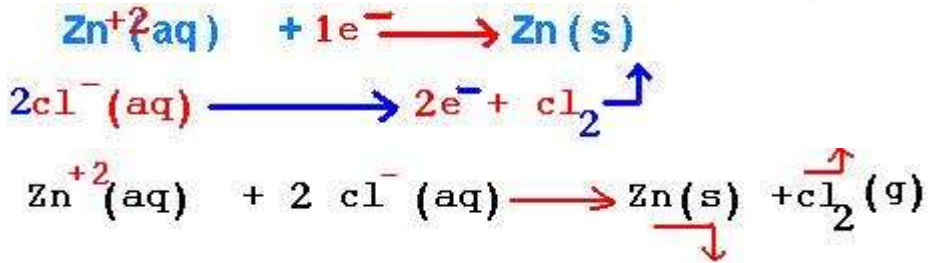
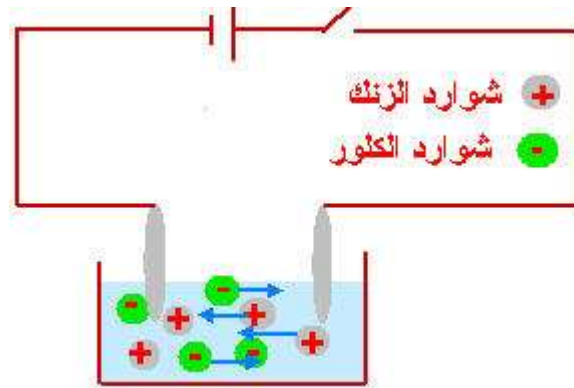
بناء على نتائج التجربة السابقة
وعند غلق الدارة الكهربائية تبدأ الشوارد في الحركة
أي تهاجر من مسرى إلى مسرى آخر
تتجه شوارد الكلور نحو المصعد
و تتجه شوارد الزنك نحو المهبط

مادا يحدث لشاردة الكلور عند المصعد ؟

كل شاردة كلور في المحلول تحمل إلكترونات زائدا
تهاجر نحو المصعد لتتخلى له عن إلكترونات متحولة
إلى ذرة كلور ترتبط مع ذرة أخرى لتعطي غاز الكلور

المعادلة الكيميائية عند المصعد

مادا يحدث لشاردة الزنك عند المهبط
شاردة الزنك تهاجر إلى المهبط لتكتسب إلكترونين متحولة
إلى ذرة الزنك



حصيلة المعادلة الكيميائية الإجمالية النتيجة

إن التيار الكهربائي في المحلول الشاردي ناتج عن إنتقال مزدوج للشوارد الموجبة و الشوارد السالبة في جهتين متعاكستين
التيار الكهربائي في المعادن ناتج عن الحركة الإجمالية للالكترونات الحرة المتجة خارج المولد من القطب السالب نحو القطب الموجب

مفهوم الفرد الكيميائي

نشاط 1

حضر الأدوات التالية

حمض كلور الماء - محلول نترات الفضة - مجموعة من الانابيب

التجربة 1

صب كمية قليلة من حمض كلور الماء في انبوب اختبار

صف بعض القطرات من نترات الفضة

ماذا تلاحظ ؟

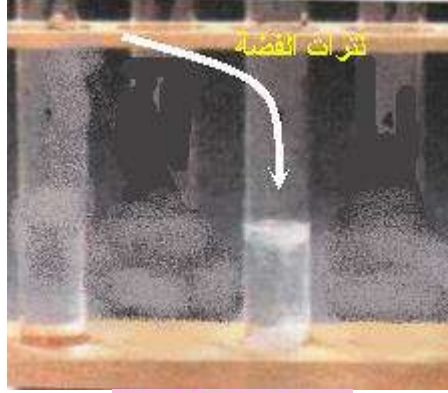
الملاحظة : نلاحظ تشكل راسب أبيض

ماهو الفرد الكيميائي لمحلول حمض كلور الماء ؟

شاردة الكلور تشكل الراسب الابيض دلالة على وجود

أوجد الصيغة الكيميائية لمحلول حمض كلور الماء

الهيدروجين علما أن الفرد الكيميائي الآخر هو شوارد



تفاعل حمض كلور الماء و الحديد

الأدوات المستعملة

حضر الأدوات التالية

حمض كلور الماء - هيدروكسيد الصوديوم - برادة الحديد

مجموعة انابيب اختبار

التجربة 2

ضع قليلا من برادة الحديد في انبوب اختبار وصب عليها قطرات من حمض كلور الماء

ماذا تلاحظ ؟

الملاحظة : تصاعد فقاعات غازية من برادة الحديد

أكشف عن الغاز المنطلق

نقرب من فوهة الأنبوب عود ثقاب مشتعل نسمع فرقعة خفيفة

تدل على غاز الهيدروجين

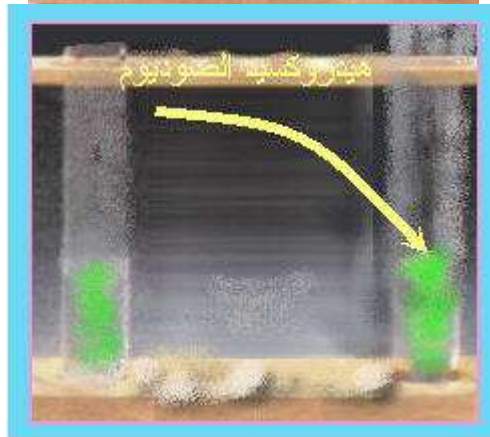
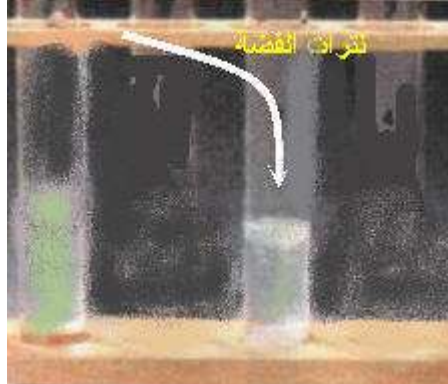


التجربة 3

بعد ترك التفاعل السابق يستمر خد محتوى الأنبوب - المحلول الناتج - ووزعه على أنبوتي اختبار

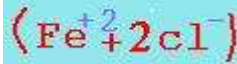
صف ثلاث قطرات من محلول نترات الفضة إلى الأنبوب الأول
مادا تلاحظ ؟

الملاحظة : إختفاء اللون الأخضر الفاتح و ظهور اللون الأبيض
دلالة عن وجود شوارد الكلور



صف إلى الأنبوب الثاني بعض من قطرات هيدروكسيد الصوديوم
مادا تلاحظ ؟

الملاحظة : بقاء اللون الأخضر الفاتح دلالو عن وجود شوارد الحديد الثنائية
استنتج من نتائج التجربة الصيغة الكيميائية للمحلول الناتج



كيف تؤثر شاردة النحاس على ذرة الحديد

التجربة 1

حضر الأدوات و المحاليل التالية

محلول كبريتات النحاس - مسمار من الحديد - كأس
صب حوالي 50 ملل من www.iodorus.com في كأس
ضع مسمار الحديد في كأس و أنتظر بعض الوقت
مادا تلاحظ ؟

الملاحظة :ترسب النحاس على المسمار
تأكل المسمار قليلا
أكشف عن الأفراد الكيميائية لهذا التفاعل
وزع المحلول على أنبوتي اختبار
ضف بعض القطرات من محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى الأنبوب الأول
ماذا تلاحظ ؟

الملاحظة : تشكل راسب أخضر فاتح دلالة على وجود شاردة الحديد الثنائي
ضف بعض القطرات الى الأنبوب الثاني كلور الباريوم
ماذا تلاحظ ؟

الملاحظة : تشكل راسب ابيض دلالة على وجود شاردة الكبريتات

الاستنتاج

نستنتج أن شوارد النحاس اختفت و ظهرت شوارد الحديد الثنائي في المحلول

النتيجة

حصيلة التفاعل الكيميائي للحديد و محلول كبريتات النحاس
التعبير بالأنواع الكيميائية



النتيجة

الفرد الكيميائي هو كل حبيبة مجهرية مكونة للمادة مثل الجزيء و الذرة -و الشاردة و نواة الذرة و الإلكترونات

انحفاظ المادة و الشحنة في التفاعل الكيميائي

حضر المواد و الأدوات التالية : محلول حمض كلور الماء , برادة الحديد , قطع صغيرة من الزنك , مسحوق الألمنيوم , أنابيب اختبار

نضع في الأنبوب الأول برادة الحديد و في الأنبوب الثاني قطع صغيرة من الزنك و في الأنبوب الأخير مسحوق الألمنيوم

نضيف كمية من محلول كلور الماء إلى كل أنبوب

عند تفاعل المعادن الثلاثة مع حمض كلور الماء تتم وفق المعادلة التالية



كيف يمكنك الكشف على ملح الحديد و ملح الزنك ؟

هيدروكسيد الصوديوم نظيف إلى كل محلول بعض القطرات من محلول

الحالة الابتدائية و الحالة النهائية فسر تفاعل حمض كلور الماء و الألمنيوم بالأفراد الكيميائية المتواجدة في التالية وفق المعادلة الكيميائية الإجمالية



ماذا تستنتج فيما يخص عدد الأفراد الكيميائية و الشحنة الكهربائية ؟

التفاعل	الحالة الابتدائية	الحالة النهائية
عدد الأفراد الكيميائية	2 Al . 6 H . 6 cl	2 Al . 6 H . 6 cl
الشحنة الكهربائية الموجبة	6 (+)	3 (+) * 2
الشحنة الكهربائية السالبة	6 (-)	3 (-) * 2
الشحنة الإجمالية	6 (+) + 6 (-) = 0	6 (+) + 6 (-) = 0

النتيجة

خلال التفاعل الكيميائي تبقى الكتلة و الشحنة الكهربائية دوما محفوظتين
كتلة المتفاعلات تساوي كتلة النواتج
مجموع الشحنات الكهربائية في المتفاعلات تساوي مجموع الشحنات الكهربائية في النواتج

حصول تفاعل حمض كلور الماء مع الحديد

عبر بالنوع الكيميائي عن حصول التفاعل الكيميائي



حصول التفاعل الكيميائي بالصيغة الشاردية

حصول التفاعل الكيميائي بالصيغة الجزيئية

حصول التفاعل الكيميائي بالصيغة المختزلة



المعادلة النصفية

المعادلة النصفية

المعادلة الكيميائية بالصيغة الشاردية



تحليل على الماء

الأدوات و المواد المستعملة

حضر المواد و الأدوات الآتية مع أخذ الاحتياطات اللازمة في التعامل مع المواد الكيميائية
ماسة ، أنابيب اختبار - - الفضة- كربونات الصوديوم - كلور الباريوم - مياه مختلفة ، ماء مقطر نترات-
ماء معدني - ماء معدني غازي - ماء المطر

التجربة

ضع كمية قليلة من الماء المراد تحليله في أنبوب اختبار

صف لكل أنبوب اختبار ثلاث قطرات من الكاشف باستعمال الماسة

عليك بتنظيف الزجاجات المستعملة بالماء المقطر في كل مرة قبل إعادة استعمالها

شاردة الكالسيوم	شاردة الكبريتات	شاردة الكلور	الشاردة
كربونات الصوديوم	كلور الباريوم	نترات الفضة	الكاشف المستعمل
لا شيء	لا شيء	لا شيء	الماء المقطر
موجودة	موجودة	موجودة	ماء الحنفية
موجودة	موجودة	موجودة	ماء معدني
موجودة	موجودة	موجودة	ماء معدني غازي
لا شيء	لا شيء	لا شيء	ماء المطر



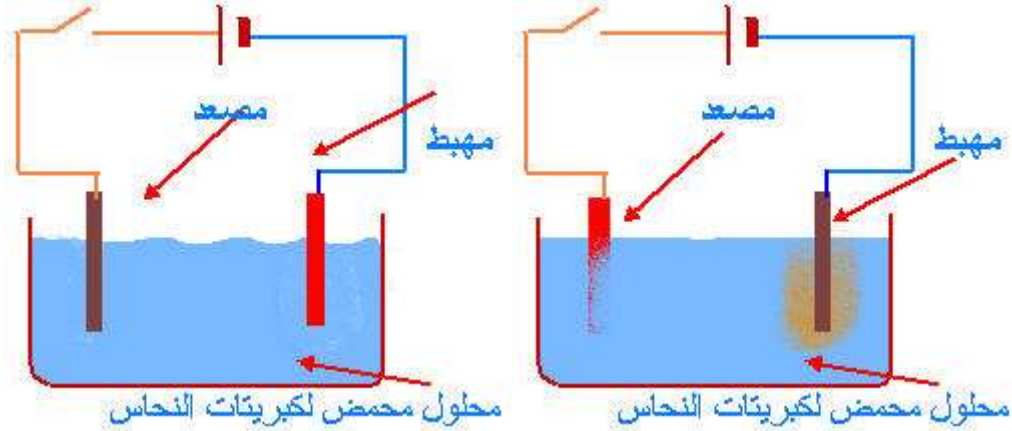
التحليل الكهربائي لمحلول مائي شاردي

الأدوات المستعملة

محلول مائي محمض لكبريتات النحاس - وعاء تحليل كهربائي
مسرى من النحاس - مسرى من الفحم - عمود كهربائي - أسلاك ناقلة
التجـربة
أنجز التركيب الموجود أمامك
ماذا تلاحظ في الحالة الأولى ؟

عند المصعد تأكل النحاس : **الملاحظة**
عند المهبط : ترسب النحاس

أعكس التوصيل على مستوى العمود الكهربائي
ماذا تلاحظ ؟



المعادلة الكيميائية	النتائج المتفاعلات
عند المصعد	$\text{Cu} \longrightarrow \text{Cu}^{+2} + 2\text{e}^-$
عند المهبط	$\text{Cu}^{+2} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Cu}$
الإجمالية	$\text{Cu} + \text{Cu}^{+2} \longrightarrow \text{Cu} + \text{Cu}^{+2}$

هل يمكن اعتبار هذا التحليل بسيط ؟

هذا التحليل لا يمكن اعتباره بسيطاً لأن أحد المسرى دخل في التفاعل
الملاحظة

نلاحظ ترسب النحاس على المهبط و صعود غاز الأكسجين عند المصعد

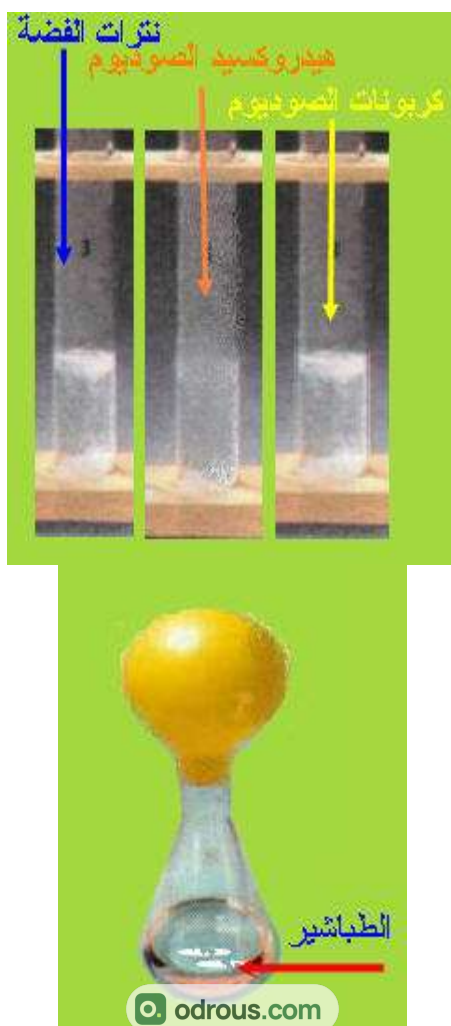
فعل محلول حمض كلور الماء على الكلس

الأدوات و المواد المستعملة

كربونات - حمض كلور الماء ممدد - قطعة طباشير - ماء الكلس - نترات الفضة - محلول الصود محلول معكوف - أنابيب اختبار - ماصة - الصوديوم - ميزان - ورق - كاس ذو قدم - قمع - أنبوب زجاجي - سداة - مرشح

التجربة

خذ دورقا به 50 ملل من محلول حمض كلور الماء و سده بمثنة مطاطية وضعت بداخلها قطعة طبشور . ضع الكل على كفة ميزان وزن الكل أمسك المثانة و افرغ محتواها داخل القارورة مع إبقائها مسدودة رسم الوضعية النهائية الكشف عن نواتج التفاعل الكيميائية أ / - اقترح تركيبا بالكشف عن الغاز الناتج و أنجزه ؟



التركيب المقترح الذي امامك

ب /- الكشف عن شوارد المحلول المائي
 نأخذ قليلا من المحلول الناتج و نوزعة على أنبوتي اختبار
 ثم نظيف بعض القطرات من كل كاشف
 نظيف بعض القطرات من كربونات الصوديوم إلى الأنبوب الاول
 الملاحظة : راسب أبيض دلالة على وجود شاردة الكالسيوم
 نظيف بعض القطرات من هيدروكسيد الصوديوم لأنبوب الثاني
 الملاحظ : عدم تشكل الراسب
 نظيف إلى الأنبوب الثاني بعض القطرات من نترات الفضة
 الملاحظة : راسب أبيض عند تعرضه للضوء يسود دلالة على وجود شاردة الكلور



سم متفاعلات و نواتج التفاعل الكيميائي

المتفاعلات

كربونات الكالسيوم + حمض كلور الماء

النواتج

الماء + ثنائي أكسيد الكربون + كلور الكالسيوم

