

المادة وتحولاتها

الشاردة والمحلول الشاردي

◀ تكون للأجسام الصلبة بنية جزيئية (مثل سكر الطعام) أو بنية شاردية (مثل ملح الطعام).
 ▶ الأجسام الصلبة (من غير المعادن) لا تنقل التيار الكهربائي سواء كان لها بنية جزيئية أو بنية شاردية.

◀ محاليل المواد الجزيئية لا تنقل التيار الكهربائي. (مثل سكر منحل في الماء).

◀ محاليل المواد الشاردية (ماء ملحي) تنقل التيار الكهربائي. (مثل ملح الطعام منحل في الماء).

◀ يحتوي المحلول الشاردي على شوارد موجبة وشوارد سالبة مبعثرة في المحلول. (مثل: محلول كلور الصوديوم يحتوي على شوارد الصوديوم الموجبة Na^+ وشوارد الكلور السالبة Cl^-).

◀ الشاردة الموجبة: عبارة عن ذرة فقدت إلكترونات أو أكثر فظهرت عليها شحنة موجبة تساوي بالقيمة شحنة عدد الإلكترونات المفقودة.

◀ الشاردة السالبة: عبارة عن ذرة اكتسبت إلكترونات أو أكثر فظهرت عليها شحنة سالبة تساوي بالقيمة شحنة عدد الإلكترونات المكتسبة.

◀ رمز الشاردة: يرمز للشاردة بنفس رمز الذرة التي فقدت أو اكتسبت إلكترونات مع إضافة إشارة (+) أو (-) في أعلى يمين الرمز لإبراز نوع الشحنة التي تحملها الشاردة ورقم يدل على عدد الشحنات العنصرية التي تحملها. (فمثلا: Al^{3+} شاردة ألومنيوم التي تحمل شحنة موجبة ، مقدارها ثلاث شحنات عنصرية).

$Na \rightarrow e^- + Na^+$	شاردة صوديوم:
ذرة صوديوم \rightarrow إلكترون + شاردة صوديوم	هي ذرة صوديوم فقدت إلكترونات واحدا:
$Cl + e^- \rightarrow Cl^-$	شاردة كلور:
ذرة كلور + إلكترون \rightarrow شاردة كلور	هي ذرة كلور اكتسبت إلكترونات واحدا:

الشاردة	رمزها	الكاشف	النتائج
الكلور	Cl^-	محلول نترات الفضة $[Ag^+ + NO_3^-]$	راسب أبيض يسود بوجود الضوء هو كلور الفضة $AgCl$
الكبريتات	SO_4^{2-}	محلول كلور الباريوم $[Ba^{2+} + 2Cl^-]$	راسب أبيض هو كبريتات الباريوم $BaSO_4$
الكالسيوم	Ca^{2+}	محلول أكسيلات الألمنيوم $[2NH_4^+ + C_2O_4^{2-}]$	راسب أبيض هو أكسيلات الكالسيوم CaC_2O_4
الكاربونات	CO_3^{2-}	حمض كلور الماء $[H^+ + Cl^-]$	ينطلق غاز ثاني أكسيد الكربون يعكر رائق الكلس ويتشكل راسب هو كربونات الكالسيوم $CaCO_3$
الصوديوم	Na^+	نغمر سلك نحاسي في المحلول ثم نعرضه للهب موقد بنزن (قليل اللون)	يظهر اللون الأصفر في اللهب
النحاس	Cu^{2+}	محلول الصود $[Na^+ + OH^-]$	راسب أزرق هو هيدروكسيد النحاس
الحديد	Fe^{2+}	محلول الصود $[Na^+ + OH^-]$	راسب أخضر
الحديد	Fe^{3+}	محلول الصود $[Na^+ + OH^-]$	راسب برتقالي قرميدي

التحليل الكهربائي البسيط

- التحليل الكهربائي البسيط هو تحول كيميائي أو تفاعل كيميائي، يحدث بواسطة التيار الكهربائي.
- ويتم فيه تفكيك المركبات الشارديّة إلى مكوناتها بواسطة التيار الكهربائي، دون أن يطرأ تغيير على المسريين.
- يجري التحليل الكهربائي على المحاليل المائية للمركبات الشارديّة أو مصهورها.
- يستخدم في عمليات التحليل الكهربائي أوعية خاصّة تدعى أوعية فولط أو أوعية التحليل الكهربائي.
- يحتوي المحلول المائي للمركب الشاردي في وعاء التحليل على شوارد موجبة وشوارد سالبة.
- مجموع الشحنات العنصرية الموجبة في المحلول الشاردي يساوي مجموع الشحنات السالبة في نفس المحلول، وهذا مما يجعل كل محلول شاردي متعادلا كهربائيا.
- عند غلق القاطعة تتجه الشوارد السالبة في المحلول نحو المصعد (المسرى المتصل بالقطب الموجب للمولد) وتتجه الشوارد الموجبة نحو المهبط (المسرى المتصل بالقطب السالب للمولد). ما يعرف بهجرة الشوارد.

التحليل الكهربائي لكلور الزنك	التحليل الكهربائي لكلور القصدير
عند المصعد: $2Cl^- \rightarrow Cl_2 + 2e^-$	عند المصعد: $2Cl^- \rightarrow Cl_2 + 2e^-$
عند المهبط: $Zn^{2+} + 2e^- \rightarrow Zn$	عند المهبط: $Sn^{2+} + 2e^- \rightarrow Sn$
في الوعاء: $Zn^{2+} + 2Cl^- \rightarrow Zn + Cl_2$	في الوعاء: $Sn^{2+} + 2Cl^- \rightarrow Sn + Cl_2$

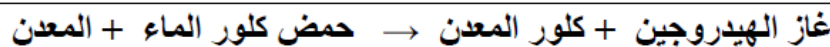
التحليل الكهربائي لكبريتات النحاس:

عند المصعد: $Cu_{(s)} \rightarrow Cu^{2+}_{(aq)} + 2e^-$	تأكل المصعد يعني أن المصعد شارك في التحليل، فهو تحليل كهربائي غير بسيط.
عند المهبط: $Cu^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightarrow Cu_{(s)}$	
المعادلة الإجمالية: $Cu_{(s)} + Cu^{2+}_{(aq)} \rightarrow Cu^{2+}_{(aq)} + Cu_{(s)}$	

- يتم نقل التيار الكهربائي في النواقل والأسلاك المعدنية بواسطة الإلكترونات الحرة للمعدن ولا يصحب ذلك انتقال الذرات وجزئيات المعدن.
- يتم نقل الكهرباء في المحاليل الشارديّة بواسطة الشوارد الموجبة والشوارد السالبة المتواجدة في المحلول والتي تتحرك في اتجاهين متعاكسين في أن واحد.

التفاعلات الكيميائية في المحاليل

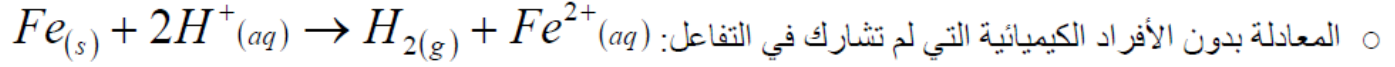
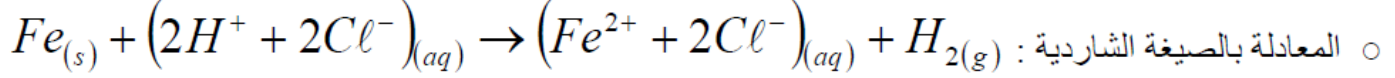
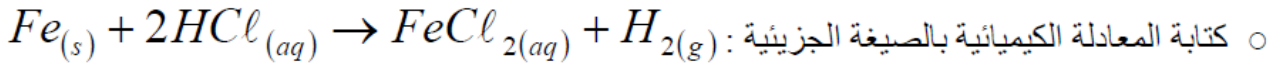
- حمض كلور الماء عبارة عن محلول غاز كلور الهيدروجين في الماء. انحلال غاز كلور الهيدروجين (HCl) في الماء ينتج شوارد (Cl^-) وشوارد (H^+) التي تنتشر في جزيئات الماء.
- الصفة الحمضية ناتجة عن شوارد (H^+) التي تلتصق بجزيئات الماء مشكلة شوارد الهيدرونيوم (H_3O^+).
- يرمز لحمض كلور الماء إما بالكتابة: ($H^+; Cl^-$) أو ($H_3O^+; Cl^-$).
- محلول حمض كلور الماء محلول شاردي ينقل التيار الكهربائي.
- يتفاعل حمض كلور الماء مع بعض المعادن كالحديد والزنك والألمنيوم فينتقل عند التفاعل غاز الهيدروجين ويتشكل مركب شاردي هو كلور المعدن المتفاعل.



يكشف عن غاز الهيدروجين يعود تقاب مشتعل فيحدث فرقة.

تعريف النوع الكيميائي	تعريف الفرد الكيميائي
هو مجموعة مكونة من أفراد كيميائية متماثلة مثل : جزيئية ، شاردية ، ذرية . كالماء والحديد وغاز ثاني أكسيد الكربون ...	هو كل حبيبية مجهرية مكونة للمادة مثل: الإلكترون، نواة الذرة، الشاردة، الذرة، الجزيء
نتعامل مع الأنواع الكيميائية على المستوى العيني ، ونفس التحويلات الكيميائية على المستوى المجهرى بالأفراد الكيميائية.	

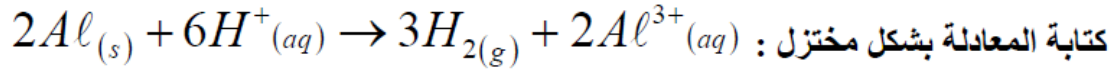
تفاعل الحديد وحمض كلور الماء:



◀ بالإضافة إلى مبدأ انحفاظ الكتلة في التفاعلات الكيميائية، تخضع التفاعلات في المحاليل الشاردية إلى مبدأ انحفاظ الشحنة الكهربائية.

تفاعل حمض كلور الماء والألمنيوم:

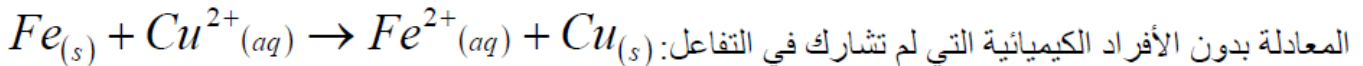
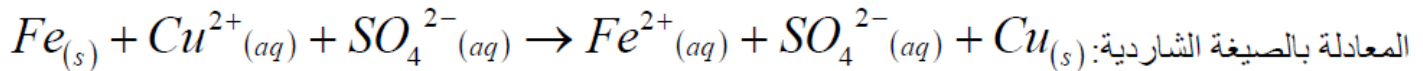
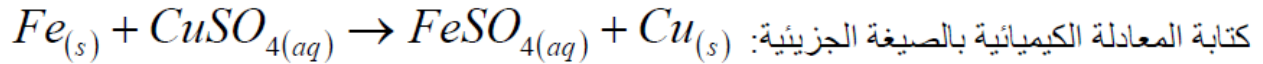
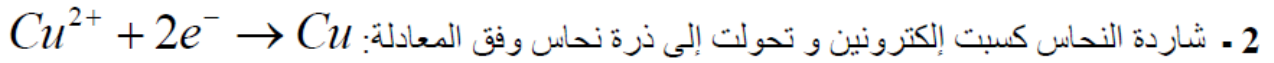
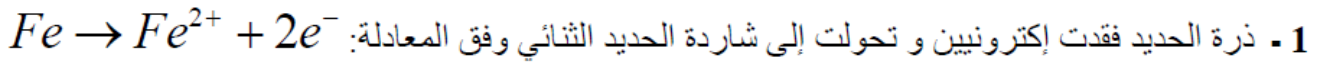
التفاعل الكيميائي	الحالة الابتدائية	الحالة النهائية
الأنواع الكيميائية	حمض كلور الماء + الألمنيوم	كلور الألمنيوم + غاز الهيدروجين
صيغ الأفراد الكيميائية	$2Al_{(s)} + 6(H^+ + Cl^-)_{(aq)}$	$3H_{2(g)} + 2(Al^{3+} + 3Cl^-)_{(aq)}$
رموز و عدد الذرات	$Al : 2$ $H : 6$ $Cl : 6$	$H : 6$ $Al : 2$ $Cl : 6$



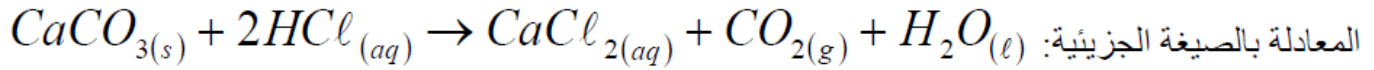
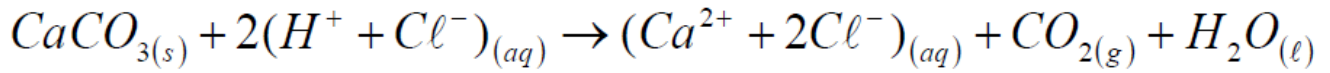
التبرير: اختزلنا الأفراد الكيميائية التي لم تشارك في التفاعلات وهي شوارد الكلور (Cl^-).

◀ يكون المحلول متعادلا كهربائيا قبل التفاعل وبعده، بحيث يكون عدد الإلكترونات المفقودة يساوي عدد الإلكترونات المكتسبة.
 ◀ تحدث تفاعلات بين بعض الشوارد المعدنية وبعض المعادن في المحاليل بحيث تكتسب الشوارد إلكترونات من ذرات المعدن فتتحول إلى ذرات متعادلة وتنزل ذرات المعدن على شكل شوارد في المحلول.

كيف تؤثر شاردة النحاس على ذرة الحديد:



فعل محلول كلور الماء على الكلس: المعادلة بالصيغة الشاردية:



الكشف عن غاز ثنائي أكسيد الكربون: بواسطة رائق الكلس (ماء الجير) فيعكره.

◀ هيدروكسيد الصوديوم مركب شاردي صلب أبيض اللون ، ينحل في الماء كثيرا منتجا شوارد (Na^+) وشوارد

الهيدروكسيد (OH^-) التي تعطي للمحلول صفة الأساسية أو القاعدية.

◀ في تفاعل حمض كلور الماء مع هيدروكسيد الصوديوم يتشكل الماء وملح الطعام وذلك بارتباط الشوارد الموجبة من المحلول الأول مع الشوارد السالبة من الثاني، وكذلك بارتباط الشوارد السالبة من الأول مع الشوارد الموجبة من الثاني.

لون الراسب	الكاشف المستعمل	الشوارد المكشف عنها
أبيض	نترات الفضة	الكلور
أبيض	هيدروكسيد الصوديوم	الزنك
أبيض	كربونات الصوديوم	الكالسيوم