

# الولاء في الكيمياء

20 الصف : التاسع

22 الفصل الدراسي الثاني

العام الدراسي  
(2021/2022)



إعداد المعلمة :

ولاء شعواطة





علمتي الكيمياء

أن هناك عناصر معطاة للإلكترونات (الفلزات)

و هناك أخرى مستقبلة للإلكترونات (اللافلزات)؛

فكن معطاءً أو مستقبلاً حسب الظروف التي تتواجد فيها؛

عندما سجدت سطحاً تكثف عليه أحلامك





## الوحدة الثالثة: الكيمياء الكهربائية

\*\* جدول يبين أهم الرموز الكيميائية :

| العناصر أحادية التكافؤ (موجبة الشحنة) |       |                 |
|---------------------------------------|-------|-----------------|
| اسم العنصر                            | الرمز | الأيون          |
| الهيدروجين                            | H     | H <sup>+</sup>  |
| البوتاسيوم                            | K     | K <sup>+</sup>  |
| الصوديوم                              | Na    | Na <sup>+</sup> |
| الفضة                                 | Ag    | Ag <sup>+</sup> |

| العناصر ثنائية التكافؤ (موجبة الشحنة) |       |                  |
|---------------------------------------|-------|------------------|
| اسم العنصر                            | الرمز | الأيون           |
| الكالسيوم                             | Ca    | Ca <sup>+2</sup> |
| الباريوم                              | Ba    | Ba <sup>+2</sup> |
| الخرصين                               | Zn    | Zn <sup>+2</sup> |
| المغنيسيوم                            | Mg    | Mg <sup>+2</sup> |
| النحاس                                | Cu    | Cu <sup>+2</sup> |

| العناصر ثلاثية التكافؤ (موجبة الشحنة) |       |                  |
|---------------------------------------|-------|------------------|
| اسم العنصر                            | الرمز | الأيون           |
| الألمنيوم                             | Al    | Al <sup>+3</sup> |
| الحديد                                | Fe    | Fe <sup>+3</sup> |

| العناصر ثلاثية التكافؤ (سالبة الشحنة) |       |                 |
|---------------------------------------|-------|-----------------|
| اسم العنصر                            | الرمز | الأيون          |
| النترجين                              | N     | N <sup>-3</sup> |
| الفسفور                               | P     | P <sup>-3</sup> |

| العناصر سالبة الشحنة (الافلزات) |       |                 |
|---------------------------------|-------|-----------------|
| اسم العنصر                      | الرمز | الأيون          |
| الكلور                          | CL    | CL <sup>-</sup> |
| البروم                          | Br    | Br <sup>-</sup> |
| اليود                           | I     | I <sup>-</sup>  |
| الأكسجين                        | O     | O <sup>-2</sup> |
| الكبريت                         | S     | S <sup>-2</sup> |

### مميزات الحموض :

- 1- طعمه حامض.
- 2- تشترك الحموض في احتوائها على أيون (H<sup>+</sup>).
- 3- يدخل الحمض في العديد من الصناعات مثل :  
حمض النيتريك HNO<sub>3</sub> يدخل في صناعة الأسمدة  
وحمض (HCl) الهيدروكلوريك يوجد في المعدة.
- 4- تغير لون ورقة تباع الشمس من الأزرق إلى الأحمر ولا تؤثر في الورقة الحمراء
- 5- محاليل الأحماض جيدة التوصيل للكهرباء

1

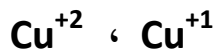
للعديد تكافؤين ثنائي وثلاثي :



للعناصر تكافؤين ثنائي ورباعي



للعناصر تكافؤين أحادي وثنائي :





### مميزات القواعد :

- 1- القاعدة مادة يحتوي محلولها أيونات الهيدروكسيد (OH<sup>-</sup>).
- 3- طعمها مر
- 4- ملمسها صابوني .
- 5- يغير لون ورقة تباع الشمس من الأحمر إلى الأزرق ولا يؤثر في الورقة الزرقاء

\* محلول القواعد موصل للتيار الكهربائي.

### أهم الحموض

| صيغة الحمض                     | الحمض             |
|--------------------------------|-------------------|
| HCL                            | حمض الهيدروكلوريك |
| HNO <sub>3</sub>               | حمض النتريك       |
| CH <sub>3</sub> COOH           | حمض الأسيتيك      |
| H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> | حمض الكبريتيك     |
| H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> | حمض الكربونيك     |
| H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> | حمض الفوسفوريك    |

### أهم القواعد

| صيغة القاعدة        | القاعدة              |
|---------------------|----------------------|
| NaOH                | هيدروكسيد الصوديوم   |
| KOH                 | هيدروكسيد البوتاسيوم |
| NH <sub>4</sub> OH  | هيدروكسيد الأمونيوم  |
| Ca(OH) <sub>2</sub> | هيدروكسيد الكالسيوم  |

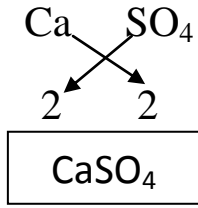
### أهم الغازات

| صيغته           | اسم الغاز            | صيغته            | اسم الغاز          |
|-----------------|----------------------|------------------|--------------------|
| NH <sub>3</sub> | النشادر (الأمونيا)   | H <sub>2</sub>   | الهيدروجين         |
| CO              | أول أكسيد الكربون    | O <sub>2</sub>   | الأكسجين           |
| CO <sub>2</sub> | ثاني أكسيد الكربون   | N <sub>2</sub>   | النتروجين          |
| SO <sub>2</sub> | ثاني أكسيد الكبريت   | CL <sub>2</sub>  | الكلور             |
| NO <sub>2</sub> | ثاني أكسيد النتروجين | H <sub>2</sub> S | كبريتيد الهيدروجين |

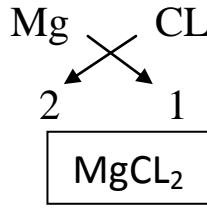


## \*\* خطوات كتابة الصيغ الكيميائية :

كبريتات الكالسيوم



كلوريد المغنيسيوم



(أ) نكتب اسم المركب

(ب) نكتب رمز كل عنصر.

(ج) نضع تكافؤ كل عنصر.

(د) تبادل التكافؤات.

(هـ) إذا كان بين أرقام الذرات عامل مشترك نقسم عليه للحصول على أبسط قيمة عددية.

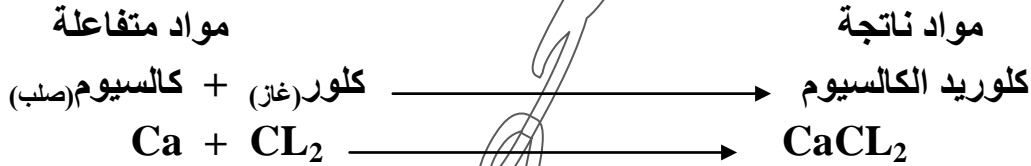
(و) عند تسمية المركب نبدأ باسم الأيون السالب مضافاً له المقطع (يد) ثم نتبعه بالأيون الموجب

## \*\* الجدول التالي يحتوي بعض المجموعات الأيونية :

| المجموعة الأيونية | الهيدروكسيد       | النترات                         | الكربونات                        | الكبريتات                        | الفسفات                          | الأمونيوم                       |
|-------------------|-------------------|---------------------------------|----------------------------------|----------------------------------|----------------------------------|---------------------------------|
| الصيغة            | [OH] <sup>-</sup> | [NO <sub>3</sub> ] <sup>-</sup> | [CO <sub>3</sub> ] <sup>-2</sup> | [SO <sub>4</sub> ] <sup>-2</sup> | [PO <sub>4</sub> ] <sup>-3</sup> | [NH <sub>4</sub> ] <sup>+</sup> |
| الشحنة            | -1                | -1                              | -2                               | -2                               | -3                               | +1                              |

## - عرف المعادلة الكيميائية ؟

هي طريقة للتعبير عن التفاعل الكيميائي توضح المواد المتفاعلة والنتيجة وظروف التفاعل.



## - عدد خطوات كتابة المعادلة الكيميائية ؟

1- تحديد عدد المواد المتفاعلة و المواد الناتجة من التفاعل الكيميائي.

2- التعبير عن هذا التفاعل بكتابة معادلة لفظية بحيث تفصل المواد المتفاعلة والمواد الناتجة بسهم يوضع عليه ظروف التفاعل و إشارة (+) بين المواد عندما تكون أكثر من مادة.

3- كتابة الرموز والصيغ الدالة على المواد المتفاعلة والمواد الناتجة وحالة كل منها بين قوسين.

4- وزن المعادلة لجعل عدد ذرات كل عنصر في طرفي المعادلة متساوياً وذلك بالضرب في معاملات عددية توضع قبل الرموز والصيغ.

\*\* عند كتابة المعادلة الكيميائية نكتب الغازات على شكل جزيء مثل :

{ غاز الأكسجين (O<sub>2</sub>) - غاز النيتروجين (N<sub>2</sub>) - غاز الهيدروجين (H<sub>2</sub>) - غاز الكلور (CL<sub>2</sub>) }





## الصيغ الكيميائية

**الهدف:** يكتب الصيغ الكيميائية للمركبات الأيونية و المركبات المشتركة.

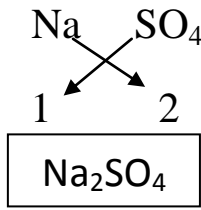
**المحتوى:**

\* من المجموعات الأيونية:

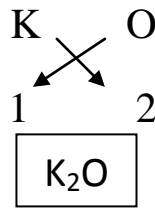
الكربونات  $[\text{CO}_3]^{-2}$ ، النترات  $[\text{NO}_3]^{-1}$ ، الكبريتات  $[\text{SO}_4]^{-2}$ ، الفوسفات  $[\text{PO}_4]^{-3}$

**مثال:** اكتب الصيغة الكيميائية لكل من (أكسيد البوتاسيوم – كبريتات الصوديوم)

كبريتات الصوديوم



أكسيد البوتاسيوم



(أ) نكتب اسم المركب

(ب) نكتب رمز كل عنصر.

(ج) نضع تكافؤ كل عنصر.

(د) تبادل التكافؤات.

(هـ) إذا كان بين أرقام الذرات عامل مشترك نقسم عليه للحصول على أبسط قيمة عددية.

**السؤال الأول:** اكتب الصيغة الكيميائية لكل مما يلي :

\*\* كلوريد الأمونيوم

\*\* أكسيد الخارصين

\*\* يوديد الفضة

\*\* أكسيد البوتاسيوم

\*\* كبريتيد الصوديوم

**السؤال الثاني :** اكتب الصيغة الكيميائية لكل مما يلي :

\*\* نترات الأمونيوم

\*\* فوسفات الخارصين

\*\* كربونات البوتاسيوم

\*\* فوسفيد الصوديوم

**السؤال الثالث:** ما هي الصيغة الصحيحة لمركب كبريتيد الكالسيوم من الصيغ التالية:

CaS -3

CaSO<sub>4</sub> -2

CaS<sub>2</sub> -1



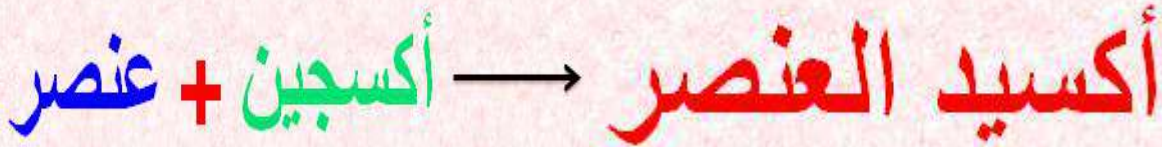
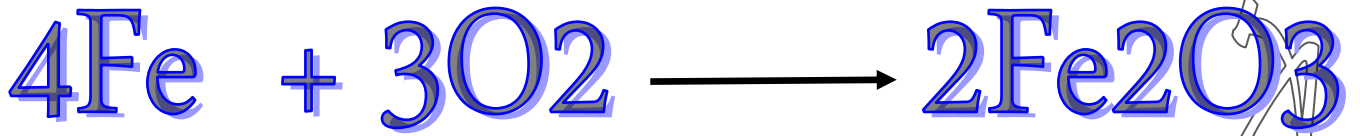
| صيغة المركب | اسم المركب          |
|-------------|---------------------|
|             | هيدروكسيد الحديد II |
|             | كبريتات الألمنيوم   |
|             | كربونات البوتاسيوم  |
|             | هيدروكسيد الصوديوم  |
|             | بروميد النحاس I     |
|             | يوديد الصوديوم      |
|             | فسفات الصوديوم      |
|             | كبريتيد المغنيسيوم  |
|             | أكسيد المغنيسيوم    |
|             | أكسيد الحديد III    |
|             | بروميد الخارصين     |
|             | هيدروكسيد الكالسيوم |
|             | نترات الحديد III    |



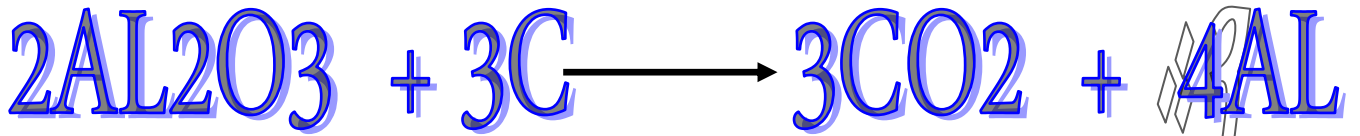
أولاً : تفاعلات التأكسد والاختزال

- وضح مفهوم التأكسد والاختزال قديماً ؟

التأكسد : هو تفاعل العناصر مع الأكسجين وتكوين أكاسيد العناصر



الاختزال : هو عملية نزع الأكسجين من خامات أكاسيد بعض الفلزات

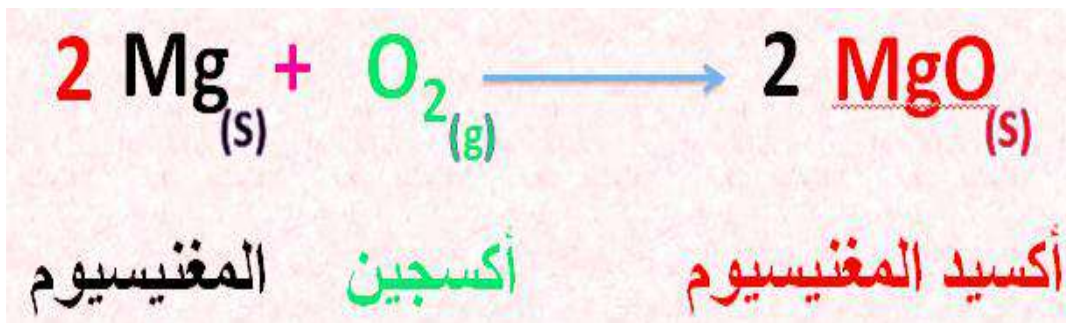


- عرف التأكسد حديثاً ؟ هو عملية فقد المادة للإلكترونات خلال التفاعل

- عرف الاختزال حديثاً ؟ هو عملية اكتساب المادة للإلكترونات خلال التفاعل.

• لنتأمل المعادلة الكيميائية الآتية

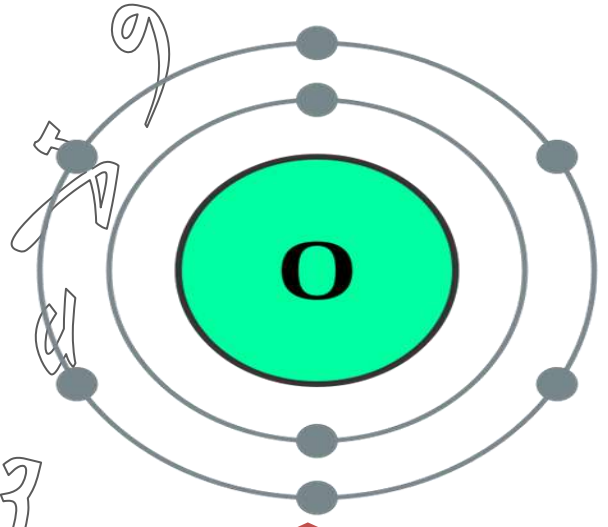
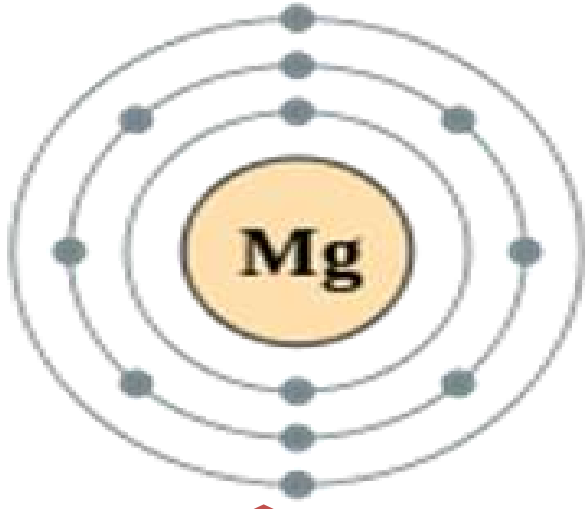
تمثل المعادلة تفاعل المغنيسيوم مع الأكسجين لتكوين أكسيد المغنيسيوم



• إذا علمت أن العدد الذري للمغنيسيوم (12) والعدد الذري للأكسجين (8)

لنوزع إلكترونياً كلا الذرتين





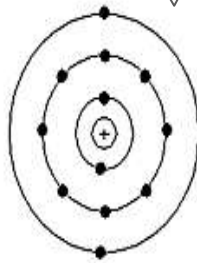
- عدد الإلكترونات في الغلاف الخارجي لذرة المغنيسيوم (2)
- ذرة المغنيسيوم تفقد إلكترونين

- عدد الإلكترونات في الغلاف الخارجي لذرة الأكسجين (2)
- ذرة الأكسجين تكتسب إلكترونين

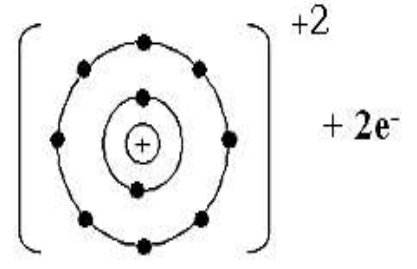
- لماذا تفقد الذرات الإلكترونات أو تكتسبها؟

حتى تصل إلى قاعدة الثمانية الإلكترونية (حالة الاستقرار)

المغنيسيوم فلز فقد إلكترونات وتحول إلى أيون موجب يسمى تفاعل أكسدة

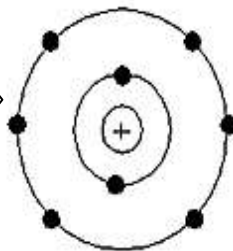


تفقد  $2e^-$

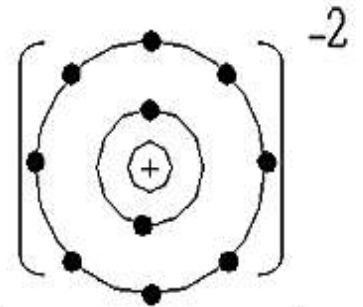


أيون المغنيسيوم

الأكسجين لافلز اكتسب إلكترونات وتحول إلى أيون سالب يسمى تفاعل اختزال



تكتسب  $2e^-$



أيون الأكسجين



عدد الإلكترونات المفقودة = عدد الإلكترونات المكتسبة



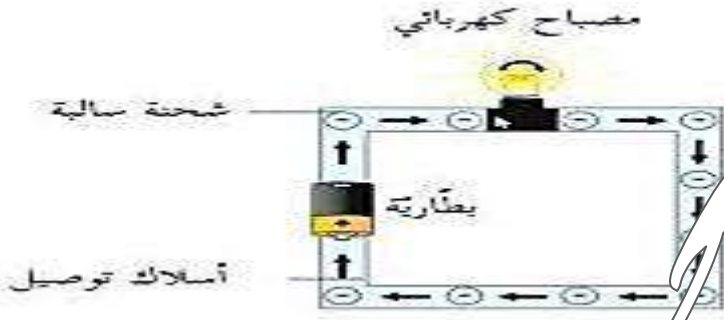
أكسدة / فقد إلكترونات



اختزال / كسب إلكترونات

**\*\* نعلم أن التيار الكهربائي هو انتقال الإلكترونات عبر موصل :**

فهل يوجد علاقة بين انتقال الإلكترونات بين الذرات في تفاعلات الأكسدة والاختزال وانتقالها عبر الأسلاك في الدارة الكهربائية العادية ؟



تفاعلات التأكسد والاختزال يرافق حدوثها تحولات في الطاقة

فقد تتحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية

أو تتحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة كيميائية

ويطلق على هذا النوع من التفاعلات ؛ التفاعلات الكهركيميائية

**- عرف التفاعل الكهركيميائي ؟**

هو تفاعل تأكسد واختزال يرافق حدوثه إنتاج الطاقة الكهربائية أو استهلاكها.

**- عرف المواد الكهربية ؟** هي مركبات تتفكك عند إذابتها بالماء إلى أيونات موجبة وأيونات سالبة.

**- اذكر أمثلة على مواد كهربية ؟** 1- كبريتات النحاس

2- كبريتات الخارصين.



**\*\* مهم :**

- الفلزات تفقد إلكترونات وتتحول إلى أيونات موجبة.

- اللافلزات تكسب إلكترونات وتتحول إلى أيونات سالبة.

- إن مجموع عدد الإلكترونات التي تكتسبها ذرات العنصر الذي اختزل في تفاعل ما يجب أن يكون **مساوياً** لمجموع عدد الإلكترونات التي تفقدها ذرات العنصر الذي يتأكسد في التفاعل.

- يشار إلى الإلكترونات في المعادلة بالرمز (e).

- توضع الإلكترونات مع المواد المتفاعلة في تفاعل **الاختزال**.

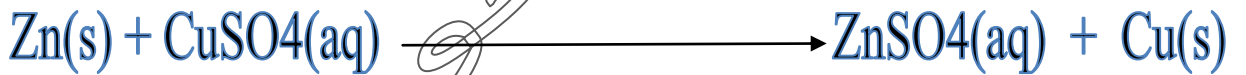
- توضع الإلكترونات مع المواد الناتجة في تفاعل **التأكسد**.



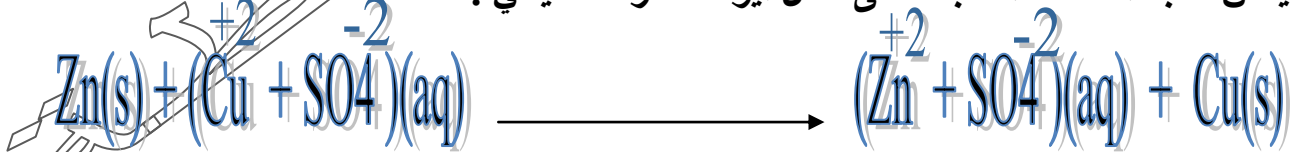
- **علل لا يمكن أن تحدث عملية تأكسد دون أن ترافقها عملية اختزال ؟**

لأن المادة التي تتأكسد تقابلها مادة تميل للاختزال

\*\* دراسة تفاعل الخارصين (Zn) مع محلول كبريتات النحاس (CuSO<sub>4</sub>) الذي يعبر عنه بالمعادلة الآتية :

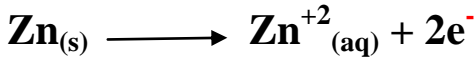


يمكن كتابة المعادلة السابقة على شكل أيونات حرة كما يأتي :

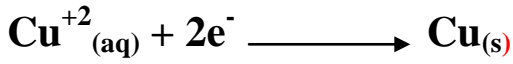


- من المعادلة السابقة نلاحظ أن : ذرات الخارصين المتعادلة (Zn) قد تأكسدت وتحولت إلى أيونات الخارصين الموجبة (Zn<sup>+2</sup>) أما أيونات النحاس الموجبة (Cu<sup>+2</sup>) فقد اختزلت وتحولت إلى ذرات النحاس المتعادلة (Cu).

\* يتم تمثيل هذه التغيرات من خلال المعادلتين الآتيتين :



(نصف تفاعل التأكسد)



(نصف تفاعل الاختزال)

عند جمع المعادلتين السابقتين نحصل على معادلة تفاعل التأكسد والاختزال كما في المعادلة الآتية:

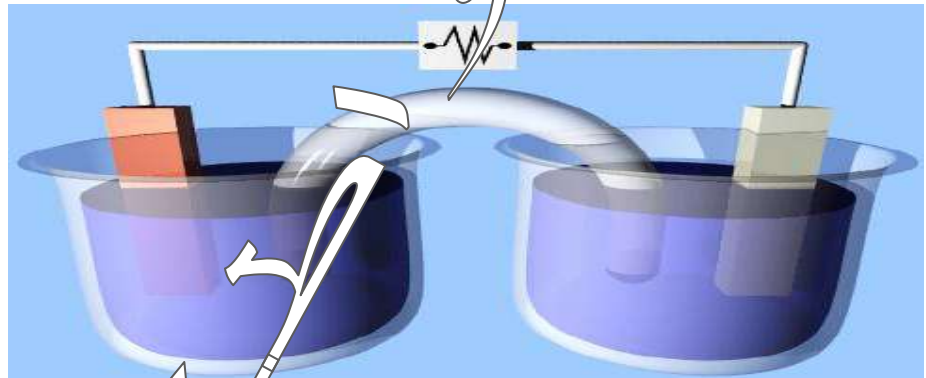


- علل لا تظهر الإلكترونات في المعادلة الكلية لتفاعلات الأوكسدة والاختزال ؟

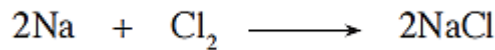
لأن الإلكترونات التي فقدتها الذرات تأكسدت والإلكترونات التي اكتسبتها الذرات اختزلت.

- عرف الخلية الكهر كيميائية ؟

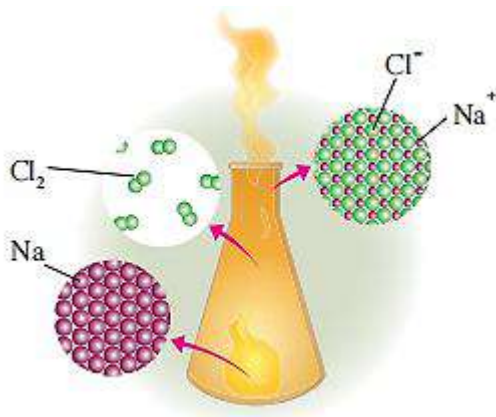
هي جهاز يحدث فيه تفاعل تأكسد واختزال تلقائي تتحول فيه الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية أو يحدث فيه تفاعل تأكسد واختزال غير تلقائي تتحول فيه الطاقة الكهربائية إلى طاقة كيميائية.



يتفاعل الكلور مع الصوديوم لإنتاج كلوريد الصوديوم ؛ حسب المعادلة الآتية



سؤال



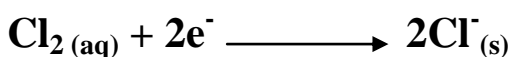
1- حدد ذرة العنصر التي تأكسدت ؟ Na

2- حدد ذرة العنصر التي اختزلت ؟ Cl<sub>2</sub>

3- اكتب أنصاف تفاعلات التأكسد و الاختزال ؟



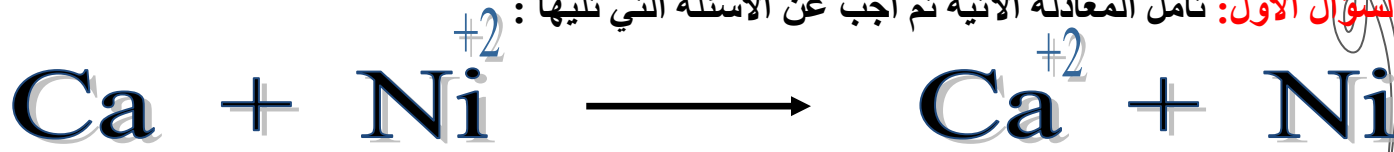
(نصف تفاعل التأكسد)



(نصف تفاعل الاختزال)

# سؤال وجواب

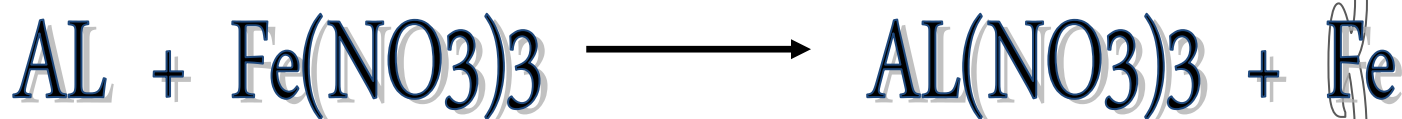
السؤال الأول: تأمل المعادلة الآتية ثم أجب عن الأسئلة التي تليها :



- 1- عين الذرات التي تأكسدت والذرات التي اختزلت في المعادلة ؟
- 2- اكتب معادلة التأكسد والاختزال في المعادلة ؟
- 3- ما عدد الإلكترونات المفقودة والمكتسبة خلال عمليتي التأكسد والاختزال في المعادلة ؟

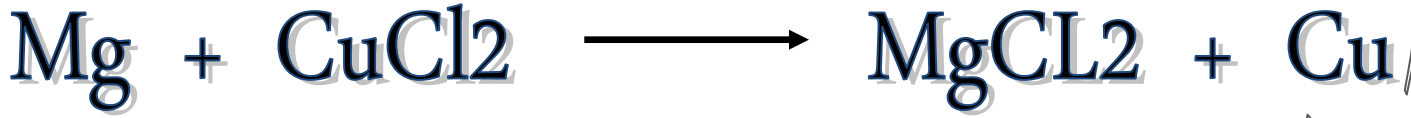


السؤال الثاني: تأمل المعادلة الآتية ثم أجب عن الأسئلة التي تليها :



- 1- عين الذرات التي تأكسدت والذرات التي اختزلت في المعادلة ؟
- 2- اكتب معادلة التأكسد والاختزال في المعادلة ؟
- 3- ما عدد الإلكترونات المفقودة والمكتسبة خلال عمليتي التأكسد والاختزال في المعادلة ؟

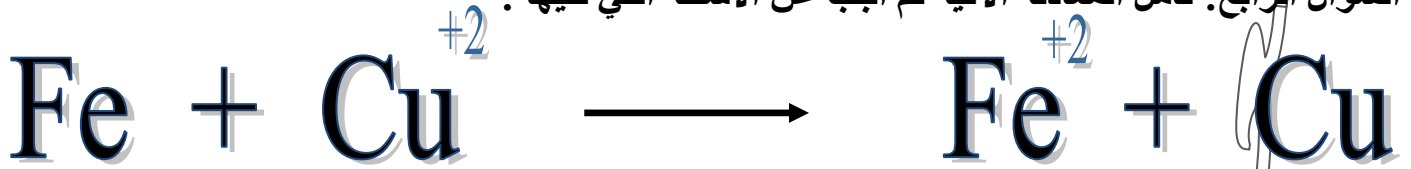
السؤال الثالث: تأمل المعادلة الآتية ثم أجب عن الأسئلة التي تليها :



- 1- عين الذرات التي تأكسدت والذرات التي اختزلت في المعادلة ؟
- 2- اكتب معادلة التأكسد والاختزال في المعادلة ؟
- 3- ما عدد الإلكترونات المفقودة والمكتسبة خلال عمليتي التأكسد والاختزال في المعادلة ؟



السؤال الرابع: تأمل المعادلة الآتية ثم أجب عن الأسئلة التي تليها :



- 1- عين الذرات التي تأكسدت والذرات التي اختزلت في المعادلة ؟
- 2- اكتب معادلة التأكسد والاختزال في المعادلة ؟
- 3- ما عدد الإلكترونات المفقودة والمكتسبة خلال عمليتي التأكسد والاختزال في المعادلة ؟

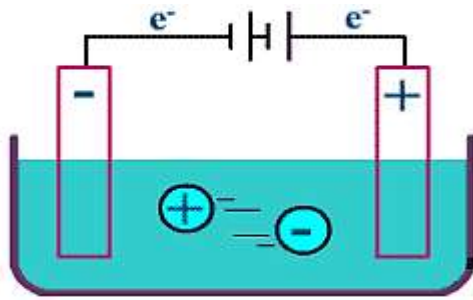
## أنواع الخلايا الكهروكيميائية

خلايا تحليل كهربائي

خلايا غلفانية

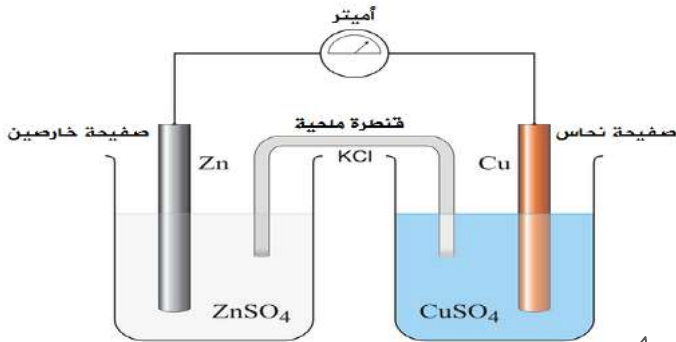
### - عرف خلية التحليل الكهربائي؟

هو جهاز يحتوي على محلول أو مصهور كهربي وقطبين يحدث فيه تفاعل كيميائي (غير تلقائي) نتيجة مرور تيار كهربائي فيه ويؤدي إلى تحويل الطاقة الكهربائية إلى طاقة كيميائية.



### - عرف الخلية الغلفانية؟

هو جهاز يحتوي على محاليل كهربية وقطبين يحدث فيه تفاعل كيميائي (تلقائي) تتحول فيه الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية منتجة تياراً كهربائياً.



- مهم : في الخلية الغلفانية يحدث ما يلي :

- **المصعد** : هو القطب الذي تحدث عليه عملية التأكسد ، ويكون قطب سالب

- **المهبط** : هو القطب الذي تحدث عليه عملية الاختزال ، ويكون قطب موجب

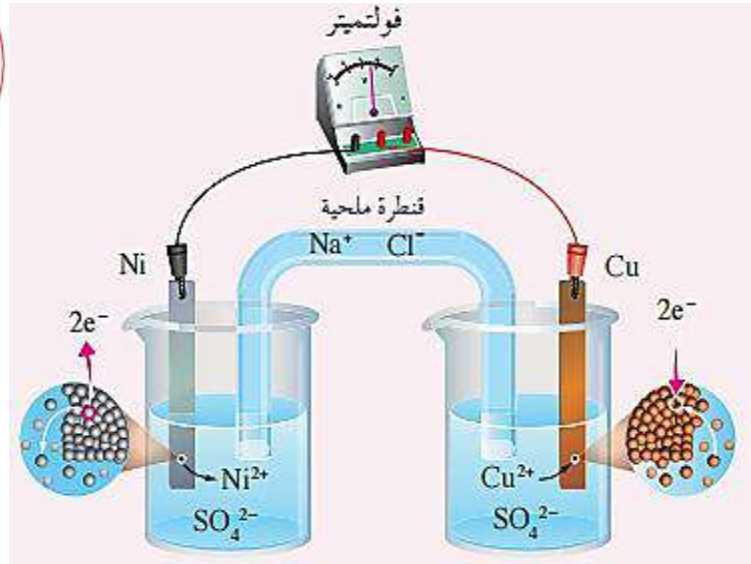
- **الفلز الأقوى** في سلسلة النشاط الكيميائي هو العنصر الذي يفقد الإلكترونات ويتأكسد.

- أيونات العنصر الأقل نشاطاً تكسب الإلكترونات وتختزل.

- تتحرك الإلكترونات من المصعد إلى المهبط

- للحصول على المعادلة الكلية للتفاعل ؛ نجمع نصفي تفاعل التأكسد و الاختزال

(يتم اختصار الإلكترونات من نصفي تفاعل التأكسد و الاختزال و اختصار المواد الزائدة)



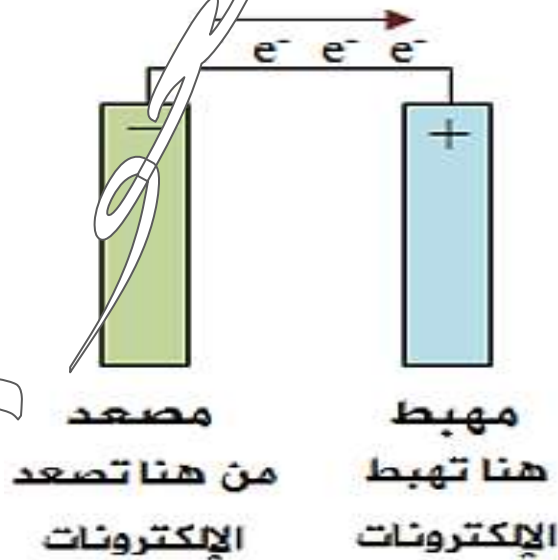
1- تلقائية الحدوث

(أي أنها لا تحتاج إلى طاقة لحدوث تفاعلات التأكسد و الاختزال)

2- تتحول الطاقة الكيميائية إلى كهربائية

3- **المصعد** : هو القطب الذي تحدث عليه عملية التأكسد ، ويكون قطب **سالِب**

4- **المهبط** : هو القطب الذي تحدث عليه عملية الاختزال ، ويكون قطب **موجب**



6- أقطابها غير خاملة ؛ **مثل** : (Ag , Cu , Ni , Zn)

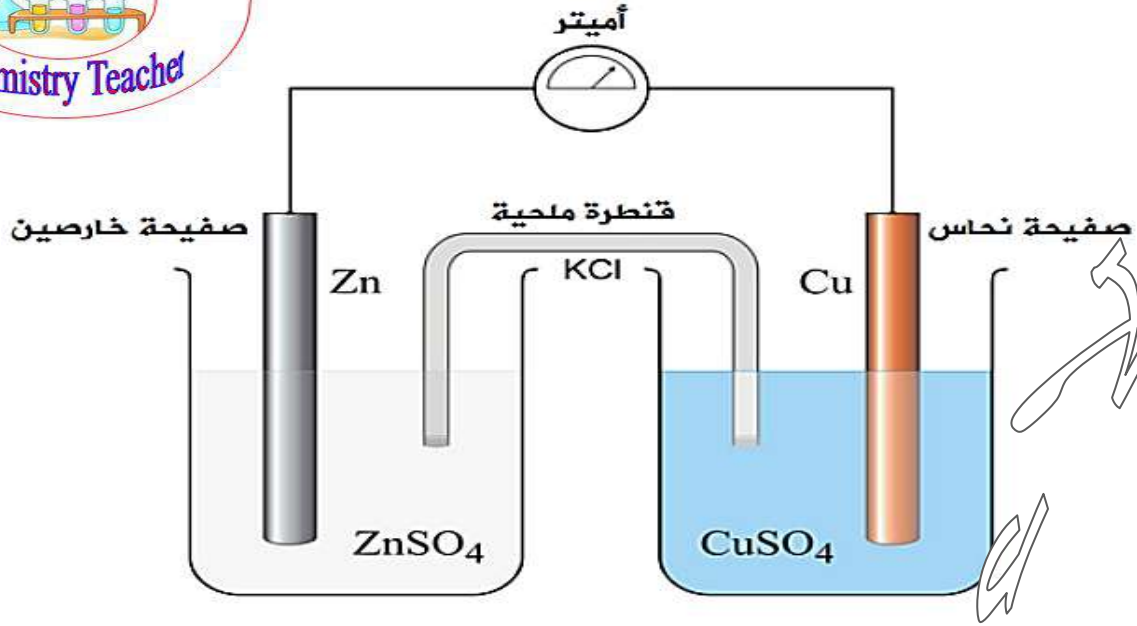
7- تتحرك الإلكترونات عبر أسلاك الدارة الخارجية

من **المصعد** (**القطب السالب**) إلى **المهبط** (**القطب الموجب**)





- عدد مكونات الخلية الغلفانية؟



- 1- وعاء يحتوي على محلول لأيونات أحد العناصر بتركيز (1) مول/ لتر مغموس فيه صفيحة من نفس العنصر
- 2- وعاء يحتوي أيضاً على محلول لأيونات أحد العناصر بتركيز (1) مول/ لتر مغموس فيه صفيحة من نفس العنصر
- 3- أسلاك توصيل تصل بين الصفيحتين
- 4- جهاز فولتميتر أو أميتر أو غلفانوميتر يصل بين الصفيحتين بأسلاك توصيل
- 5- قنطرة ملحية

- عرف القنطرة الملحية؟

هي عبارة عن أنبوب زجاجي على شكل حرف U تحتوي على محلول مشبع لأحد الأملاح الأيونية المتأينة بتركيز معين؛ مثل محلول ملح  $\text{NaCl}$  أو محلول ملح  $\text{KNO}_3$

- اذكر وظيفة القنطرة الملحية؟

- 1- حفظ التوازن الكهربائي

(موازنة الشحنات الكهربائية في الخلية أثناء عملها)

- 2- فصل وعاء التأكسد عن وعاء الاختزال

- 3- إكمال الدارة الكهربائية

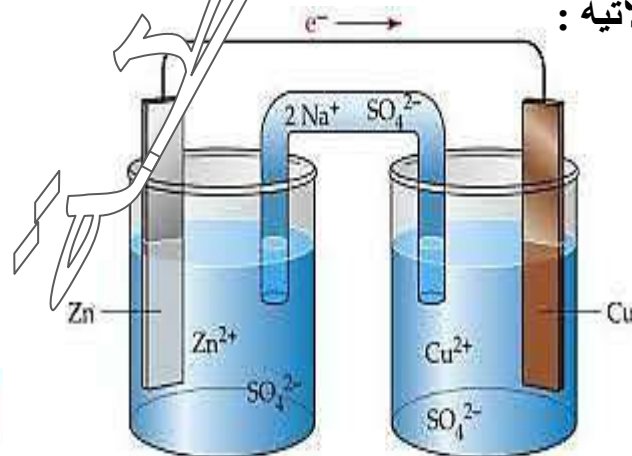


املا الجدول بما يناسبه :

| الخلية الغلفانية                                   | من حيث                             |
|--|------------------------------------|
| المصعد   | القطب السالب                       |
| المهبط   | القطب الموجب                       |
| المصعد   | الأكسدة                            |
| المهبط   | الاختزال                           |
| تقل  | كتلة قطب المصعد                    |
| تزداد  | كتلة قطب المهبط                    |
| يزداد  | تركيز الأيونات الموجبة لقطب المصعد |
| يقل  | تركيز الأيونات الموجبة لقطب المهبط |
| ينحرف باتجاه المهبط                                | اتجاه مؤشر الفولتميتر              |
| من المصعد (القطب السالب) إلى المهبط (القطب الموجب) | حركة الإلكترونات                   |
| من طاقة كيميائية إلى طاقة كهربائية                 | تحول الطاقة                        |
| تلقائي   | تلقائية التفاعل                    |

### السؤال الأول

\* خلية غلفانية قطباها من النحاس (Cu) والنيكل (Ni) وتحتوي على محلول كبريتات النحاس (CuSO<sub>4</sub>) وكبريتات النيكل (NiSO<sub>4</sub>) بتركيز (1) مول / لتر ، فإذا علمت أن النيكل أكثر نشاطاً من النحاس فأجب عن الأسئلة الآتية :

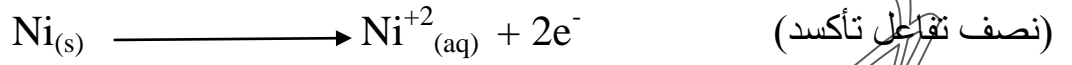


1- أي القطبين يمثل المصعد ؟ وأيها يمثل المهبط ؟  
المصعد هو النيكل أما المهبط هو النحاس

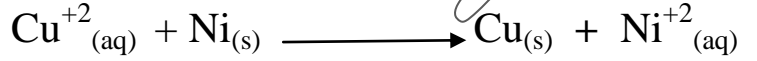
2- ما التفاعل الذي يحدث على قطب النحاس ؟ اكتب معادلة التفاعل ؟



3- ما التفاعل الذي يحدث على قطب النيكل ؟ اكتب معادلة التفاعل ؟



4- اكتب معادلة التفاعل الكلي الذي يحدث في هذه الخلية ؟



5- حدد اتجاه حركة الإلكترونات عبر السلك بين القطبين ؟

تتجه الإلكترونات من قطب النيكل إلى قطب النحاس.



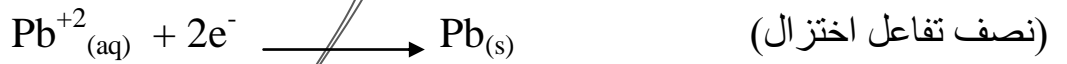
## السؤال الثاني

\*\* خلية غلفانية قطباها من الرصاص (Pb) والألمنيوم (AL) وتحتوي على محلول نترات الألمنيوم  $\{\text{AL}(\text{NO}_3)_3\}$  ونترات الرصاص  $\{\text{Pb}(\text{NO}_3)_2\}$  بتركيز (1) مول / لتر فإذا علمت أن الألمنيوم أكثر نشاطاً من الرصاص فأجب عن الأسئلة التي تليه :

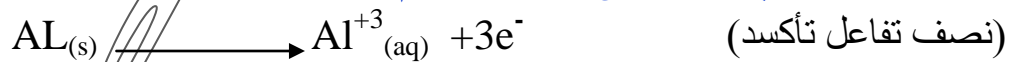
1- أي القطبين يمثل المصعد ؟ وأيها يمثل المهبط ؟

المصعد هو الألمنيوم أما المهبط هو الرصاص

2- ما التفاعل الذي يحدث على قطب الرصاص ؟ اكتب معادلة التفاعل ؟



3- ما التفاعل الذي يحدث على قطب الألمنيوم ؟ اكتب معادلة التفاعل ؟



4- اكتب معادلة التفاعل الكلي الذي يحدث في هذه الخلية ؟



5- حدد اتجاه حركة الإلكترونات عبر السلك بين القطبين ؟

تتجه الإلكترونات من الألمنيوم إلى الرصاص.

# سؤال وجواب؟؟؟

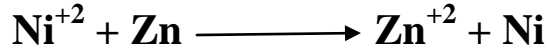
السؤال الأول : أكمل الجمل الآتية ؟

1- أمثلة على مواد كهربية : 1- ..... 2- .....

2- المواد ..... تفقد إلكترونات وتتحول إلى أيونات موجبة

3- التأكسد قديماً هو : .....

السؤال الثاني : لديك خلية غلفانية يحدث فيها التفاعل الآتي :



1- أيهما المصعد وأيها المهبط ؟

2- ما شحنة كل من القطبين ؟

3- ما هو اتجاه سريان التيار الكهربائي ؟

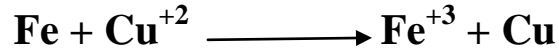
4- اكتب معادلة نصف التفاعل التي تحدث على المصعد ؟

5- اكتب معادلة نصف التفاعل التي تحدث على المهبط ؟

6- اكتب المعادلة العامة للتفاعل ؟

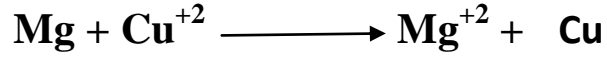


السؤال الثالث : لديك خلية غلفانية يحدث فيها التفاعل الآتي :



- 1- أيهما المصعد وأيها المهبط ؟
- 2- ما شحنة كل من القطبين ؟
- 3- ما هو اتجاه سريان التيار الكهربائي ؟
- 4- اكتب معادلة نصف التفاعل التي تحدث على المصعد ؟
- 5- اكتب معادلة نصف التفاعل التي تحدث على المهبط ؟
- 6- اكتب المعادلة العامة للتفاعل ؟

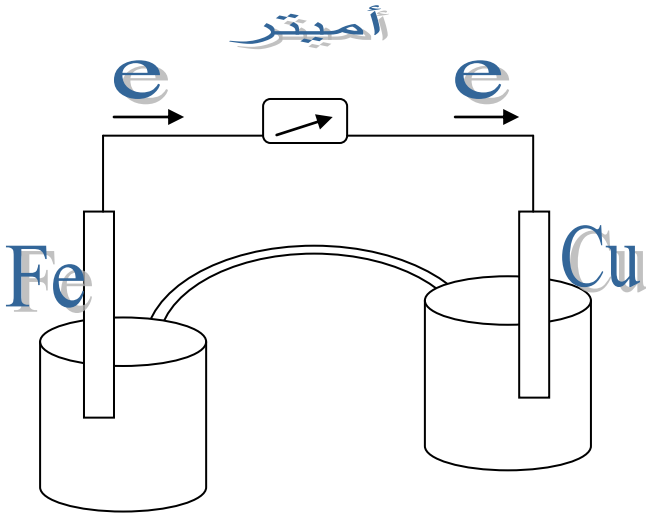
السؤال الرابع : لديك خلية غلفانية يحدث فيها التفاعل الآتي :



- 1- أيهما المصعد وأيها المهبط ؟
- 2- ما شحنة كل من القطبين ؟
- 3- ما هو اتجاه سريان التيار الكهربائي ؟
- 4- اكتب معادلة نصف التفاعل التي تحدث على المصعد ؟
- 5- اكتب معادلة نصف التفاعل التي تحدث على المهبط ؟
- 6- اكتب المعادلة العامة للتفاعل ؟



السؤال الخامس: اعتماداً على الخلية الغلفانية الآتية أجب عن الأسئلة :

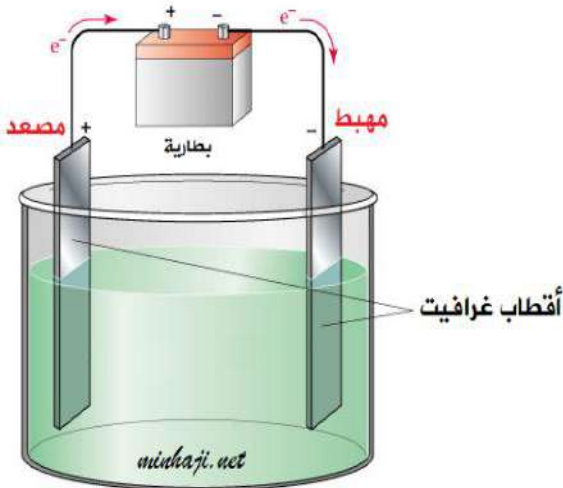


1- أي القطبين يمثل المصعد ؟

2- أي القطبين يمثل المهبط ؟

3- أين يحدث التأكسد ؟

4- أين يحدث الاختزال ؟



\*\* مهم في خلايا التحليل الكهربائي :  
إن مرور التيار الكهربائي في محلول مادة كهربية يؤدي إلى  
تحريك الأيونات السالبة نحو القطب الموجب وتأكسدها  
أما الأيونات الموجبة تتحرك نحو القطب السالب وتختزل.



- علل شحنة الأقطاب في خلية التحليل الكهربائي عكس شحنتها في الخلية الغلفانية ؟  
بسبب وجود مصدر خارجي لفرق الجهد الكهربائي



السؤال الأول

\*\* عند إجراء تحليل كهربائي لمحلول بروميد المغنيسيوم ( $MgBr_2$ ) أجب عما يلي :

1- اكتب معادلة تفكك بروميد المغنيسيوم في الماء ؟



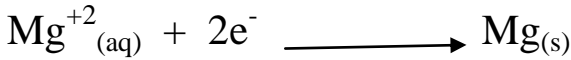
2- أين تتجه الأيونات الناتجة في المحلول ؟

تتجه أيونات البروم السالبة ( $Br^{-}$ ) نحو القطب الموجب وتتأكسد  
أما أيونات المغنيسيوم الموجبة ( $Mg^{+2}$ ) تتجه نحو القطب السالب وتختزل.

3- اكتب معادلة التفاعل الذي يحدث عند كل قطب ؟



(نصف تفاعل تأكسد)



(نصف تفاعل اختزال)

4- ما العناصر التي تنتج عن هذه العملية ؟

2- عنصر المغنيسيوم

1- عنصر البروم

**\*\* مهم : في خلية التحليل الكهربائي يكون :**

- **المصعد :** هو القطب الذي تحدث عليه عملية التأكسد ، ويكون **قطب موجب**

- **المهبط :** هو القطب الذي تحدث عليه عملية الاختزال ، ويكون **قطب سالب**

### السؤال الثاني

**\*\* عند إجراء تحليل كهربائي لمحلول بروميد النيكل (NiBr<sub>2</sub>) أجب عما يلي :**

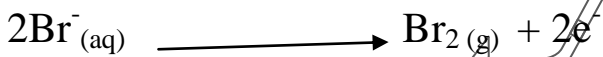
1- اكتب معادلة تفكك بروميد النيكل في الماء ؟



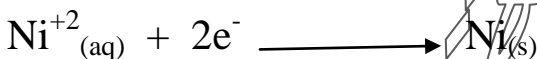
2- أين تتجه الأيونات الناتجة في المحلول ؟

تتجه أيونات البروم السالبة (Br<sup>-</sup>) نحو القطب الموجب و تتأكسد  
أما أيونات النيكل الموجبة (Ni<sup>+2</sup>) تتجه نحو القطب السالب وتختزل.

3- اكتب معادلة التفاعل الذي يحدث عند كل قطب ؟



(نصف تفاعل تأكسد)



(نصف تفاعل اختزال)

4- ما العناصر التي تنتج عن هذه العملية ؟

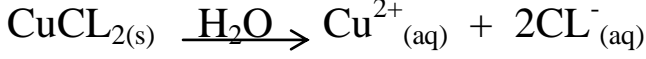
2- عنصر النيكل

1- عنصر البروم



عند إجراء تحليل كهربائي لمحلول كلوريد النحاس (CuCl<sub>2</sub>) أجب عما يلي :

1- اكتب معادلة تفكك كلوريد النحاس في الماء ؟

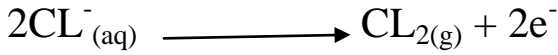


2- أين تتجه الأيونات الناتجة في المحلول ؟

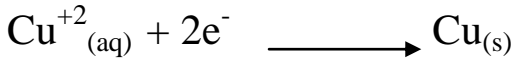
تتجه أيونات الكلوريد السالبة (Cl<sup>-</sup>) نحو القطب الموجب وتتأكسد.  
أما أيونات النحاس الموجبة (Cu<sup>+2</sup>) تتجه نحو القطب السالب وتختزل.



3- اكتب معادلة التفاعل الذي يحدث عند كل قطب ؟



(نصف تفاعل تأكسد) / مصعد



(نصف تفاعل اختزال) / مهبط

4- ما العناصر التي تنتج عن هذه العملية ؟

1- عنصر الكلور

2- عنصر النحاس

- مهم :

عند صهر المادة الكهربائية يجعل أيوناتها قابلة للحركة

وعند سريان تيار كهربائي في مصهور مادة كهربائية

**فالأيونات السالبة** تتحرك نحو المصعد وتتأكسد

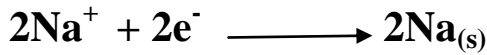
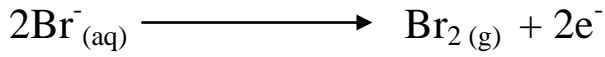
**والأيونات الموجبة** تتحرك نحو المهبط وتختزل

وينتج عن ذلك ترسيب مواد معينة أو تصاعد بعض الغازات.



## السؤال الرابع

اكتب معادلات كيميائية تمثل التفاعلات التي تحدث على الأقطاب عند مرور تيار كهربائي في مصهور بروميد الصوديوم (NaBr) ؟



(نصف تفاعل تأكسد) / (مصعد)

(نصف تفاعل اختزال) / (مهبط)

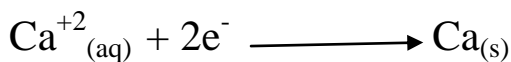
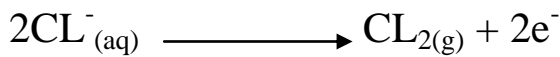
تنتج عن هذه العملية : 1- عنصر البروم

2- عنصر الصوديوم



## السؤال الخامس

اكتب معادلات كيميائية تمثل التفاعلات التي تحدث على الأقطاب عند مرور تيار كهربائي في مصهور كلوريد الكالسيوم (CaCl<sub>2</sub>) ؟



(نصف تفاعل تأكسد) / مصعد

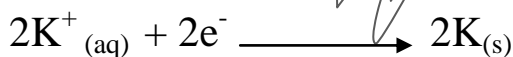
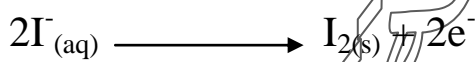
(نصف تفاعل اختزال) / مهبط

تنتج عن هذه العملية : 1- عنصر الكلور

2- عنصر الكالسيوم

## السؤال السادس

اكتب معادلات كيميائية تمثل التفاعلات التي تحدث على الأقطاب عند مرور تيار كهربائي في مصهور يوديد البوتاسيوم (KI) ؟

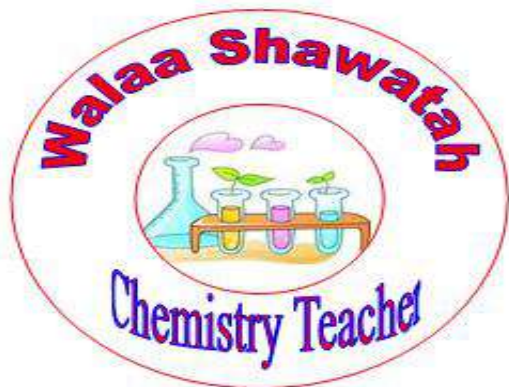


(نصف تفاعل تأكسد) / مصعد

(نصف تفاعل اختزال) / مهبط

تنتج عن هذه العملية : 1- عنصر اليود

2- عنصر البوتاسيوم



# سؤال و جواب

السؤال الأول: املأ الجدول بما يناسبه :

| من حيث       | الخلية الغلفانية | خلية التحليل الكهربائي |
|--------------|------------------|------------------------|
| القطب السالب |                  |                        |
| القطب الموجب |                  |                        |
| الأكسدة      |                  |                        |
| الاختزال     |                  |                        |
| تحول الطاقة  |                  |                        |

السؤال الثاني : أكتب التفاعلات التي تحدث على الأقطاب عند سريان تيار كهربائي في مصهور يوديد المغنيسيوم ( $Mg I_2$ ) ؟

السؤال الثالث : أكتب التفاعلات التي تحدث على الأقطاب عند سريان تيار كهربائي في مصهور بروميد الكالسيوم ( $Ca Br_2$ ) ؟

السؤال الرابع : أكتب التفاعلات التي تحدث على الأقطاب عند سريان تيار كهربائي في مصهور كلوريد الخارصين ( $Zn Cl_2$ ) ؟

السؤال الخامس : أكتب التفاعلات التي تحدث على الأقطاب عند سريان تيار كهربائي في مصهور بروميد النحاس ( $Cu Br_2$ ) ؟

السؤال السادس : أكتب التفاعلات التي تحدث على الأقطاب عند سريان تيار كهربائي في مصهور كلوريد الألمنيوم ( $Al Cl_3$ ) ؟

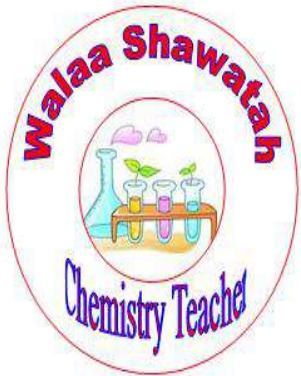
السؤال السابع : عند إجراء تحليل كهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم ( $NaCl$ ) أجب عما يلي :

1- اكتب معادلة تفكك كلوريد الصوديوم في الماء ؟

2- أين تتجه الأيونات الناتجة في المحلول ؟

3- اكتب معادلة التفاعل الذي يحدث عند كل قطب ؟

4- ما العناصر التي تنتج عن هذه العملية ؟



- قارن بين الخلية الغلفانية و خلية التحليل الكهربائي من حيث :

| من حيث                     | الخلية الغلفانية               | خلية التحليل الكهربائي         |
|----------------------------|--------------------------------|--------------------------------|
| تحويلات الطاقة في كل منها  | طاقة كيميائية ← طاقة كهربائية  | طاقة كهربائية ← طاقة كيميائية  |
| شحنة كل من المصعد والمهبط  | المصعد : سالب<br>المهبط : موجب | المصعد : موجب<br>المهبط : سالب |
| تلقائية التفاعل في كل منها | تلقائي                         | غير تلقائي                     |

## أسئلة الوحدة الثالثة الكيمياء الكهربائية





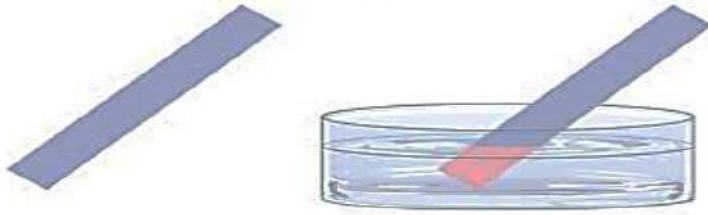
**عرف الحمض؟** هو مادة تنتج أيونات ( $H^+$ ) عند إذابتها في الماء

- عدد خصائص الحموض؟ 1- طعمها حامض لاذع.

2- يوجد عنصر الهيدروجين في تركيبها.

3- يغير محلوله لون صبغة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء.

حموض



4- توصف المحاليل بأنها حموضاً إذا كانت درجة حموضتها PH أقل من (7).

5- لها تأثير حارق وكاو للملابس و للجلد.

6- تستخدم في العديد من الصناعات.

7- تبدأ أسماؤها بكلمة حمض

8- توصل محاليلها التيار الكهربائي

- عدد بعض المواد التي تسلك سلوك حمضي؟

- 1- الحمضيات
- 2- الفراولة
- 3- الخل
- 4- المشروبات الغازية
- 5- اللبن

الحمض



الخل



اللبن



الحمضيات



**\*\* الجدول التالي يبين بعض الحموض المألوفة ومجالات استخداماتها:**

| مجالات استخدامها  | الحمض                      |
|-------------------|----------------------------|
| الحمضيات          | حمض السيتريك               |
| الخل              | حمض الأستيك                |
| المشروبات الغازية | حمض الكربونيك              |
| الليمون والحمضيات | حمض الأسكوربيك (فيتامين ج) |
| بطاريات السيارات  | حمض الكبريتيك              |
| عصارة المعدة      | حمض الهيدروكلوريك          |
| اللبن             | حمض اللاكتيك               |

- علل توصف الحموض بأنها آكلة ؟

لأنها تسبب تآكل بعض المواد **مثل** (الفلزات ، الأقمشة ، الورق ، الجلد)

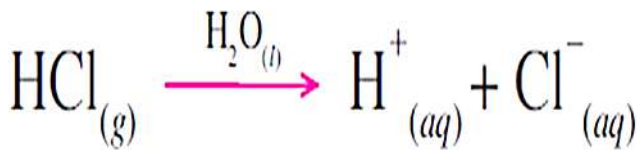
- علل تعد الحموض مواد كهربية (موصلة للتيار الكهربائي) ؟

**لأنها** تتأين عند إذابتها في الماء وينتج عند تأينها أيونات الهيدروجين ( $H^+$ ) وأيونات أخرى سالبة تختلف باختلاف الحمض مما يجعل محاليلها المائية موصلة للتيار الكهربائي.

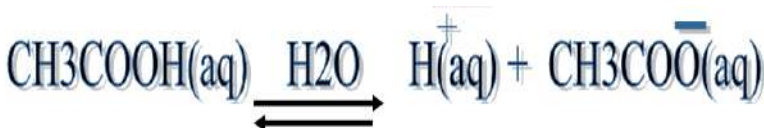


- عرف درجة التآين ؟

هي نسبة عدد الدقائق المتأينة من المادة المذابة ، إلى عدد الدقائق الكلي منها في المحلول



يتأين تآين كلي



يتأين تآين جزئي

- متى يكون الحمض قوياً ومتى يكون ضعيفاً؟

يكون الحمض قوياً إذا تأينت معظم جزيئاته في الماء

ويكون الحمض ضعيف إذا تأينت نسبة قليلة جداً من جزيئاته ويبقى الجزء الأكبر من الجزيئات دون تأين



- اذكر صفات الحمض القوي؟

1- تظهر الصفات الحمضية بشكل قوي.

2- درجة توصيل محلوله للتيار الكهربائي قوية.

3- عند تأينها في الماء تكتب معادلة التأين بسهم باتجاه واحد.

- اذكر صفات الحمض الضعيف؟

1- تضعف الصفات الحمضية للمحلول.

2- درجة توصيل محلوله للتيار الكهربائي ضعيف.

3- تكتب معادلة تأينها في الماء بسهمين متعاكسين

**\*\* مهم :**

- يشير السهم الواحد إلى تأين كلي.

- يشير السهمان المتعاكسان إلى تأين جزئي.

- اذكر بعض الأمثلة على الحموض القوية؟

1- حمض الهيدروكلوريك (HCL)

2- حمض النيتريك (HNO<sub>3</sub>)



- اذكر بعض الأمثلة على الحموض الضعيفة؟

1- حمض الأسيتيك (CH<sub>3</sub>COOH)

2- حمض الفورميك (HCOOH)

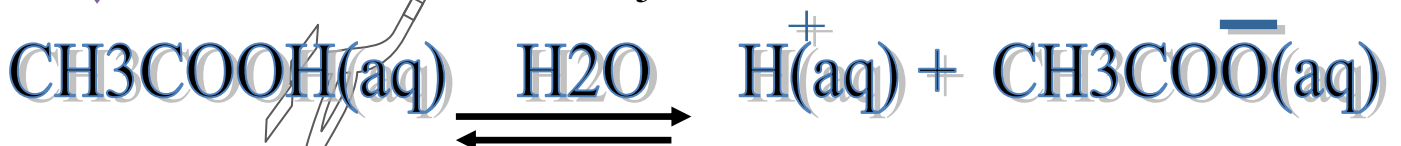
3- حمض الكربونيك (H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)

- مثل بمعادلات كيميائية تأين حمض النيتريك HNO<sub>3</sub>؟



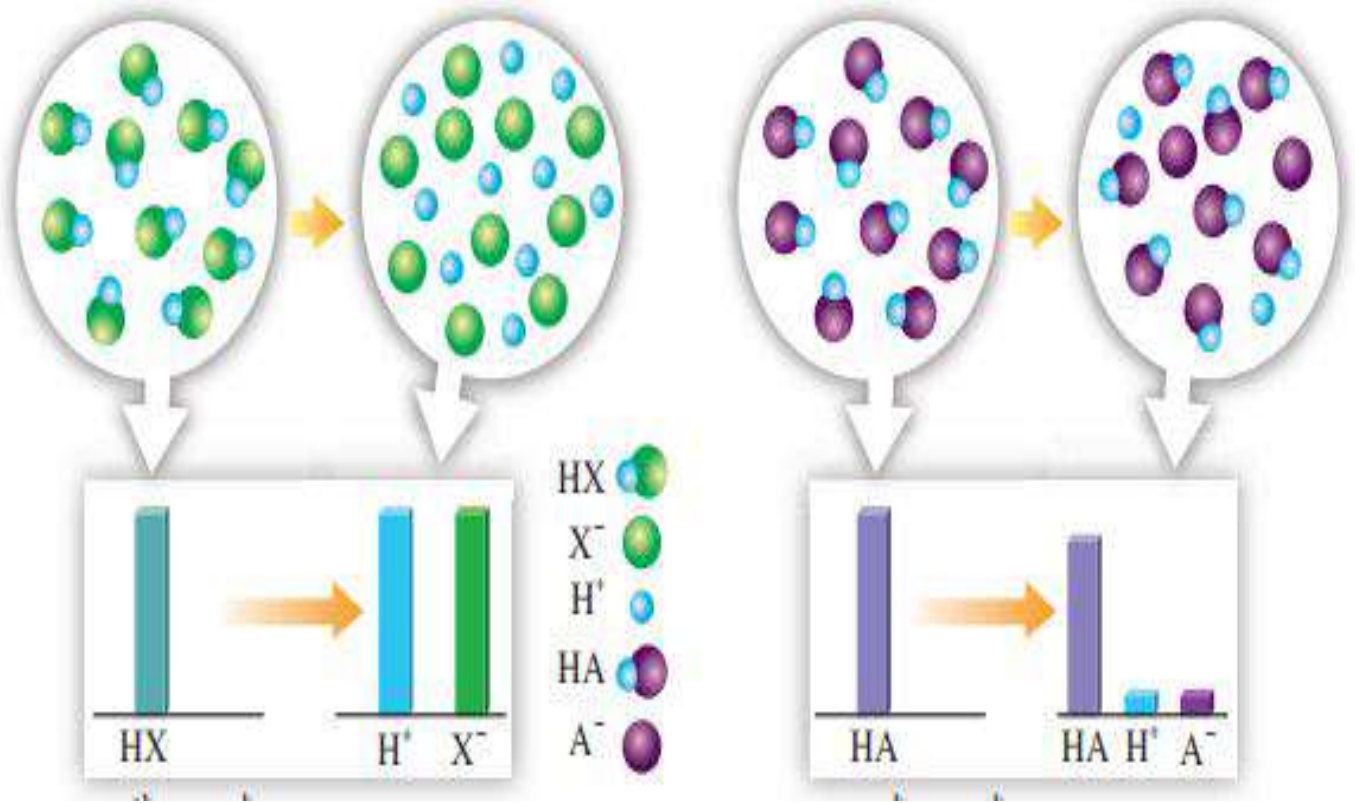
30

- مثل بمعادلات كيميائية تأين حمض الأسيتيك CH<sub>3</sub>COOH؟





# الشكل الآتي يبين تأين الحمض القوي و الحمض الضعيف في الماء



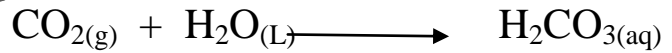
الحمض القوي

الحمض الضعيف



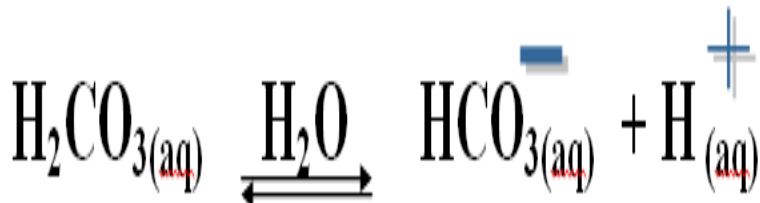
عرف الأوكسيد الحمضي؟ هو أكسيد ينتج حمضاً عندما يذوب في الماء

- يعد محلول  $CO_2$  المائي محلولاً حمضياً اكتب معادلات كيميائية تفسر ذلك؟



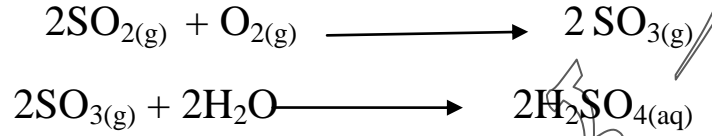
نلاحظ أن غاز  $CO_2$  يتفاعل مع الماء منتجاً حمض الكربونيك  $H_2CO_3$

الذي يتأين جزئياً في الماء منتجاً أيونات  $H^+$  و  $HCO_3^-$  كما في المعادلة الآتية:





- يعد محلول  $SO_2$  المائي محلولاً حمضياً اكتب معادلات كيميائية تفسر ذلك ؟



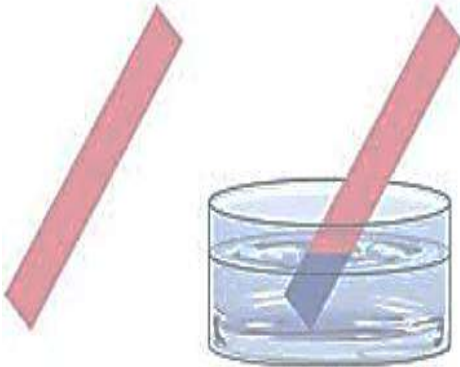
- عرف المطر الحمضي ؟

هو مطر مختلط بحموض تتكون نتيجة تفاعل الأكاسيد الحمضية (الناتجة عن احتراق الوقود) مع قطرات الماء في الغلاف الجوي



قواعد

- عرف القاعدة؟ هو مادة تنتج أيونات  $(OH^-)$  عند إذابتها في الماء.



- عدد خصائص القواعد؟

- 1- طعمها مر.
- 2- يوجد عنصر الهيدروجين و الأكسجين في تركيبها.
- 3- يغير محلوله لون ورقة تباع الشمس الحمراء إلى اللون الأزرق.
- 4- توصف المحاليل بأنها قواعد إذا كانت درجة حموضتها PH أكبر من (7).

5- لها تأثير حارق وكاو للملابس و للجلد.

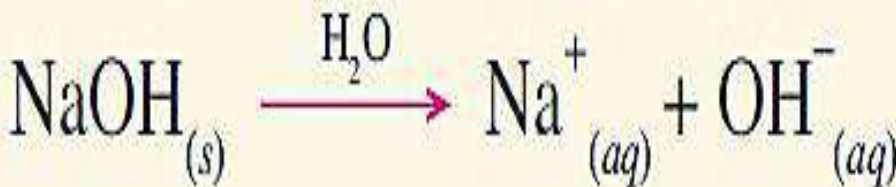
6- تستخدم في العديد من الصناعات.

7- تبدأ أسماؤها بكلمة هيدروكسيد

8- توصل محاليلها التيار الكهربائي

- علل تعد القواعد مواد كهربية (موصلة للتيار الكهربائي) ؟

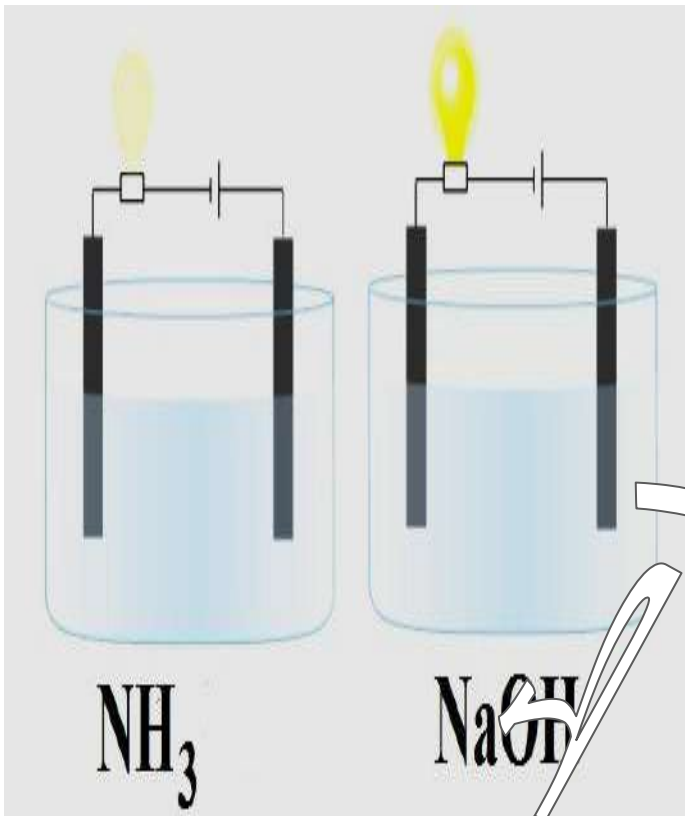
لأنها تتأين عند إذابتها في الماء وينتج عنها أيونات  $(OH^-)$  السالبة وأيونات أخرى موجبة مما يجعل



محاليلها موصلة للتيار الكهربائي.

**\*\* الجدول التالي يبين بعض القواعد ومجالات استعمالها :**

| مجالات استعمالها   | القاعدة              |
|--|----------------------|
| 1- صناعة الصابون<br>2- صناعة مواد تنظيف المصارف (البالوعات)  | هيدروكسيد الصوديوم   |
| 1- صناعة سوائل التنظيف<br>2- صناعة الأسمدة<br>3- صناعة مساحيق تنظيف الحمامات                       | الأمونيا (النشادر)   |
| صناعة الأدوية التي تستخدم لمعالجة الحموضة الزائدة في المعدة  | هيدروكسيد المغنيسيوم |
| 1- يستخدم في البناء<br>2- يستخدم في طلاء سيقان الأشجار<br>3- يستخدم في تنقية مياه الشرب من الشوائب | هيدروكسيد الكالسيوم  |



**- اذكر صفات القاعدة القوية ؟**

- 1- معظم جزيئاتها تتأين عند إذابتها بالماء.
- 2- تكون كمية كبيرة من أيونات (OH)
- 3- تظهر الصفات القاعدية بشكل قوي.
- 4- تزداد درجة توصيل محلولها للتيار الكهربائي.

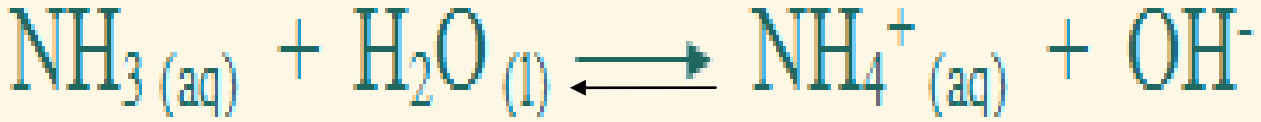
**- اذكر صفات القاعدة الضعيفة ؟**

- 1- نسبة قليلة جداً من جزيئاته تتأين ويبقى الجزء الأكبر دون تأين.
- 2- ينتج كميات قليلة جداً من أيونات (OH)
- 3- تضعف الصفات القاعدية.
- 4- تضعف درجة توصيل محلولها للتيار الكهربائي.

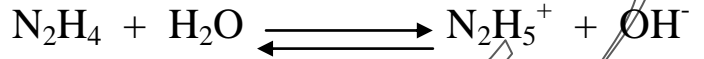
**- مثل بمعادلة كيميائية تأين هيدروكسيد البوتاسيوم (KOH) ؟**



- مثل بمعادلة كيميائية تأين الأمونيا (NH<sub>3</sub>) ؟



- مثل بمعادلة كيميائية تأين الهيدرازين (N<sub>2</sub>H<sub>4</sub>) ؟



- اذكر بعض الأمثلة على القواعد القوية ؟

2- هيدروكسيد البوتاسيوم (KOH)

1- هيدروكسيد الصوديوم (NaOH)

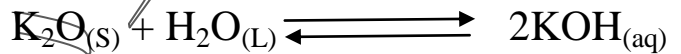
- اذكر بعض الأمثلة على القواعد الضعيفة ؟

2- الهيدرازين (N<sub>2</sub>H<sub>4</sub>)

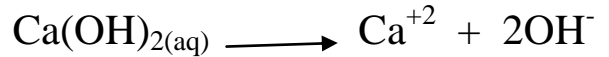
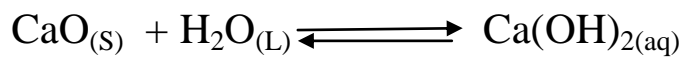
1- الأمونيا (NH<sub>3</sub>)

- عرف الأوكسيد القاعدي ؟ هو أكسيد ينتج قاعدة عندما يذوب في الماء

- اكتب معادلة كيميائية تمثل تفاعل أكسيد البوتاسيوم مع الماء ؟



- اكتب معادلة كيميائية تمثل تفاعل أكسيد الكالسيوم مع الماء ؟



**\*\* مهم :**

- الاسم العلمي للجير الحي هو أكسيد الكالسيوم.

- إن بعض أكاسيد الفلزات مثل (CaO – K<sub>2</sub>O – Na<sub>2</sub>O)

تتفاعل مع الماء منتجة أيونات (OH<sup>-</sup>)

عرف الكاشف؟ هو مادة يتغير لونها حسب حمضية الوسط الذي توجد فيه أو قاعديته.



## أنواع كواشف الحموض و القواعد

كواشف طبيعية  
كواشف صناعية

### - عرف الكواشف الطبيعية؟

هي كواشف تستخلص من مواد في الطبيعة كثمار النباتات وأزهارها وأوراقها وجذورها.

### - عدد بعض الكواشف الطبيعية؟



2- الملفوف الأحمر



1- الشاي

5- العنب الأسود.

4- الورد الجوري

3- الشمندر الأحمر



### - عدد بعض الكواشف الصناعية؟

3- محلول الميثيل البرتقالي

2- محلول الفينولفتالين

1- ورقة تباع الشمس



**\*\* الجدول التالي يبين أهم الكواشف الصناعية وتغير لونها في الوسط الحمضي وفي الوسط القاعدي**

| الكواشف الصناعية        | لونها في الوسط الحمضي | لونها في الوسط القاعدي |
|-------------------------|-----------------------|------------------------|
| ورقاة تباع الشمس        | أحمر                  | أزرق                   |
| محلول الفينولفثالين     | لا لون له             | زهري                   |
| محلول الميثيل البرتقالي | أحمر                  | أصفر                   |

**- ميز بين المواد الآتية إن كانت حمض أو قاعدة ؟**

| اسم المادة         | نوع المادة (حمض / قاعدة) |
|--------------------|--------------------------|
| حمض الهيدروكلوريك  | حمض                      |
| هيدروكسيد الصوديوم | قاعدة                    |
| عصير الليمون       | حمض                      |
| مسحوق الخبز        | قاعدة                    |
| سائل تنظيف الصحون  | قاعدة                    |



**- عرف الرقم الهيدروجيني (PH) ؟**

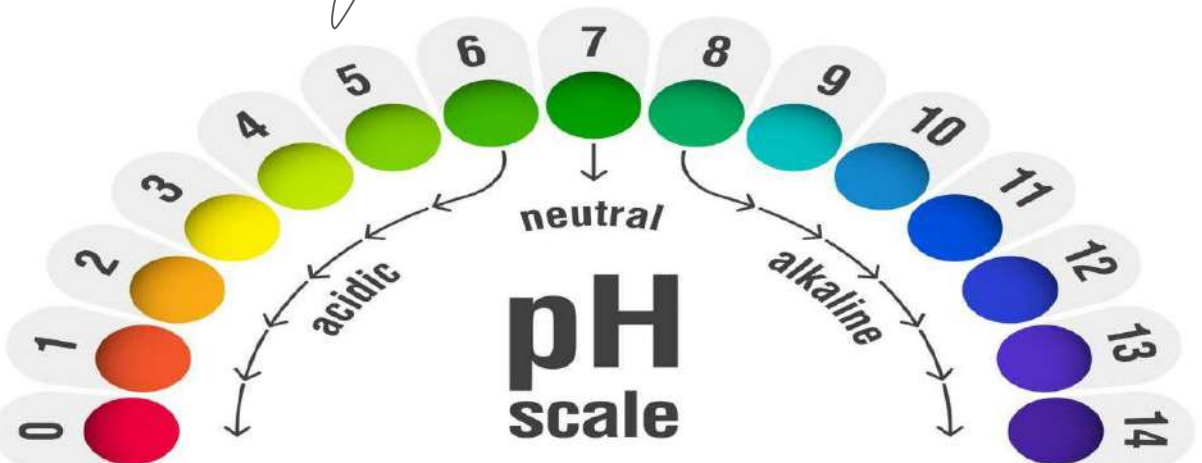
هو جهاز يقيس درجة حموضة المحاليل الكيميائية ويحدد إذا كان السائل حمضاً أم قاعدة أم متعادلاً.

**\*\* تكون المحاليل حمضية إذا كانت درجة الحموضة أقل من (7).**

**\*\* تكون المحاليل قاعدية إذا كانت درجة الحموضة أعلى من (7).**

**\*\* تكون المحاليل متعادلة إذا كانت درجة الحموضة تساوي (7).**

مهم

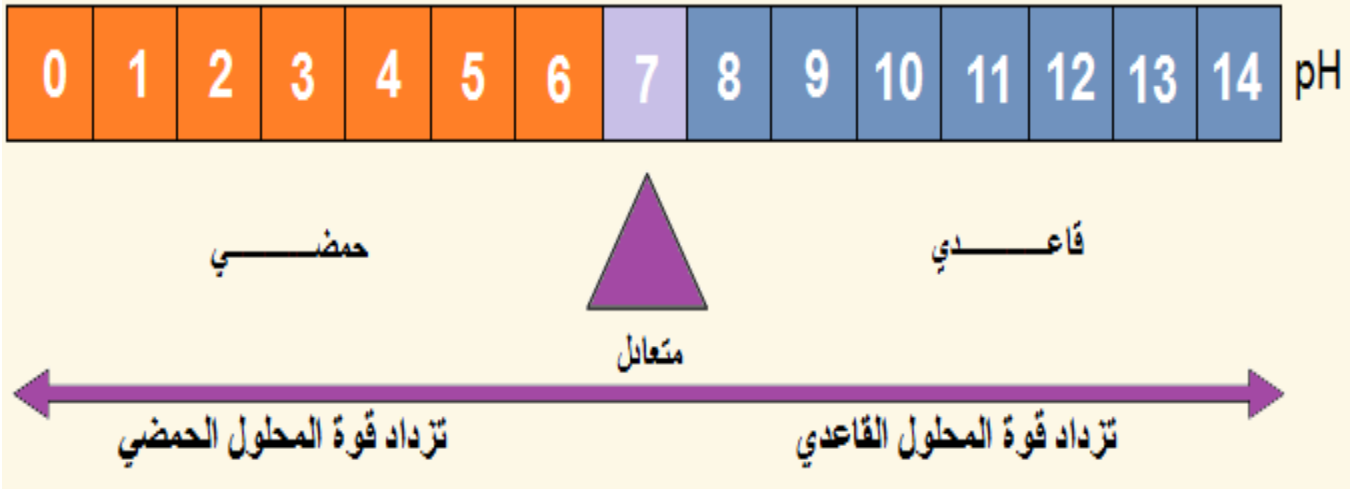


- علل يعد الماء النقي محلول متعادل؟

لأن تركيز أيونات ( $H^+$ ) مساو لتركيز أيونات ( $OH^-$ ) وقيمة PH له تساوي (7).

مهم :

- تعتمد درجة حموضة المحلول على تركيز أيونات ( $H^+$ )
- حيث **تزداد** درجة حموضة المحلول بزيادة تركيز أيونات ( $H^+$ )
- درجة حموضة المحلول **تزداد** كلما **قلت** قيمة PH وتقل بزيادتها.



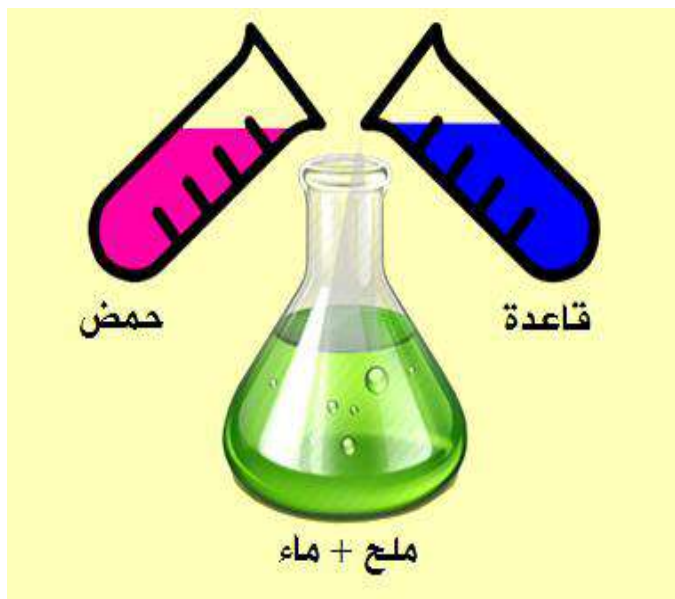
مهم :

- \*\* يعد الماء النقي محلول متعادل أي أنه لا يملك صفات حمضية أو قاعدية
- \*\* المحاليل التي تكون فيها قيمة PH أقرب للـصفر تكون أكثر حمضية
- \*\* المحاليل التي تكون فيها قيمة PH أقرب لـ (14) تكون أكثر قاعدية



- عرف الكاشف العام؟  
هو كاشف يتغير لونه تدريجياً بتغير قيمة الرقم الهيدروجيني للمحلول.

عرف تفاعل التعادل؟ هو تفاعل بين الحمض والقاعدة ينتج عنه ملح وماء.



السؤال الأول

- يتفاعل حمض الهيدروكلوريك HCL مع هيدروكسيد الصوديوم NaOH اكتب معادلة التفاعل؟ وما اسم الملح الناتج؟

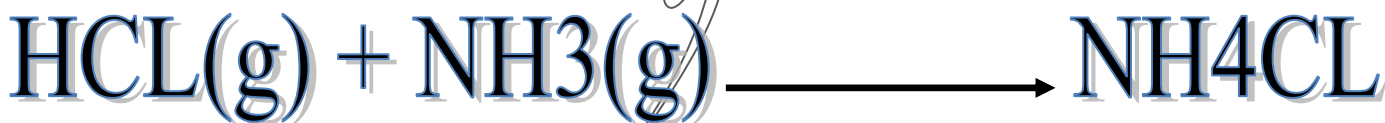


صيغته الكيميائية : NaCL

اسم الملح الناتج : كلوريد الصوديوم

السؤال الثاني

- يتفاعل حمض الهيدروكلوريك HCL مع الأمونيا NH<sub>3</sub> اكتب معادلة التفاعل؟ وما اسم الملح الناتج؟



صيغته الكيميائية : NH<sub>4</sub>CL

اسم الملح الناتج : كلوريد الأمونيوم

السؤال الثالث

- يتفاعل حمض الكبريتيك H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> مع كربونات المغنيسيوم الهيدروجينية Mg(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> اكتب معادلة التفاعل؟ وما اسم الملح الناتج؟



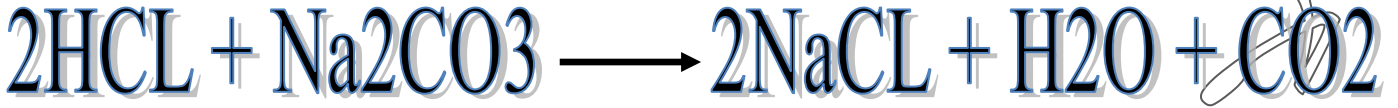
صيغته الكيميائية : MgSO<sub>4</sub>

اسم الملح الناتج : كبريتات المغنيسيوم



## السؤال الرابع

- يتفاعل حمض الهيدروكلوريك HCL مع كربونات الصوديوم  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  اكتب معادلة التفاعل ؟  
وما اسم الملح الناتج ؟

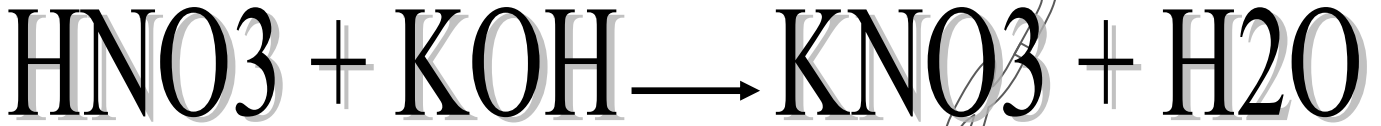


صيغته الكيميائية : NaCL

اسم الملح الناتج : كلوريد الصوديوم

## السؤال الخامس

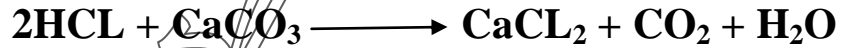
- يتفاعل حمض النيتريك  $\text{HNO}_3$  مع هيدروكسيد البوتاسيوم KOH اكتب معادلة التفاعل ؟  
وما اسم الملح الناتج ؟



صيغته الكيميائية :  $\text{KNO}_3$

اسم الملح الناتج : نترات البوتاسيوم

- يلاحظ تصاعد غاز عند وضع قطرات من حمض HCL على قطع من الرخام فسر ذلك ؟  
بسبب حدوث تفاعل كيميائي أدى إلى ظهور غاز ثاني أكسيد الكربون كما في المعادلة الآتية :



\*\* مهم :

- عند تفاعل الحمض والقاعدة معاً ينتج ملح وماء.

- عند تفاعل الحموض مع القواعد التي لا تحتوي في تركيبها (OH)

مثل الأمونيا  $\text{NH}_3$  ينتج ملح.

- عند تفاعل الحموض والقواعد مثل كربونات الصوديوم وكربونات الصوديوم الهيدروجينية فإنه ينتج غاز ثاني أكسيد الكربون ( $\text{CO}_2$ ) إضافة إلى الملح والماء.

# سؤال و جواب

السؤال الأول: املأ الفراغ بما يناسبه :

1- المادة التي تدخل في صناعة الأدوية المستخدمة لمعالجة الحموضة الزائدة في المعدة هي :

2- الخل هو حمض .....

3- الغاز الناتج من تفاعل الصوديوم مع حمض الهيدروكلوريك (HCL) هو غاز .....

4- يعد سائل تنظيف الصحون .....

5- مثال على قاعدة قوية .....

6- إذا علمت أن قيمة PH لإحدى المواد = (1) فإن محلول المادة يغير لون ورقة تباع الشمس إلى اللون .....

7- عند تفاعل ..... مع ..... ينتج ملح .....



40

السؤال الثاني : اكتب المصطلح العلمي لكل مما يلي ؟

1- مواد لا تستطيع توصيل التيار الكهربائي .....

2- أوراق ملونة تستخدم للكشف على قوة الحمض أو القاعدة .....

3- مادة تذوب في الماء تعطي أيون  $\text{OH}^-$  السالب وأيون آخر موجب .....

4- القاعدة التي تتفكك جزئياً في الماء معطية عدداً أقل من الأيونات الموجبة والسالبة .....

السؤال الثالث :

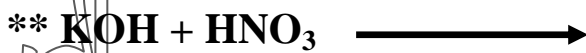
لديك المحاليل ذات الأرقام الهيدروجينية الآتية ، صنفها إلى حموض أو قواعد أو مواد متعادلة ؟  
( 10 ، 2 ، 5 ، 4 ، 7 ، 14 )

| متعادل | قاعدة | حمض |
|--------|-------|-----|
|        |       |     |
|        |       |     |

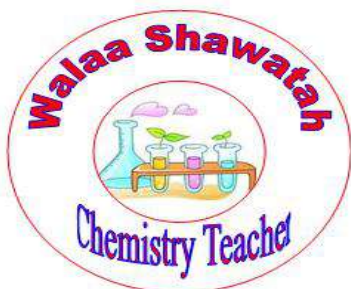
السؤال الرابع :

إذا أضفت قطرات من الميثيل البرتقالي إلى المحلول  $PH = 12$  فما اللون الناتج ؟ فسر ذلك ؟

السؤال الخامس : أكمل المعادلات الآتية ؟ ثم وازنها مبيناً اسم المادة الناتجة ؟



السؤال السادس: يعد محلول  $CO_2$  محلولاً حمضياً اكتب معادلات كيميائية تفسر ذلك ؟



السؤال السابع : قارن بين ؟

| $NH_4OH$ | $H_3PO_4$ | من حيث                    |
|----------|-----------|---------------------------|
|          |           | تأثير محلول الفينولفثالين |
|          |           | التوصيل الكهربائي         |
|          |           | حمض / قاعدة               |

السؤال الثامن : اكتب معادلة تأين كل مما يلي في الماء ؟



السؤال التاسع : لديك الحمضان (  $HCOOH$  ،  $HCL$  ) عند التركيز نفسه

1- أي الحمضين يكون في محلوله نسبة أيونات  $(H^+)$  أكبر ؟

2- أي الحمضين يكون لمحلوله الصفات الحمضية الأقل ؟

3- أي الحمضين محلوله أعلى PH ؟

4- أي الحمضين محلوله أكثر قدرة على التوصيل الكهربائي ؟

5- اكتب اسم الحمضين السابقين ؟



السؤال العاشر : لديك القاعدتان (  $\text{NH}_3$  ،  $\text{KOH}$  ) عند التركيز نفسه



1- أي القاعدتين يكون في محلوله نسبة أيونات ( $\text{OH}^-$ ) أكبر ؟

2- أي القاعدتين يكون لمحلوله الصفات القاعدية الأقل ؟

3- أي القاعدتين محلوله أعلى PH ؟

4- أي القاعدتين محلوله أكثر قدرة على التوصيل الكهربائي ؟

5- اكتب اسم القاعدتين السابقتين ؟

أسئلة الوحدة الرابعة  
الحموض & القواعد



منهاجي

منعة التعليم الهادف



