

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



أحمد جبريل

الملف المراجعة النهائية

موقع المناهج ← ملفات الكويت التعليمية ← الصف الحادي عشر العلمي ← كيمياء ← الفصل الثاني

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي



روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

امتحان قصير حادي عشر كيمياء	1
امتحان الفترة الرابعة 2016	2
امتحان الفترة الثانية 2016 2017	3
تطبيقات على الخلايا الحلقانية	4
مراجعة	5



طلابي

المراجعة النهائية

الفصل الدراسي الثاني

أحمد جبريل

11



المراجعة النهائية

المصطلح العلمي

1. أحد فروع الكيمياء الفيزيائية والذي يهتم بدراسة التفاعلات الكيميائية التي تنتج أو تحتاج تيار كهربائي (الكيمياء الكهربائية)
2. عملية فقد المادة للإلكترونات ويصاحبها زيادة في أعداد التأكسد (عملية الأكسدة)
3. عملية اكتساب المادة للإلكترونات ويصاحبها نقص في أعداد التأكسد (عملية الاختزال)
4. المادة التي تكتسب الإلكترونات ويقل عدد تأكسدها (~~العامل المؤكسد~~)
5. المادة التي تفقد الإلكترونات ويزداد عدد تأكسدها (~~العامل المختزل~~)
6. أعداد تمثل الشحنة الكهربائية "موجبة - سالبة" والتي تحملها ذرة العنصر في المركب أو الأيون (أعداد التأكسد)
7. تفاعلات يحدث فيها انتقال للإلكترونات وتغير في أعداد التأكسد (تفاعلات الأكسدة والاختزال)
8. تفاعلات لا يحدث فيها انتقال للإلكترونات أو تغير في أعداد التأكسد (تفاعلات الإحلال المزدوج)

المهاسب

الاجاهن و المعوان



التعليل

1. عند غمر شريحة خارصين في محلول كبريتات النحاس الزرقاء يتكون طبقة من اللون البني على جدار شريحة الخارصين " يبهت اللون الأزرق تدريجياً حتى يختفي " ؟

بسبب حدوث عملية اختزال لكاتيونات النحاس
وتتحول للنحاس الصلب



2. عند غمر شريحة خارصين في محلول كبريتات النحاس الزرقاء يحدث تآكل لشريحة الخارصين ؟

بسبب حدوث عملية أكسدة للخارصين ويتحول
لكاتيون الخارصين



3. فلز الخارصين أكثر نشاطاً من فلز النحاس ؟



← لأن فلز الخارصين يحل تلقائياً محل كاتيون النحاس في محلول مركباته

4. تفاعلات الإحلال المفرد وتفاعلات التحلل وتفاعلات الاحتراق تعتبر تفاعلات أكسدة واختزال ؟

← لأنه يحدث فيها انتقال للإلكترونات وتغير في أعداد التأكسد **تعريف**

5. تفاعلات الأحماض والقواعد وتفاعلات الترسيب لا تعتبر من تفاعلات الأكسدة واختزال ؟

لأنه لا يحدث فيها انتقال للإلكترونات أو تغير في أعداد التأكسد **تعريف**

6. عند غمر قطب من الخارصين Zn في محلول كبريتات النحاس (CuSO₄) فإن سطح فلز الخارصين يتغطى بطبقة من النحاس ؟

لأن فلز الخارصين أكثر نشاطاً من فلز النحاس وبالتالي يحل محل كاتيون النحاس في محلول مركباته ويترسب فلز النحاس على سطح شريحة الخارصين

7. في التغير التالي : $\text{Cd} \rightarrow \text{Cd}(\text{OH})_2$ يعتبر الكاديوم عامل مختزل ؟

لأن يحدث له عملية أكسدة ويزداد عدد تأكسده من صفر إلى +2



* أعداد التأكسد *

عدد التأكسد	مثال	القاعدة
الشحنة	$\text{Na}^+ , \text{Cu}^{2+} , \text{S}^{2-}$	الأيون وحيد الذرة
صفر	$\text{Na} , \text{Al} , \text{Fe}$ $\text{H}_2 , \text{O}_2 , \text{N}_2$	العنصر أو الجزيء من نفس الذرة <i>Li, Na, K</i>
<u>+1</u>	$\text{NaCl} , \text{K}_2\text{S}$	الفلزات القلوية <i>Mg, Ca, Ba</i>
<u>+2</u>	$\text{CaCl}_2 , \text{MgSO}_4$	الفلزات القلوية الأرضية <i>2A</i>
+3	AlCl_3	الألومنيوم <i>Al</i>
<u>-1</u>	CaF_2	الفلور <i>F</i>

الهيدروجين <i>H</i>	
+1	غالباً <i>*</i>
صفر	H_2 <i>*</i>
-1	$\text{NaH} , \text{CaH}_2$

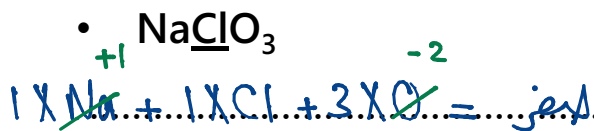
الأكسجين <i>O</i>	
-2	غالباً <i>*</i>
صفر	O_2 <i>*</i>
-1	$\text{H}_2\text{O}_2 , \text{Na}_2\text{O}_2$
+2	OF_2

يتم حساب عدد التأكسد لكلاً من الكلور والبروم

والiod والكبريت مع الأكسجين "قيمة موجبة"

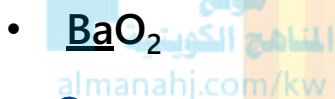


حساب أعداد التأكسد



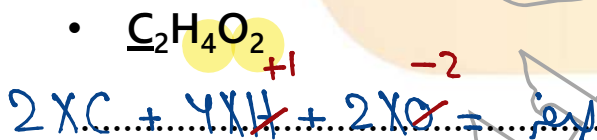
$$1 + \text{Cl} - 6 = \text{لغير}$$

$$\boxed{\text{Cl} = +5}$$



$$\Rightarrow \boxed{\text{Ba} = +2}$$

$$\boxed{\text{O} = -1}$$



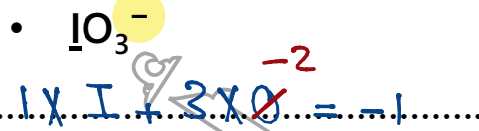
$$2\text{C} + 4 - 4 = \text{لغير}$$

$$\boxed{\text{C} = \text{لغير}}$$



$$\boxed{\text{Br} = -1}$$

$$\Rightarrow \text{Na} = +1$$



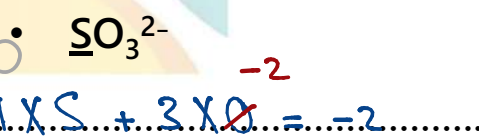
$$\text{I} - 6 = -1$$

$$\boxed{\text{I} = +5}$$



$$\boxed{\text{Mg} = +2} \quad \neq$$

$$\text{H} = -1$$



$$\text{S} - 6 = -2$$

$$\boxed{\text{S} = +4}$$



$$\boxed{\text{Cu} = +2}$$

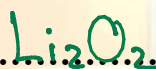
* الغاز الأكتيف نيتروجين Zn يتفكس ببطء

مع الغاز النشط من نيتروجين عند حرقه

الأكتيف نيتروجين Zn في وسط الأكتيفات

النشط من نيتروجين $CuSO_4$

* فرق المجموع *



$O = -1$



* فرق المجموع *



$H = -1$



وزن تفاعلات الأكسدة والاختزال بطريقة أنصاف التفاعلات في وسط حمضي

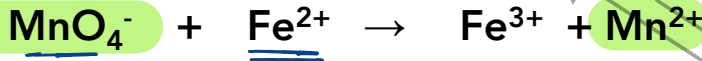
خطوات الوزن	
تحديد أعداد التأكسد	
تحديد العامل المؤكسد والمختزل	
تكوين أنصاف تفاعلات	
التي تغير عدد تأكسدها	وزن الذرة المركزية
بإضافة الماء عن كل ذرة الأكسجين	وزن الأكسجين
بإضافة كاتيون هيدروجين H^+	وزن الهيدروجين
بإضافة الإلكترونات حيث تزداد الشحنة	وزن الشحنات
الضرب في المعامل	توحيد عدد الإلكترونات
جمع أنصاف التفاعلات	
التأكد من الحل	

M
O
K
e

أسئلة وزن

س : زن التفاعلات التالية بطريقة أنصاف التفاعلات في وسط حمضي :

MOHe



العامل المختزل :

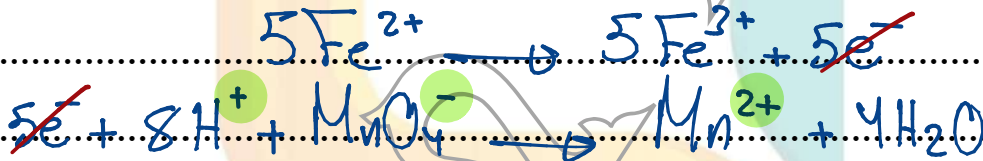


العامل المؤكسد :



$$+8 - 1 = +7$$

$$+2$$



$$+10 + 8 - 1 = +17$$

$$+15 + 2 = +17$$



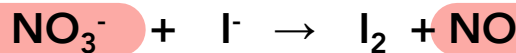
أبنائي طلاب المرحلة الثانوية لضمان العلامة النهائية تابع المراجعة النهائية على

منصة طلابي التعليمية

www.Tulaabi.com



MOHe

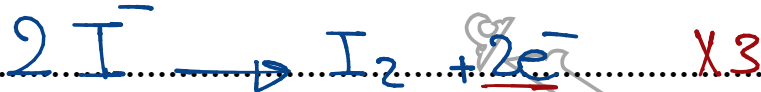


العامل المختزل:
-2



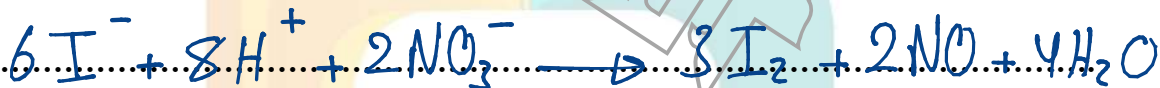
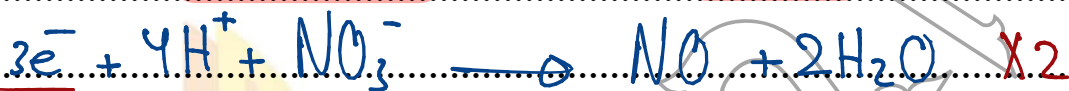
العامل المؤكسد:

لهفر

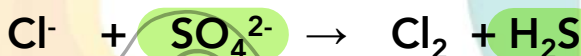


$$+4 - 1 = +3$$

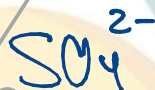
لهفر



MOHe

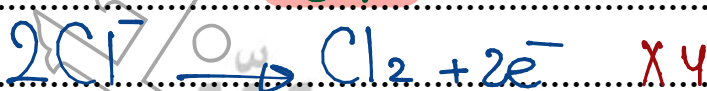


العامل المختزل:
-2



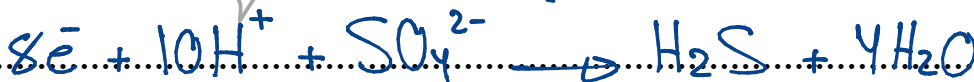
العامل المؤكسد:

لهفر



$$+10 - 2 = +8$$

لهفر



أسئلة موضوعية

س : أكمل العبارات التالية بما يناسبها :

1. العامل المؤكسد في التفاعل التالي : $Mg + Cu^{2+} \rightarrow Cu + Mg^{2+}$ هو Cu^{2+}

2. التغير التالي : $NO_3^- \rightarrow NH_4^+$ يمثل عملية ..اختزال..

3. عدد تأكسد الكربون في المركب $C_6H_{12}O_6$ يساوي ...صفر..

4. طبقاً للتفاعل التالي : $2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$ فإن ناتج عملية الأكسدة هو ... O_2 ..

5. التفاعل التالي : $ClO^- \rightarrow ClO_3^-$ يمثل عملية ..الأكسدة..

6. ناتج عملية الاختزال في التفاعل التالي : $2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$ هو ... H_2O ..

7. عدد التأكسد للهيدروجين في هيدريد الصوديوم NaH يساوي ...-1..

8. التغير التالي : $C_2H_2 \rightarrow CO_2$ يلزم لإتمامه وجود عامل ..مؤكسد..

9. طبقاً للمعادلة التالية : $Mg + H_2SO_4 \rightarrow MgSO_4 + H_2$ فإن ناتج عملية الاختزال فيها هو ... H_2 ..

10. عدد التأكسد للمنجيز في الأيون MnO_4^- يساوي ...+7..

11. عدد التأكسد للأكسجين في المركب التالي H_2O_2 يساوي ...-1..

12. التغير التالي : $N_2 \rightarrow 2NH_3$ يمثل عملية ..اختزال..

13. التفاعل التالي : $ClO_2^- \rightarrow ClO_3^-$ يمثل عملية ..الأكسدة..

14. في التفاعل التالي : $Fe + 2HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2$ فإن العامل المختزل هو ...Fe..

15. عدد التأكسد للكlor في الأيون ClO^- يساوي ...+1..

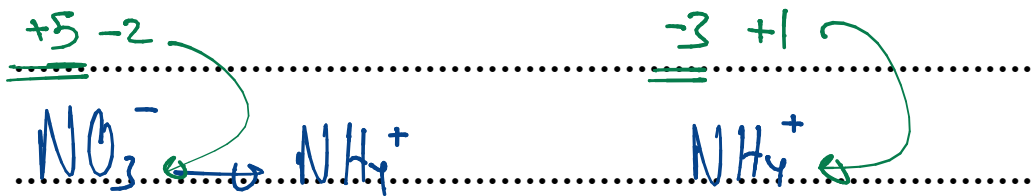
16. عدد التأكسد للألومنيوم في الأيون $[Al(OH)_4]^-$ يساوي ...+3..

17. عدد التأكسد للذرة التي تحتها خط C_2H_5OH يساوي ...-2..

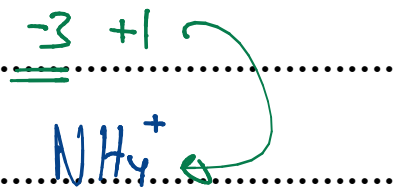
18. يلزم لإتمام التغير التالي : $MnO_4^- \rightarrow Mn^{2+}$ وجود عامل ..مختزل..

19. عند غمر شريحة خارصين في محلول كبريتات النحاس II فإن المادة التي تتأكسد هي ...Zn..

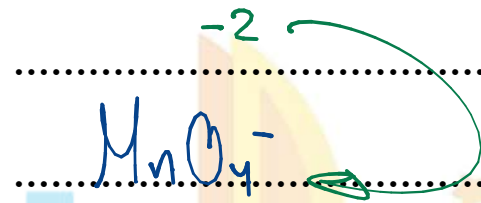




$\text{N} - 6 = -1$
 \rightarrow



$\text{N} + 4 = +1$
 \rightarrow

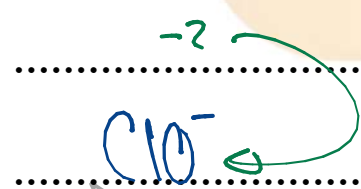


$\text{Mn} - 8 = -1$
 \rightarrow

$\text{Mn} = +7$



$\text{N} + 3 = 0$
 \rightarrow



$\text{Cl} - 2 = -1$
 \rightarrow



$\text{Al} + (-1) \times 4 = -1$
 $\text{Al} = +3$

* $\text{H}_2\text{O}, \text{NH}_3$ جز

* $\text{OH}^-, \text{CN}^-, \text{NO}_3^-, \text{NH}_4^+$ ايون



20. عدد التأكسد للحديد في الأيون $[Fe(H_2O)_6]^{2+}$ يساوي ...±2...
 21. يلزم لإتمام التغير التالي $NO_2^- \rightarrow NO_3^-$ وجود عامل مؤكسد.
 22. التحول من ClO^- الي ClO_3^- يلزم لإتمامه وجود نصف تفاعل اختزال.
 23. في التفاعل التالي : $Fe + 2HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2$ فإن ناتج عملية الاختزال هو H_2 .
 24. مادة تفقد الإلكترونات ويزداد عدد تأكسدها تعرف باسم عامل مختزل.
 25. مادة تكتسب الإلكترونات ويقل عدد تأكسدها تعرف باسم عامل مؤكسد.
 26. عند غمر شريحة خارصين في محلول كبريتات النحاس II فإن المادة التي تتأكسد هي Zn .

س : ضع علامة صح أمام انسب عبارة تكمل كلأ من الجمل التالية :

1. عند وضع شريحة خارصين في محلول كبريتات النحاس II لفترة يحدث أحد التغيرات التالية :
 () تزداد شدة اللون الأزرق لمحلول $CuSO_4$
 () يزداد تركيز كاتيونات Cu^{2+} في المحلول
 (✓) يتغطي سطح الخارصين بطبقة بنية من النحاس
 () يتم اختزال الخارصين

2. أحد التغيرات التالية لا يحدث عند وضع شريحة خارصين في محلول كبريتات النحاس II :

- () يبهت لون محلول $CuSO_4$ الأزرق تدريجياً
 (✓) يزداد تركيز الكاتيونات Cu^{2+} في المحلول
 () يتغطي سطح الخارصين بطبقة بنية من النحاس
 () يتآكل سطح شريحة الخارصين

3. عدد التأكسد للأكسجين يساوي +1 في أحد المركبات التالية :

- O_2F_2 (✓) CO_2 ()
 H_2O () MnO_2 ()

4. طبقاً للتفاعل التالي : $Cu + 2Ag^+ \rightarrow Cu^{2+} + 2Ag$ فإن العامل المؤكسد هو أحد ما يلي :

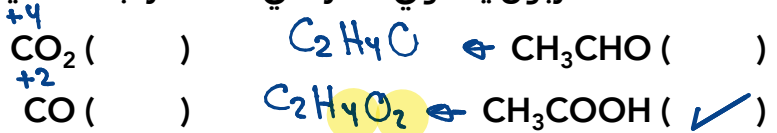
- $2Ag^+$ (✓) Cu ()
 $2Ag$ () Cu^{2+} ()

5. طبقاً للتفاعل التالي : $Fe + Pb^{2+} \rightarrow Fe^{2+} + Pb$ تحدث عملية اختزال لأحد الأنواع التالية :

- Pb () Fe^{2+} ()
 Fe () Pb^{2+} (✓)



15. عدد التأكسد للكربون يساوي صفر في أحد المركبات التالية وهو :



16. عند حدوث تفاعل أكسدة واختزال فإن :

(✓) الشحنة الكلية للمواد المتفاعلة تساوي الشحنة الكلية للمواد الناتجة

() الشحنة الكلية للمواد المتفاعلة أكبر الشحنة الكلية للمواد الناتجة

() الشحنة الكلية للمواد المتفاعلة أصغر الشحنة الكلية للمواد الناتجة

() الشحنة الكلية للمواد المتفاعلة ضعف الشحنة الكلية للمواد الناتجة

17. في التفاعل التالي $2\text{Cr} + 6\text{H}^+ \rightarrow 2\text{Cr}^{3+} + 3\text{H}_2$ فإن العامل المؤكسد هو :

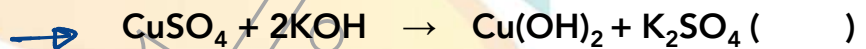
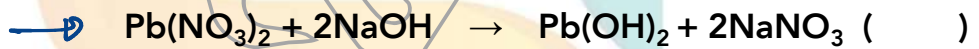


18. في التفاعل التالي $\text{Cl}_2 \rightarrow \text{Cl}^- + \text{ClO}^-$ يكون الكلور Cl_2 :

() عامل مؤكسد () عامل مختزل

(✓) عامل مؤكسد ومختزل () عامل مساعد

19. أحد التفاعلات التالية يمثل تفاعل أكسدة واختزال :



20. أحد التفاعلات التالية يمثل تفاعل أكسدة واختزال :



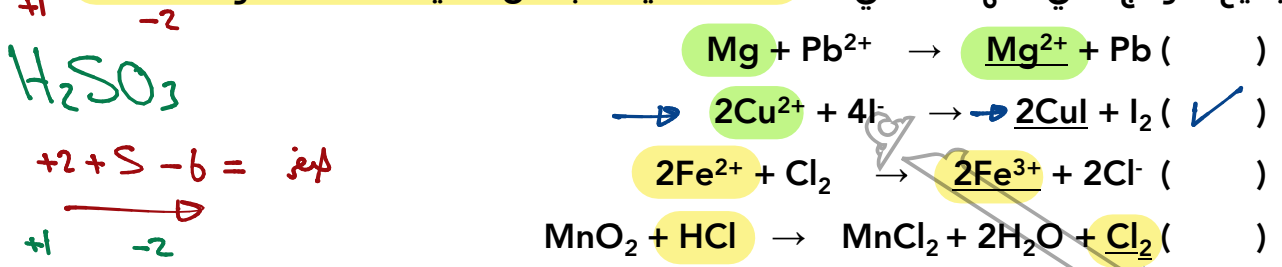
21. أحد التفاعلات التالية يمثل تفاعل أكسدة واختزال :



22. عدد الإلكترونات اللازمة لوزن التفاعل التالي: $Fe^{2+} \rightarrow Fe^{3+}$

- 1 (✓) 2 () 3 () 4 ()

23. جميع النواتج التي تحتها خط في التفاعلات التالية ناتجة عن عملية أكسدة عدا واحدة:



24. عدد التأكسد للكبريت يساوي +2 في المركب:



25. عدد التأكسد للأكسجين في المركب (Li_2O_2) يساوي:



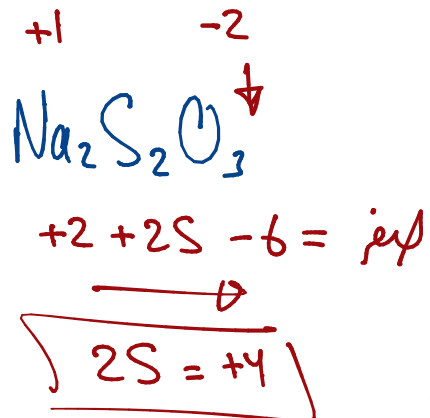
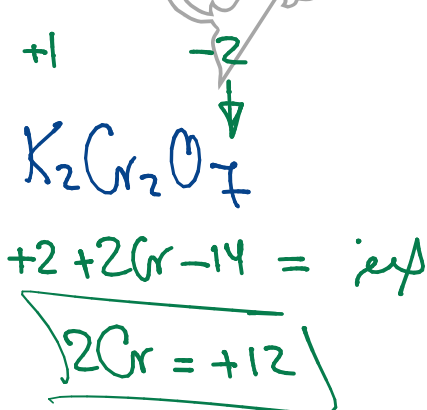
س: ضع علامة صح أو علامة خطأ أمام ما يناسب كلًا من العبارات التالية:



1. تحول ذرات الصوديوم إلى كاتيونات الصوديوم يعتبر عملية اختزال (X)
 2. ناتج عملية الأكسدة في التفاعل التالي: $H_2O_2 \rightarrow H_2O + O_2$ هو الماء (X)
 3. طبقاً للمعادلة التالية: $I_2 + Pb \rightarrow 2I^- + Pb^{2+}$ يكون اليود عامل مؤكسد (✓)
 4. عدد التأكسد للهيدروجين في هيدريد الصوديوم NaH يساوي (-1) (✓)
 5. طبقاً للتفاعل التالي: $3Co^{2+} \rightarrow Co + 2Co^{3+}$ فإن ناتج عملية الاختزال هو Co^{3+} (X)
 6. تعتبر تفاعلات الترسيب وتفاعلات الأحماض والقواعد من تفاعلات الأكسدة والاختزال (X)
 7. ناتج عملية الاختزال في التفاعل التالي: $H_2O_2 \rightarrow H_2O + O_2$ هو الماء (✓)
 8. عند وضع شريحة خارصين في محلول كبريتات النحاس II الأزرق تقل شدة اللون الأزرق تدريجياً (✓)
 9. عند وضع شريحة خارصين في محلول كبريتات النحاس II الأزرق تقل شدة اللون الأزرق تدريجياً (X)
 سبب زيادة تركيز كاتيونات النحاس



10. عند وضع شريحة خارصين في محلول كبريتات النحاس II الأزرق يحدث تآكل لشريحة الخارصين بسبب حدوث عملية أكسدة للخارصين (✓)
11. عدد التأكسد للمنجنيز Mn في MnO_4^- يساوي +8 (X)
12. التغيير التالي $Na \rightarrow Na^+$ يمثل عملية أكسدة (✓)
13. عدد التأكسد للكروم في المركب $K_2Cr_2O_7$ يساوي +3 (X)
14. عدد التأكسد للكبريت في المركب $Na_2S_2O_3$ يساوي +2 (✓)
15. يعتبر التفاعل التالي: $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$ من تفاعلات الأكسدة والاختزال (X)
16. التفاعل التالي: $AgNO_3 + NaCl \rightarrow AgCl + NaNO_3$ لا يعتبر تفاعل أكسدة واختزال (✓)
17. الكلور هو العامل المختزل في التفاعل التالي: (✓)
18. تحول غاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 الذي يمتصه النبات في عملية البناء الضوئي الي سكر $C_6H_{12}O_6$ مثال على تفاعل أكسدة (X)
19. عملية احتراق غاز الميثان CH_4 وتحوله الي غاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 مثلاً على عملية أكسدة (✓)
20. يعتبر تحول ClO_2^- الي ClO_3^- مثلاً على تفاعل اختزال (X)
21. عدد تأكسد للأكسجين في المركب H_2O_2 يساوي -2 (X)
22. في التفاعل التالي: $2P + Cl_2 \rightarrow 2PCl_3$ يعتبر الكلور عاملاً مؤكسداً (✓)

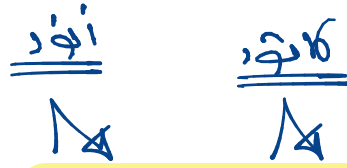


المراجعة النهائية

المصطلح العلمي

1. أنظمة تحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية والعكس من خلال تفاعل أكسدة واختزال
(**الخلايا الإلكتروليتية**)
2. أنظمة تحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية من خلال تفاعل أكسدة واختزال
(**الخلايا الجلفانية**)
3. أنظمة تحتاج لتيار كهربائي لتعطي تفاعل كيميائي
(**الخلايا الإلكتروليتية**)
4. الطاقة المصاحبة عند إضافة إلكترون للمادة " بمعنى ميل المادة إلى الاختزال "
(**جهد الاختزال**)
5. الطاقة المصاحبة عند إضافة إلكترون للمادة " بمعنى ميل المادة إلى الاختزال " عند الظروف القياسية "
(**جهد الاختزال القياسي**)
6. عبارة عن وعاء يحتوي على شريحة مغمورة في محلول لأحد مركبات مادة الشريحة
(**نصف الخلية**)
7. عبارة عن وعاء يحتوي على شريحة مغمورة في محلول لأحد مركبات مادة الشريحة عند الظروف القياسية
(**نصف الخلية القياسي**)
8. عبارة عن أنبوبة على شكل حرف U تحتوي على محلول الكتروليتي من نيترات البوتاسيوم مذاب في مادة جيلاتينية
(**الجسر الملحي**)
9. أحد مكونات الخلية الجلفانية والمسئول عن إعادة التعادل في أنصاف الخلايا
(**الجسر الملحي**)
10. مقياس قدرة الخلية على إنتاج تيار كهربائي ويقاس بالفولت
(**الجهد الكهربائي**)
11. الفرق في جهد الاختزال بين نصف خلية الكاثود ونصف خلية الأنود
(**جهد الخلية**)
12. ترتيب أنصاف الخلايا تصاعديا تبعا لجهود اختزالها مقارنة بنصف خلية هيدروجين قياسية
(**سلسلة جهود الاختزال**)

التعليل



1. تقل كتلة قطب القصدير Sn في خلية جلفانية رمزها الإصطلاحي : $\text{Sn} / [\text{Sn}^{2+}] // [\text{Pb}^{2+}] / \text{Pb}$ ؟

بسبب حدوث عملية أكسدة للقصدير ويتحول الي



كاتيون القصدير " متصل أنود "

2. تزداد كتلة النحاس Cu في الخلية الجلفانية التي رمزها الاصطلاحي : $\text{Sn} / [\text{Sn}^{2+}] // [\text{Cu}^{2+}] / \text{Cu}$ ؟

بسبب حدوث عملية اختزال لكاتيون النحاس



ويتحول الي فلز النحاس " متصل كاثود "

3. يُستخدم كل من الذهب والفضة والبلاتين في صناعة الحلبي ؟

لأنها فلزات غير نشطة ولا تتأكسد بسهولة حيث أنها تمتلك جهود

اختزال ذو قيمة موجبة

4. يحفظ الصوديوم تحت سطح الزيت أو الكيروسين ؟ لا يوجد الصوديوم منفرداً في الطبيعة ؟

لأنه فلز نشط ويتأكسد بسهولة بفعل أكسجين الهواء الجوي حيث أن له قدرة

عالية علي فقد الالكترن

5. لا يستطيع اليود أن يحل محل أنيونات الهالوجينات الأخرى في محاليل مركباتها ؟

لأن اليود هو أقل الهالوجينات نشاطاً ويمتلك أقل جهد اختزال وبالتالي لا يحل

محل أنيونات الهالوجينات في محاليل مركباتها

6. عند وضع قطعة من فلز المغنيسيوم Mg في محلول نترات الفضة AgNO_3 فإن سطح

المغنيسيوم يتغطى بطبقة من الفضة ؟

لأن فلز الماغنسيوم أكثر نشاطاً من فلز الفضة ويمتلك جهد اختزال أقل وبالتالي يحل

محل كاتيون الفضة في محلول مركباته و يترسب فلز الفضة على سطح الماغنسيوم

7. يستطيع الفلور أن يحل محل أنيونات جميع الهالوجينات التي تسبقه في السلسلة الإلكترونية كيميائية ؟

لأن الفلور هو أكثر الهالوجينات نشاطاً ويمتلك أكبر جهد اختزال وبالتالي يدل محل

أنيونات جميع الهالوجينات في محاليل مركباتها



8. لا يتفاعل النحاس مع الماء وحمض الهيدروكلوريك في الظروف العادية ؟
لأن النحاس فلز غير نشط ويمتلك جهد اختزال ذو قيمة موجبة وبالتالي
لا يحل محل كاتيون الهيدروجين في محلول الأحماض

9. لا يتأثر البلاطين بمحاليل الأحماض المخففة في الظروف العادية ؟
لأن البلاطين فلز غير نشط ويمتلك جهد اختزال ذو قيمة موجبة وبالتالي لا يحل
محل كاتيون الهيدروجين في محلول الأحماض

10. أنصاف الخلايا التي تلي الهيدروجين دائما تمثل قطب الكاثود إذا وصلت بنصف خلية الهيدروجين ؟
لأن أنصاف التي تلي الهيدروجين في السلسلة تمتلك جهود اختزال موجبة وبالتالي
نصف خلية منها يعمل كاثود مع نصف خلية هيدروجين قياسية

11. عند وضع ساق من الخارصين في محلول كبريتات النحاس لا يمكن الحصول على طاقة كهربائية ؟
لعدم وجود موصل فلزي لحركة الإلكترونات

12. لا يستخدم الكالسيوم في صناعة الحلي ؟
لأن الكالسيوم فلز نشط ويمتلك جهد اختزال ذو قيمة سالبة ويتأكسد بسهولة

13. لا يحل النحاس محل كاتيونات الحديد افي محاليل مركباته ؟
لأن فلز النحاس أقل نشاطاً من الحديد ويمتلك جهد اختزال أكبر وبالتالي لا يحل
محل كاتيونات الحديد في محلول مركباته

الحدث والتفسير

1. لتركيز أيونات الفضة Ag^+ أثناء عمل خلية جلفانية رمزها الإصطلاحي : $Fe / [Fe^{2+}] // [Ag^+] / Ag$

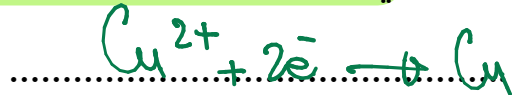
الحدث : يقل تركيز كاتيون الفضة
التفسير :



بسبب حدوث عملية اختزال لكاتيونات الفضة وتتحول للفضة الصلبة

2. لكتلة قطب النحاس Cu في خلية الجلفانية لها الرمز الإصطلاحي : $Al / [Al^{3+}] // [Cu^{2+}] / Cu$

الحدث : تزداد كتلة قطب النحاس
التفسير :



بسبب حدوث عملية اختزال لكاتيونات النحاس وتتحول للنحاس الصلب

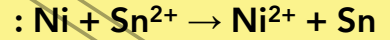


3. اللون محلول كبريتات النحاس II $CuSO_4$ عند غمر شريحة من الخارصين فيه لفترة :

الحدث : **يبهت اللون الأزرق تدريجياً حتي يختفي**
التفسير :
..... $Cu^{2+} + 2e^- \rightarrow Cu$

بسبب حدوث عملية اختزال لكاتيون النحاس ويتحول للنحاس الصلب

4. لكتلة قطب القصدير Sn في الخلية الجلفانية ذات التفاعل الكلي التالي :



الحدث : **تزداد كتلة قطب القصدير**
التفسير :
..... $Sn^{2+} + 2e^- \rightarrow Sn$

بسبب حدوث عملية اختزال لكاتيون القصدير ويتحول الي القصدير الصلب

5. لبناء الحديد عند استخدامه لحفظ محلول حمض الهيدروكلوريك : ($E^\circ_{Fe^{2+}/Fe} = -0.44 V$)

الحدث : **يتآكل الإناء - يتأكسد - تقل كتلته**

التفسير :

لأن فلز الحديد فلز نشط

يمتلك جهد اختزال ذو قيمة سالبة - يحل محل كاتيون الهيدروجين في الأحماض

6. لقطب من الماغنسيوم عند وضعه في محلول كبريتات الحديد II علماً بأن جهود الاختزال لكلاً

من الماغنسيوم والحديد على الترتيب هي -2.37 و -0.44 ؟

الحدث :

تآكل القطب " أكسدة " يحل محل كاتيون الحديد في المحلول

التفسير :

لأن فلز الماغنسيوم أكثر نشاطاً من فلز الحديد

ويمتلك جهد اختزال أقل وبالتالي يحل محل كاتيون الحديد في محلول مركباته

7. لقطب من البلاتين عند وضعه في محلول حمض الكبريتيك H_2SO_4 علماً بأن جهد اختزال

البلاتين ذو قيمة موجبة ؟

الحدث :

لا يحدث تفاعل لقطب البلاتين

التفسير :

لأن فلز البلاتين أقل نشاطاً من الهيدروجين

ويمتلك جهد اختزال أكبر وبالتالي لا يحل محل كاتيون الهيدروجين في الأحماض

نقاط هامة

* شروط توليد تيار كهربائي من تفاعل كيميائي *

- وجود فرق في الجهد ناتج عن الاختلاف في النشاط الكيميائي
- وجود موصل فلز لحركة الإلكترونات
- وجود محلول إلكتروليتي لحركة الأيونات

* خواص أنصاف الخلايا *

- كتلة الشريحة ثابتة
- تركيز المحلول ثابت
- توجد في حالة اتزان
- تعتبر بمثابة دائرة مفتوحة

س : اكتب التفاعل الكيميائي والرمز الإصطلاحي لنصف خلية نحاس قياسية ؟

الرمز الإصطلاحي

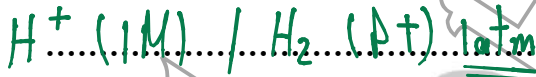


التفاعل الكيميائي



س : اكتب التفاعل الكيميائي والرمز الإصطلاحي لنصف خلية الهيدروجين القياسية ؟

الرمز الإصطلاحي



التفاعل الكيميائي



* مكونات الخلية الجلفانية *

- نصفي خلايا
- موصل فلزي يتصل به فولتميتر لقياس فرق الجهد
- الجسر الملحي

* دور الجسر الملحي *

ربط أنصاف الخلايا من الداخل

إعادة التعادل لأنصاف الخلايا

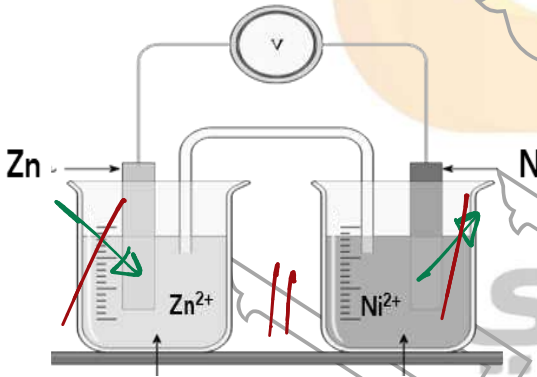


* في الخلية الجلفانية *

عند الكاثود	عند الأنود	
تزداد	تقل	كتلة الشريحة
← يقل	يزداد	تركيز المحلول ←
انخفاض	الهدوء	يحدث تفاعل
...(-)...	...(+)...	تزداد الشحنة
كاثودات	أنودات	يهاجر الجسر الملحي

س: أجب على السؤال التالي:

لديك خلية جلفانية يحدث فيها التفاعل الكلي التالي: $Zn + Ni^{2+} \rightarrow Zn^{2+} + Ni$
والمطلوب:



تفاعل الأنود: $Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2e^{-}$

تفاعل الكاثود: $Ni^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Ni$

الرمز الاصطلاحي: $(-) Zn | [Zn^{2+}] || [Ni^{2+}] / Ni (+)$

حساب احسب جهد الخلية القياسي

إذا علمت أن: $(E^{\circ} Ni^{2+}/Ni = -0.25 V)$ $(E^{\circ} Zn^{2+}/Zn = -0.76 V)$

$$E_{cell} = E_{\text{كاثود}} - E_{\text{أنود}}$$

$$= -0.25 - (-0.76) = +0.51 V$$



تحديد الأنود والكاثود

الكاثود	الأنود	
...اللاليم	...أقل	☆ جهود الاختزال
اختزال	المهبط	التفاعل الكيميائي
نصفهاون	نصفهاون	أعداد التأكسد
...اليمين	...اليسار	الرمز الاصطلاحي
...القل	...الأم	☆ نشاط الفلز

* جهود الاختزال لأنصاف الخلايا *



• نصف الخلية المراد حساب جهد اختزاله متصل أنود مع نصف خلية هيدروجين

جهد الاختزال يساوي جهد الخلية بإشارة سالبة

وبالتالي يسبق الهيدروجين في السلسلة

• نصف الخلية المراد حساب جهد اختزاله متصل كاثود مع نصف خلية هيدروجين

جهد الاختزال يساوي جهد الخلية بإشارة موجبة

وبالتالي يلي الهيدروجين في السلسلة

جهد الأكسدة عكس جهد الاختزال



سلسلة جهود الاختزال

الفلزات التي تسبق الهيدروجين	الفلزات التي تلي الهيدروجين	
سابقه	موجبه	تمتلك جهود اختزال ذو قيمة
أقوى	كأضعف	نصف خلية منها يعمل
لا توجد	توجد	الحالة العنصرية
توجد	توجد	حالة المركبات
تحل	لا تحل	(تحل - لا تحل) محل كاتيون الهيدروجين

س : علك ما ياتي :

• لا يمكن حفظ محلول يحتوي على كاتيونات الخارصين في وعاء من الألومنيوم ؟

لأنه فلز الـ Al أكثر نشاطاً من فلز الـ Zn
ويملك جهد اختزال أقل وبالتالي يحل
محل Zn^{2+} من محلول مائته

• يمكن حفظ محلول يحتوي على كاتيونات خارصين في وعاء من النحاس ؟

لأنه فلز الـ Cu أقل نشاطاً من فلز الـ Zn
ويملك جهد اختزال أكبر وبالتالي لا يحل
محل Zn^{2+} من محلول مائتها



نشاط الفلزات واللافلزات

اللافلز الأكثر نشاطاً	الفلز الأكثر نشاطاً	
الكتساب	فقد	يعتمد على (فقد - اكتساب) الإلكترونات
أدخل	أزال	الموقع في السلسلة
أبهر	أقل	يملك جهد اختزال
الاختزال	الأكسدة	يميل الي (الأكسدة - الاختزال)
أنيونات	كاتيونات	يحل محل (كاتيون - أنيون)

* العوامل المؤكسدة واختزلة *

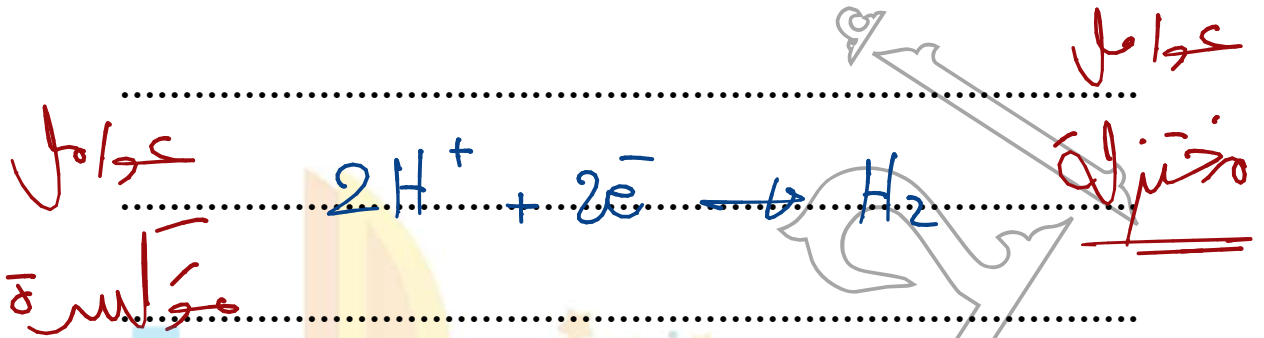
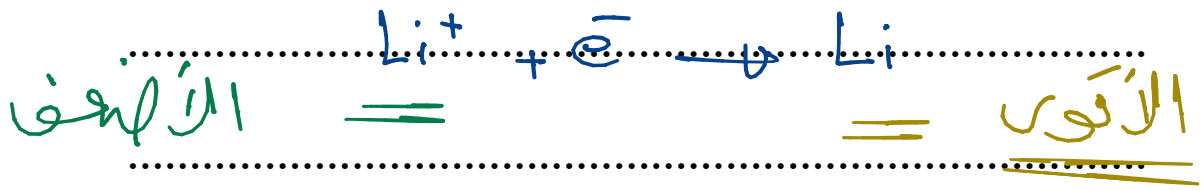
العوامل المختزلة	العوامل المؤكسدة	
يمين	يسار	تقع (يمين - يسار) السهم
أقل	أبهر	الأقوى يملك (أكبر - أقل) جهد اختزال
أز	أز	الأقوى في السلسلة
أز	أز	الأضعف في السلسلة

* التفاعل التلقائي *



جهد الخلية	عملية اختزال	عملية أكسدة
ذو قيمة موجبة	جهد اختزال أبهر	جهد اختزال أقل





موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw



* في سلسلة الجهد الاختزال

التي قوة اختزالها أكبر من القوة المؤكسدة

يبقى يختزل التي تحت

التي تحت اختزالها أكبر من القوة المؤكسدة

يبقى يؤكسد التي فوقه

أسئلة موضوعية

س : أكمل العبارات التالية بما يناسبها :

- عند وضع شريحة خارصين في محلول مائي لكبريتات النحاس II لفترة نحصل على طاقة ... *حرارية*
- اللافلز الذي يستطيع أن يحل محل الهالوجينات الأخرى في محاليل مركباتها هو .. *الفلور F_2*
- عند تشغيل الخلية الجلفانية تتحرك الكاتيونات نحو محلول قطب *الكاثود*. خلال الجسر الملحي
- إذا كان جهد الاختزال القياسي للنحاس يساوي (+0.34 V) فإن جهد خلية الهيدروجين - النحاس القياسية يساوي ... *+0.34V* *لفلز*
- التفاعل التالي : $Br_2 + 2KI \rightarrow 2KBr + I_2$ يتم بشكل تلقائي ومنه نستنتج أن جهد الاختزال القياسي لليود .. *أقل* .. جهد الاختزال القياسي للبروم *لفلز* -1
- أقوى العوامل المختزلة في السلسلة الإلكتروكيميائية هو عنصر ... *Li* ...
- عند تشغيل خلية جلفانية رمزها الاصطلاحي : $Cd / [Cd^{2+}] // [Mg^{2+}] / Mg$ تزداد كتلة قطب ... *Cd* ...
- عند تشغيل (عمل) خلية جلفانية رمزها الاصطلاحي : $Fe / [Fe^{2+}] // [Cd^{2+}] / Cd$ يزداد تركيز ... *Fe²⁺* ...
- جهد الاختزال القياسي لنصف خلية الهيدروجين يساوي ... *لفلز* ...
- الرمز الاصطلاحي لنصف خلية النحاس القياسية .. *Cu²⁺ (1M) / Cu* ..
- أضعف العوامل المؤكسدة في السلسلة الإلكتروكيميائية هو ... *K⁺* ...
- في التفاعل التالي $Cl_2 + 2KBr \rightarrow 2KCl + Br_2$ إذا علمت أن : *لفلز* -1
- في التفاعل التالي $Br_2 + 2KI \rightarrow 2KBr + I_2$ إذا علمت أن : *لفلز* -1

($E_{Br_2/Br} = +1.07V$, $E_{Cl_2/Cl} = +1.36V$) فإن جهد الخلية له إشارة ... *موجبة*

في التفاعل التالي $Br_2 + 2KI \rightarrow 2KBr + I_2$ إذا علمت أن :

($E_{Br_2/Br} = +1.07V$, $E_{I_2/I} = +0.54V$) فإن جهد الخلية له إشارة ... *موجبة*



14. إذا علمت ان تفاعل فلز الحديد مع حمض الهيدروكلوريك أقل شدة من تفاعل فلز

الخاصين مع الحمض نفسه فإن هذا يدل على أن الخاصين... **أبهر**... نشاطا من الحديد

15. يعتبر عنصر... **ف.ج**... أقوى العوامل المؤكسدة في سلسلة الإلكتروليتية

16. خلية جلفانية رمزها الاصطلاحي : $Al / Al^{3+} (1M) // H^+(1M) / H_2 (1atm) , pt$, وكانت قراءة

الفولتميتر الموصل بالدائرة (+ 1.66V) , فإن قيمة جهد الاختزال لنصف خلية الألومنيوم

تساوي... **-1.66V** ...
 $E_{cell} = 1.66 - (-2.4)$

17. إذا كان جهد اختزال المغنيسيوم يساوي (-2.4 V) فإن جهد الخلية التي لها الرمز الاصطلاحي

التالي : $Mg / Mg^{2+} (1M) // H^+(1M) / H_2 (1atm) , pt$, يساوي... **+2.7V** ...

18. في المعادلة التلقائية التالية : $X + Y^{2+} \rightarrow X^{+} + Y$ مما يدل على أن جهد اختزال العنصر X

أقل... من جهد اختزال العنصر Y

19. إذا علمت أن جهد اختزال كلاً من ($Mg^{2+} / Mg = -2.37$) , ($Zn^{2+} / Zn = -0.76$) فإن التفاعل

التالي : $Mg + Zn^{2+} \rightarrow Mg^{2+} + Zn$ **يحدث**.. بشكل تلقائي

20. إذا كان التفاعل التالي : $Cd^{2+} + Fe \rightarrow Cd + Fe^{2+}$ يحدث تلقائياً وبصفة مستمرة , فإن فلز

الحديد **أيسبق**.. فلز الكاديوم في السلسلة الكهروكيميائية

21. من شروط توليد تيار كهربائي من تفاعل كيميائي وجود **فصل**... **بجهد**... ناتج عن الاختلاف في

النشاط الكيميائي بين الأقطاب

22. إذا علمت أن جهد الخلية للتفاعل التالي $2Al + 6H^+ \rightarrow 3H_2 + 2Al^{3+}$ يساوي +1.66V فإن جهد

الاختزال القياسي لنصف خلية الألومنيوم يساوي... **-1.66V** ...

23. إذا كانت القوة المحركة للخلية الجلفانية التالية : $Ti/[Ti^{+}]/[H^+]/H_2(atm),Pt$ تساوي

(+0.336V) فإن جهد الاختزال القياسي لقطب التيتانيوم يساوي... **-0.336V** ...

24. إذا كان جهد الاختزال القطبي القياسي لنصف خلية النحاس يساوي +0.34V فإن جهد الأكسدة

القطبي القياسي لنصف خلية النحاس يساوي... **-0.34V** ...

25. إذا علمت أن الصوديوم يحل محل كاتيون الهيدروجين في الماء فإن جهد أكسدة الصوديوم له

س : ضع علامة صح أمام أنسب عبارة تكمل كلاً من الجمل التالية :

1. أحد ما يلي لا يعتبر من وظائف الجسر الملحي في الخلية الجلفانية :

(✓) يغلق الدائرة الخارجية في الخلية الجلفانية

() يسمح بهجرة الكاتيونات إلى منطقة الكاثود

() يعيد التعادل الكهربائي إلى نصفي الخلية

() يسمح بهجرة الأنيونات إلى منطقة الأنود

2. أحد ما يلي صحيح بالنسبة للتفاعل التلقائي التالي : $Cr + Fe^{3+} \rightarrow Fe + Cr^{3+}$

() الكروم يلي الحديد في السلسلة الإلكتروكيميائية X

() الكروم أقل نشاطاً من الحديد X

() جهد اختزال الحديد أقل من جهد اختزال الكروم X

(✓) الكروم عامل مختزل أقوى من الحديد

3. أحد ما يلي لا يعتبر من الصفات العامة للخلايا الجلفانية :

() تتحرك الأنيونات نحو الأنود عبر الجسر الملحي () الكاثود هو القطب الموجب

(✓) تزداد كتلة قطب الأنود أثناء عمل الخلية () الأنود هو القطب السالب

4. أحد اللافلزات التالية هو الأكثر نشاطاً كيميائياً :

() $I_2 / I^- (+ 0.54)$ () $Br_2 / Br^- (+ 1.07)$

(✓) $F_2 / F^- (+ 2.87)$ () $Cl_2 / Cl^- (+ 1.36)$

5. أثناء عمل الخلية الجلفانية , فإن الكاتيونات تنتقل إلى أحد الأقطاب التالية :

() الكاثود خلال سلك الدائرة الخارجية (✓) الكاثود خلال الجسر الملحي

() الأنود خلال سلك الدائرة الخارجية () الأنود خلال الجسر الملحي

6. أحد ما يلي هو أقوى العوامل المختزلة في السلسلة الإلكتروكيميائية :

(✓) الليثيوم () الفلور

() كاتيون الليثيوم () أنيون الفلوريد

7. أحد ما يلي صحيح بالنسبة لنصف الخلية القياسية :

() تتولد فيه طاقة كهربائية

(✓) يبقى تركيز الأيونات الموجبة في المحلول ثابت

() يعتبر نصف الخلية المفردة دائرة مغلقة

() تزداد كتلة شريحة الفلز



↓
أكثر نشاط

أقل نشاط

أكثر نشاط

المناهج التعليمية
www.almarabiyah.com/kw

8. عند عمل خلية جلفانية له الرمز الاصطلاحي : $Mg / [Mg^{2+}] // [Zn^{2+}] / Zn$ يحدث أحد ما يلي :

Na
Cr
Ni

() تحدث عملية أكسدة لقطب الخارصين

() تزداد كتلة قطب المغنيسيوم

() تحدث عملية اختزال لكاتيونات المغنيسيوم

(✓) تزداد كتلة قطب الخارصين

9. إذا كانت جهود الاختزال القياسية لكل من الصوديوم والكروم والنيكل هي :

(-2.71 , -0.74 , -0.25) على الترتيب فإن أحد التفاعلات التالية يحدث تلقائياً :

() $3Na^+ + Cr \rightarrow 3Na + Cr^{3+}$ () $2Na^+ + Ni \rightarrow 2Na + Ni^{2+}$

(✓) $2Na + Ni^{2+} \rightarrow 2Na^+ + Ni$ () $2Cr^{3+} + 3Ni \rightarrow 2Cr + 3Ni^{2+}$

10. طبقاً لخلية جلفانية رمزها الاصطلاحي : $Al/Al^{3+} // Fe^{2+}/Fe$ فإن أحد ما يلي صحيح :

() نصف خلية الكاثود هو Al^{3+}/Al (✓) تزداد كتلة قطب الحديد

() نصف خلية الأنود هو Fe^{2+}/Fe () تزداد كتلة قطب الألومنيوم

11. أحد العبارات التالية لا تنطبق على الجسر الملحي المستخدم في الخلية الجلفانية :

() يحافظ على التعداد الكهربائي في الوعاءين

(✓) يحتوي على محلول غير إلكتروليتي

() يسمح بهجرة الكاتيونات الي نصف خلية الكاثود

() يسمح بهجرة الأنيونات الي نصف خلية الأنود

12. في خلية جلفانية رمزها الاصطلاحي $Sn/Sn^{2+} // Pb^{2+}/Pb$ فإن جميع ما يلي صحيح عدا :

() يزداد تركيز الكاتيونات في نصف خلية الأنود (✓)

(✓) تزداد كتلة قطب القصدير Sn

() تنتقل الكاتيونات الي نصف خلية الرصاص من الجسر الملحي

() تنتقل الإلكترونات من قطب القصدير الي قطب الرصاص

13. في التفاعل التالي $X_{(s)} + NaCl_{(aq)} \rightarrow XCl_{(aq)} + Na_{(s)}$ إذا كان جهد الاختزال للصوديوم

($Na^+ / Na = -2.71 V$) فإن التفاعل يكون تلقائياً عندما يكون جهد اختزال العنصر X يساوي :

(-2.37 V) (✓) -2.93 V

(-0.14 V) () -0.74 V

14. أقوى العوامل المؤكسد من بين الأنواع التالية علماً بأن جهود الاختزال هي :

(✓) $+ 0.34V Cu^{2+}$ () $- 2.925V Rb^{2+}$

() $- 0.28V Co^{2+}$ () $- 0.126 V Pb^{2+}$



15. طبقاً للخلية الجلفانية ذات الرمز الاصطلاحي التالي :

$(\text{Zn} / \text{Zn}^{2+} (1\text{M}) // \text{H}^+ (1\text{M}) / \text{H}_2 (1\text{atm}) , \text{pt})$ ، فإن أحد ما يلي صحيح :

(✓) يحل الخارصين محل الهيدروجين في مركباته

() الهيدروجين يختزل كاتيونات الخارصين X

() يتأكسد غاز الهيدروجين X

() Zn^{2+} عامل مؤكسد أقوى من H^+ X

16. إذا كان الفلز A مغمور في محلول الفلز B وحتى يحدث تفاعل أكسدة واختزال بشكل

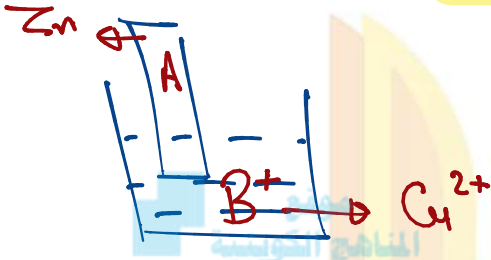
تلقائي يكون جهد اختزال النوع A والنوع B كالتالي :

(✓) $\text{EB} = -0.44 \text{ V} , \text{EA} = -2.37\text{V}$

() $\text{EB} = -3.05\text{V} , \text{EA} = -0.25\text{V}$

() $\text{EB} = +0.34\text{V} , \text{EA} = +0.80\text{V}$

() $\text{EB} = -0.13 , \text{EA} = +0.85\text{V}$



17. المعادلة التالية تمثل التفاعل الكلي لخلية جلفانية $\text{X} + \text{Y}^{2+} \rightarrow \text{X}^{2+} + \text{Y}$ مما يدل على أن :

() جهد اختزال العنصر X أكبر من جهد اختزال العنصر Y

(✓) جهد اختزال العنصر X أقل من جهد اختزال العنصر Y

() العنصر X يعتبر عامل مؤكسد

() العنصر Y يعتبر عامل مختزل

18. أقل الفلزات قدرة على فقد إلكترونات من بين الأنواع التالية علماً بأن جهود الاختزال هي :

() -2.71V صوديوم

() $+0.34\text{V}$ النحاس

(✓) $+1.2\text{V}$ بلاتين

() -2.37V مغنسيوم

19. الشكل التالي يمثل جهود اختزال لعدة فلزات ومنه نستنتج ان الترتيب التنازلي للفلزات حسب

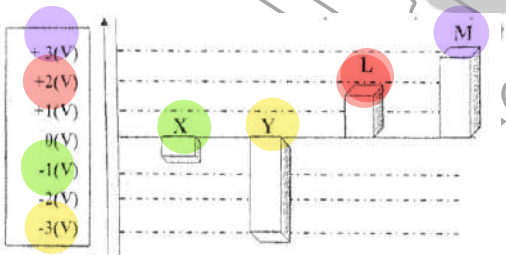
النشاط الكيميائي هو :

() X يليه Y يليه L يليه M

(✓) Y يليه X يليه L يليه M

() X يليه Y يليه L يليه M

() L يليه Y يليه X يليه M



سب : ضع علامة صح أو علامة خطأ أمام ما يناسب كلًا من العبارات التالية :

1. قيمة جهد الاختزال القياسي لنصف خلية الهيدروجين يساوي صفر (✓)
2. يعتبر عنصر الليثيوم أقوى العوامل المحتزلة في السلسلة الإلكتروليتية (✓)
3. عند غمر شريحة خارصين في محلول مائي لمحلول كبريتات النحاس لفترة تنتج طاقة كهربائية (X)
4. إذا كان جهد الاختزال القياسي للبيوتاسيوم (-2.93 V) فإن جهد الأكسدة القياسي له يساوي (+2.93 V) (✓)
5. إذا كانت قيمة جهد التفاعل ذات إشارة موجبة , فإن التفاعل يحدث تلقائياً (✓)
6. قيمة جهد الاختزال القياسي للنوع يساوي جهد الأكسدة القياسي له بإشارة مخالفة (✓)
7. تحدث عملية الأكسدة في الخلية الجلفانية عند قطب الأنود والذي يمثل قطب موجب (X)
8. أثناء عمل الخلية الجلفانية تتجه الكاتيونات خلال الجسر الملحي نحو نصف خلية الأنود (X)
9. عندما يكون نصف خلية الهيدروجين القياسية أنوداً في خلية جلفانية فإن جهد اختزال القطب الآخر يكون موجباً (✓)
10. طبقاً لخلية جلفانية رمزها الاصطلاحي : $X^{2+} (1M) / X // H^+ (1M) / H_2 (1atm) / Pt$ فإن X^{2+} يكون أسهل اختزالاً من (H^+) (✓)
11. أقوى العوامل المؤكسدة في السلسلة الإلكتروليتية هو الليثيوم Na (X)
12. يستطيع الفلور أن يحل محل الكلور في محاليل مركباته (✓)
13. في خلية جلفانية رمزها الاصطلاحي $Pb^{2+}/Pb // Sn/Sn^{2+}$ تزداد كتلة قطب الرصاص Pb أثناء عمل الخلية (✓)
14. يقل احتمال وجود فلز ما على حالته العنصرية في الطبيعة كلما زادت قيمة جهد اختزال القياسي له (X)
15. عند توصيل نصف خلية هيدروجين بالطرف الموجب للفولتميتر ونصف خلية الخارصين بالطرف السالب وكانت القراءة موجبة فإن ناتج الاختزال هو تصاعد غاز الهيدروجين عند الكاثود (✓)
16. تنتج طاقة حرارية عند وضع قطعه من الخارصين في محلول كبريتات النحاس II (✓)
17. جميع الأنواع التي تسبق الهيدروجين في السلسلة الإلكتروليتية يمكن ان توجد بصورة منفردة في الطبيعة (X)
18. إذا حدث التفاعل التالي بشكل تلقائي $2Al + 3Zn^{2+} \rightarrow 2Al^{3+} + 3Zn$ فإن ذلك يدل على أن فلز الألمونيوم يسبق الخارصين في سلسلة جهود الاختزال (✓)
19. نشاط الفلزات يقاس بقدرة الفلز على فقد الإلكترونات لذلك يحل الفلز الأكثر نشاطاً محل أيون الفلز الأقل نشاطاً في محلول مركباته (X)
20. الفلز الأكثر نشاطاً يمتلك أكبر جهد اختزال ويقع أسفل السلسلة وتحدث له عملية اختزال (✓)



أسئلة مقالية

س: أجب على السؤال التالي:

• أمامك مخطط لخلية جلفانية رمزها الاصطلاحي: $\text{Ni} / [\text{Ni}^{2+}] // [\text{Pb}^{2+}] / \text{Pb}$ والمطلوب:

• تفاعل الأنود: $\text{Ni} \rightarrow \text{Ni}^{2+} + 2e^-$

• تفاعل الكاثود: $\text{Pb}^{2+} + 2e^- \rightarrow \text{Pb}$

• التفاعل النهائي:



• حساب احسب جهد الخلية القياسي

$$-0.25 \text{ V}$$

إذا علمت أن: $(E^\circ_{\text{Pb}^{2+}/\text{Pb}} = -0.13 \text{ V}) (E^\circ_{\text{Ni}^{2+}/\text{Ni}} = 0.25 \text{ V})$

$$E_{\text{cell}} = E_{\text{كاثود}} - E_{\text{أنود}}$$

$$= -0.13 - (-0.25)$$

$$= +0.12 \text{ V}$$



أبنائي طلاب المرحلة الثانوية لضمان العلامة

النهائية تابع المراجعة النهائية على

منصة طلابي التعليمية

www.Tulaabi.com



س : الجدول التالي يمثل بعض العناصر الافتراضية وجهود اختزالها كما هو موضح والمطلوب:

الترتيب في السلسلة	قيم جهود الاختزال القياسية
$X^{2+} + 2e^{-} \rightarrow X$	-2.9 V
$Y^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Y$	-0.25 V
$Z^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Z$	+0.86 V

1. القطب الذي لا يمكن أن يكون أنود عند تكوين أي خلية جلفانية من هذه الأقطاب هو قطب Z ...
2. الكاتيون الذي يمكن أن يؤكسد ذرات العنصر Y هو Z^{2+} ...
3. أنشط الفلزات السابقة هو X ...
4. أكبر كاتيون له القدرة على اكتساب الإلكترونات هو Z^{2+} ...
5. الخلية الجلفانية التي يكون لها أكبر جهد تتكون من عنصر X ... وعنصر Z ...

س : مسنعيًا بالجدول المقابل الذي يمثل جزء من السلسلة الإلكتروليتية أجب عن الأسئلة التالية:

نصف التفاعل	جهد الاختزال بالفولت
$Na^{+} + e^{-} \rightarrow Na$	-2.71
$Mg^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Mg$	-2.37
$2H^{+} + 2e^{-} \rightarrow H_2$	0
$Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag$	+0.8

1. أقل العناصر ميلًا لفقد الإلكترونات هو Ag ...
2. أضعف العوامل المؤكسدة من هذه الأنواع هو Na^{+} ...
3. النوع الذي يختزل H^{+} ولا يختزل Na^{+} هو Mg ...
4. الفلز الذي لا يستطيع أن يحل محل الهيدروجين في مركباته هو Ag ...



عوامل مؤكسدة

س : أجب عما يلي :

• خلية الجلفانية رمزها الاصطلاحي $Fe/Fe^{2+} // Ni^{2+}/Ni$ والمطلوب :

1. اكتب التفاعلات التي تحدث عند كلاً من



2. التفاعل الكلي :



3. تتحرك الإلكترونات في الدائرة الخارجية الي نصف الخلية التي رمزها Ni^{2+}/Ni

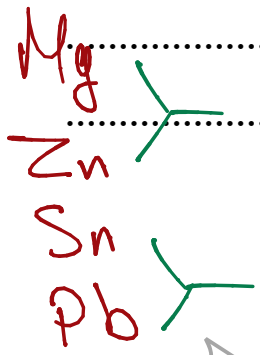
4. احسب القوة المحركة للخلية :

علماً بأن $E_{Ni^{2+}/Ni} = -0.25V$ و $E_{Fe^{2+}/Fe} = -0.44V$

..... $E_{cell} = E_{\text{أنود}} - E_{\text{كاثود}}$

..... $= -0.25 - (-0.44)$

..... $= +0.19 V$



س : أكمل الجدول التالي :

• في الخلايا التي لها الرمز الاصطلاحي المبين بالجدول : إذا عملت أن

[$E_{Sn^{2+}/Sn} = -0.14 V$, $E_{Pb^{2+}/Pb} = -0.13 V$, $E_{Mg^{2+}/Mg} = -2.37 V$, $E_{Zn^{2+}/Zn} = -0.76 V$]
 $E_{cell} = -0.14 - (-0.13) = -0.01 V$

Mg / Mg ²⁺ // Zn ²⁺ / Zn	Pb / Pb ²⁺ // Sn ²⁺ / Sn	وجه المقارنة
+...1.61V	-...0.01V	جهد التفاعل
...Mg	...Sn	الفلز الأكثر نشاطاً
...Zn ²⁺	...Pb ²⁺	الكاتيون الأكثر ميلا للإختزال
...Mg	...Sn	الفلز الذي يقع أعلي السلسلة

المراجعة النهائية

المصطلح العلمي

1. عمليات يستخدم فيها مصدر للتيار لحدوث تفاعل كيميائي
(التحليل الكهربائي)
2. الخلايا التي يجري فيها عمليات التحليل الكهربائي حيث يستخدم مصدر للتيار لإتمام حدوث تفاعل أكسدة واختزال غير تلقائي
3. الخلية التي يجري فيها عملية التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم
(خلية داون)

التعليل

1. عند التحليل الكهربائي للماء المضاف له قليل من حمض الكبريتيك المخفف يتصاعد غاز الهيدروجين عند الكاثود ؟

بسبب حدوث عملية اختزال لكاتيون الهيدروجين حيث
أنه يمتلك جهد اختزال أكبر من الماء

2. عند التحليل الكهربائي للماء المضاف له قطرات من حمض الكبريتيك المخفف يتأكسد الماء عند الأنود ولا يتأكسد أيون الكبريتات ؟

لأن الماء يمتلك جهد اختزال أقل من أيون الكبريتات وبالتالي يحدث عملية أكسدة للماء ويتصاعد غاز الأكسجين



3. لا يمكن الحصول على فلز الألمنيوم عملياً باختزال كاتيوناته من المحاليل المائية بالتحليل الكهربائي علماً بأن جهد الاختزال للألومنيوم (-1.67 V) وللماء (-0.41 V) ؟

لأن فلز الألومنيوم فلز نشط ويمتلك جهد اختزال أقل من الماء وبالتالي لا يحدث اختزال لكاتيون الألومنيوم عند الكاثود أثناء حدوث عملية تحليل كهربائي لمحلول مركباته



4. عند إجراء تحليل كهربائي للماء يتصاعد غاز الأكسجين عند الأنود؟

بسبب حدوث عملية أكسدة للماء عند الأنود ويتصاعد غاز الأكسجين

حيث أن الماء يمتلك جهد اختزال أقل من أنيون الكبريتات



5. يصبح المحلول قاعدياً عند الكاثود خلال عملية التحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم؟

لأن أنيون الهيدروكسيد الناتج عند الكاثود يتحد مع كاتيون الصوديوم من المحلول

ليكون محلول هيدروكسيد الصوديوم وبالتالي يصبح المحلول قاعدي عند الكاثود

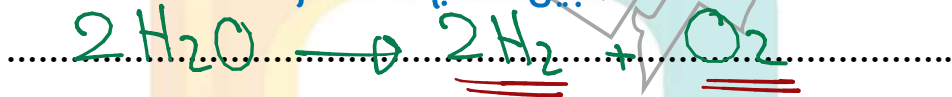


6. عند إجراء تحليل كهربائي للماء بإضافة قطرات من حمض الكبريتيك يكون حجم غاز الهيدروجين

الناتج عند الكاثود ضعف حجم غاز الأكسجين الناتج عند الأنود؟

لأن عدد مولات غاز الهيدروجين الناتج عند الكاثود ضعف عدد مولات غاز

الأكسجين الناتج عند الأنود



7. عند إجراء تحليل كهربائي للماء بإضافة قطرات من حمض الكبريتيك يعتبر حمض الكبريتيك عامل

حفاظ؟

لأن عدد مولاته يظل ثابت حيث أن كاتيون

الهيدروجين الذي يستهلك عند الكاثود يعوض بأكسدة الماء عند الأنود



أبنائي طلاب المرحلة الثانوية لضمان العلامة

النهائية تابع المراجعة النهائية على

منصة طلابي التعليمية

www.Tulaabi.com



الشبه والاختلاف بين الجلفانية والإلكترولية

الخلية الإلكترونية	الخلية الجلفانية	
الزئبق		عملية الأكسدة
الكاثود		عملية الاختزال
من الزئبق الكاثود		اتجاه حركة الإلكترونات
الأنود	الكاثود	القطب الموجب
الكاثود	الزئبق	القطب السالب
مهم... التنبأ	قطب السعة... اختزال	مصدر الإلكترونات



$2Cl^- \rightarrow Cl_2 + 2e^-$	تفاعل الأنود (+)
$2Na^+ + 2e^- \rightarrow 2Na$	تفاعل الكاثود (-)
$2NaCl \rightarrow Cl_2 + 2Na$	التفاعل النهائي

يحدث عملية أكسدة لـ Cl^-

يحدث عملية اختزال لـ Na^+

يتصاعد غاز Cl_2 عند الأنود

يتكون Na عند الكاثود

الصوديوم الناتج يكون في الحالة... المعدن

✓

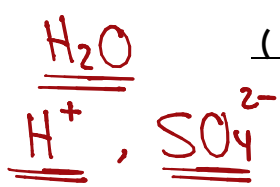
✓

✓

✓

✓





* التحليل الكهربائي للماء *

$2H_2O \rightarrow O_2 + 4H^+ + 4e^-$	تفاعل الأنود (+)
$4H^+ + 4e^- \rightarrow 2H_2$	تفاعل الكاثود (-)
$2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$	التفاعل النهائي

يحدث عملية أكسدة لـ H_2O ... وعملية اختزال لـ H^+ ... ✓

يتصاعد غاز O_2 ... عند الأنود ✓

يتصاعد غاز H_2 ... عند الكاثود ✓

حجم غاز الهيدروجين الناتج عند الكاثود ... حجم غاز الأكسجين الناتج عند الأنود ✓

يعتبر حمض الكبريتيك عاملاً حافزاً " يظل عدد مولاته ثابت " ✓

* التحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم *

$2Cl^- \rightarrow Cl_2 + 2e^-$	تفاعل الأنود (+)
$2H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$	تفاعل الكاثود (-)
$2H_2O + 2Cl^- \rightarrow Cl_2 + H_2 + 2OH^-$	التفاعل النهائي

يحدث عملية أكسدة لـ Cl^- ... وعملية اختزال لـ H_2O ... ✓

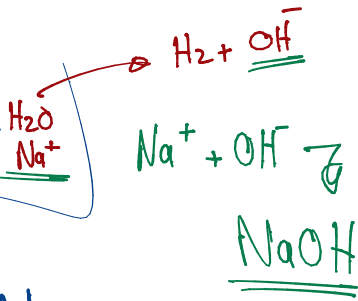
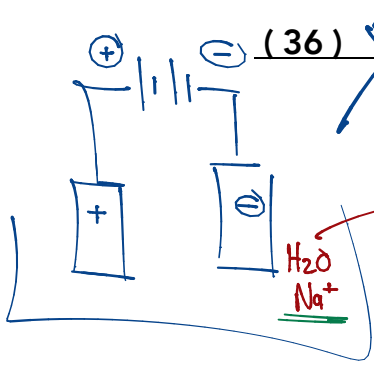
يتصاعد غاز Cl_2 ... عند الأنود ✓

يتصاعد غاز H_2 ... عند الكاثود ✓

يصبح المحلول قلويًا ... عند الكاثود بسبب تكوين $NaOH$... ✓

لا يمكن الحصول على فلز الصوديوم لأنه يمتلك جهد اختزال ... أقل من الماء





أسئلة موضوعية

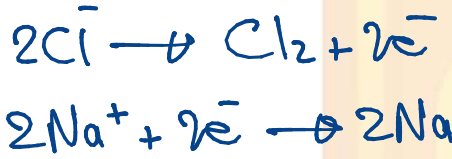
س : أكمل العبارات التالية بما يناسبها :

1. عند التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم في خلية داون ينتج ... Na ... عند الكاثود
2. عندما يتأكسد الماء في عمليات التحليل الكهربائي يتصاعد غاز الأكسجين عند ... $الأنود$... الخلية
3. تحدث عملية الاختزال في الخلايا الإلكتروليزية عند قطب ... $الكاثود$...
4. عند التحليل الكهربائي للماء المحمض بحمض الكبريتيك المخفف , فإن عدد مولات الحمض ... $تساوى$...
 $2H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$
5. عندما يختزل الماء في عمليات التحليل الكهربائي يتصاعد غاز ... H_2 ... عند كاثود الخلية
6. في أحد خلايا التحليل الكهربائي نتج من عملية التحليل أنيونات OH^- وتصاعد غاز الهيدروجين عند أحد قطبيها فإن ذلك يدل على أن المادة التي تم اختزالها هي ... H_2O ...
7. نواتج التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم النقي عند الأنود هو ... Cl_2 ...
8. في خلية التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم ينتج عند الكاثود عنصر ... Na ...
9. تحدث عملية الأكسدة عند قطب ... $الأنود$... في جميع الخلايا الإلكتروكيميائية
10. الخلية الإلكتروليزية التي يجري فيها التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم تسمى خلية ... $داون$...
11. أثناء التحليل الكهربائي للماء المحمض بحمض الكبريتيك , عندما يتصاعد 4L من غاز الهيدروجين عند الكاثود , فإن حجم غاز الأكسجين المتصاعد عند الأنود يساوي ... $2L$...
12. في أحد خلايا التحليل الكهربائي نتج من عملية التحليل غاز الأكسجين وكاتيون الهيدروجين H^+ عند أحد قطبيها فإن ذلك يدل على أن المادة التي تم أكسدتها هي ... H_2O ...
13. عند إجراء تحليل كهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم يتصاعد غاز ... Cl_2 ... عند الأنود



س : ضع علامة صح أمام أنسب عبارة تكمل كلاً من الجمل التالية :

1. أحد ما يلي يعتبر من الصفات العامة للخلايا الإلكتروليتيية :
 - (✓) تحدث عملية الأكسدة عند قطب الأنود () الكاثود هو القطب الموجب
 - () عمليتا الأكسدة والاختزال تحدثان تلقائياً () الأنود هو القطب السالب
2. تختلف الخلية الإلكتروليتيية عن الخلية الجلفانية في أحد الخواص التالية :
 - (✓) نوع الشحنات على قطبي الأنود والكاثود
 - () تحدث عملية الاختزال عند الكاثود
 - () تحدث عملية الأكسدة عند الأنود
 - () اتجاه سريان الإلكترونات في الدائرة الخارجية
3. عند اجراء التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم في خلية داون فإنه ينتج عند الكاثود :
 - (✓) فلز الصوديوم
 - () غاز الكلور
 - () غاز الأكسجين
 - () غاز الهيدروجين
4. عند التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد صوديوم :
 - () يتكون الصوديوم عند الأنود X
 - (✓) يختزل كاتيون الصوديوم عند القطب السالب
 - () التفاعل الحادث عند القطب الموجب هو $2Na^+ + 2e^- \rightarrow 2Na$
 - () يتصاعد غاز الكلور عند الكاثود
5. جميع المواد التالية تنتج من التحليل الكهربائي لمحلول مركز من كلوريد الصوديوم باستخدام أقطاب من الجرافيت عدا مادة واحدة وهي :
 - (✓) الصوديوم
 - () الكلور
 - () الهيدروجين
 - () هيدروكسيد الصوديوم
6. جميع ما يلي من نواتج التحليل الكهربائي للماء المحمض بحمض الكبريتيك المخفف ما عدا :
 - () يتأكسد الماء عند الأنود ويتصاعد غاز الأكسجين ✓
 - (✓) يختزل الماء عند الكاثود
 - () تختزل كاتيونات الهيدروجين من الوسط الحمضي
 - () يظل عدد مولات حمض الكبريتيك ثابت



7. أحد العبارات التالية يتفق مع الصفات العامة في الخلايا الفولتية والإلكتروليزية :

- () يتفقان من حيث نوع الشحنات على الأنود والكاثود X
- () التفاعل غير تلقائي في الخلية الفولتية وتلقائي في الخلية الالكتروليزية X
- (✓) تسير الإلكترونات من الأنود إلى الكاثود في الدائرة الخارجية في كليهما
- () سريان الإلكترونات في كليهما ناتج من تفاعل أكسدة واختزال تلقائي

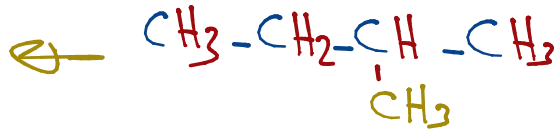
س : ضع علامة صح أو علامة خطأ أمام ما يناسب كلًا من العبارات التالية :

1. عند التحليل الكهربائي للماء المضاف له القليل من حمض الكبريتيك المخفف فإن حجم غاز الهيدروجين الناتج يكون ضعف حجم غاز الأكسجين الناتج (✓)
2. أثناء التحليل الكهربائي للماء المضاف له قطرات من حمض الكبريتيك المخفف يظل عدد مولات الحمض ثابتاً (✓)
3. تتشابه شحنة الأنود في كل من الخلية الفولتية والإلكتروليزية (X)
4. عند التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم في خلية داون يتصاعد الكلور عند الأنود (✓)
5. يحدث الاختزال في جميع الخلايا الإلكتروكيميائية عند قطب الكاثود (✓)
6. تحدث عملية الاختزال عند القطب السالب دائماً سواء كانت الخلية الكتروليتية أو فولتية (X)
7. عند التحليل الكهربائي لمحلول مركز من كلوريد الصوديوم يصبح الوسط حمضي عند الكاثود (X)
8. عند التحليل الكهربائي للماء فإن حجم غاز الأكسجين الناتج عند الأنود ضعف حجم غاز الهيدروجين الناتج عند الكاثود (X)
9. تحدث عملية أكسدة عند الأنود سواء كانت الخلية فولتية أو الكتروليتية (✓)

المراجعة النهائية

المصطلح العلمي

1. علم يهتم بدراسة المركبات التي تحتوي على عنصر الكربون
(الكيمياء العضوية)
2. المركبات التي تحتوي على عنصر الكربون ما عدا بعض الاستثناءات
(المركبات العضوية)
3. مركبات عضوية تحتوي على الكربون والهيدروجين فقط
(المركبات الهيدروكربونية)
4. مركبات عضوية تحتوي على الكربون والهيدروجين وعناصر أخرى مثل الأكسجين والنتروجين
(مشتقات المركبات الهيدروكربونية)
5. مركبات عضوية جميع الروابط بين ذرات الكربون فيها تساهمية أحادية
(الهيدروكربونات المشبعة)
6. مركبات عضوية تحتوي على الأقل على رابطة تساهمية ثنائية أو ثلاثية بين ذرتين كربون
(الهيدروكربونات غير المشبعة)
7. أبسط أنواع الهيدروكربونات وتحتوي على روابط تساهمية أحادية بين ذرات الكربون
(الألكانات)
8. تحتوي على سلاسل من ذرات الكربون متصلة ببعضها البعض بروابط تساهمية أحادية باستثناء الميثان
(الألكانات مستقيمة السلسلة)
9. مجموعة من المركبات العضوية يختلف فيها كل مركب عن الذي يسبقه بزيادة مجموعة ميثلين CH_2 واحدة فقط CH_4 C_2H_6 C_3H_8
(السلاسل المتشابهة)
10. الجزء المتبقي من الألكان بعد نزع ذرة هيدروجين وله القدرة على تكوين رابطة تساهمية واحدة
(شق الألكيل)
11. ذرة أو مجموعة ذرية يمكن أن تحل محل ذرة هيدروجين في الألكان مستقيم السلسلة
(المجموعة البديلة)
12. تتكون عندما يحل شق ألكيل محل ذرة هيدروجين في الألكان مستقيم السلسلة
(الكانات متفرعة السلسلة)



التعليل

1. تُعتبر الألكانات مستقيمة السلسلة مثلاً على السلاسل المتشابهة التركيب ؟

لأن كل ألكان يزيد عن الذي يسبقه بمجموعة ميثيلين واحدة فقط

2. درجة غليان البروبان أقل من درجة غليان الأوكتان ذي السلسلة المستقيمة لكلاً منهما ؟

لأن الكتلة المولية للأوكتان أكبر من الكتلة المولية للبروبان

3. تكون الهيدروكربونات ذات الكتل المولية المنخفضة غازات أو سوائل ذات درجة غليان منخفضة ؟

لأنها مركبات غير قطبية وقوة التجاذب بين جزيئاتها ضعيفة جداً

4. وفرة المركبات العضوية وتجاوز عددها العشرة ملايين مركب حتى الآن ؟

بسبب قدرة ذرات الكربون على الارتباط ببعضها البعض بروابط تساهمية

أحادية أو ثنائية أو ثلاثية مكونة سلاسل من الكربون أو حلقات



الحدث والتفسير

سلاسل متشابهة

1. عند إضافة الماء إلى الإيثان (أحد الألكانات) من حيث الذوبان :

الحدث :

لا تذوب

التفسير :

لأنه مركب غير قطبي والماء مذيب قطبي

* الخواص الفيزيائية للمركبات الهيدروكربونية *

• هي مركبات غير قطبية وقوة التجاذب بين جزيئاتها ضعيفة جداً

• تميل الألكانات أن تكون غازات أو سوائل ذات درجة غليان منخفضة

• تزداد درجة الغليان بزيادة الكتلة المولية " بزيادة عدد ذرات الكربون "



الكان ←

تقريباً ←

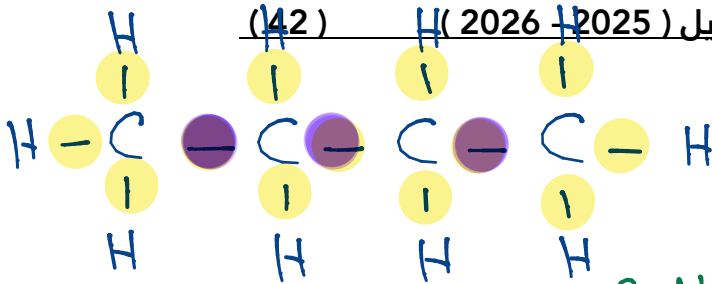
لا تذوب في الماء علل



ميثيل \leftrightarrow CH_3
إيثيل \leftrightarrow C_2H_5

س: أكمل الجدول التالي:

الصيغة الكيميائية	الاسم
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \end{array}$	2- ميثيل بروبان
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \end{array}$	2- ميثيل بيوتان
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	البروبان
$\begin{array}{cccccccc} & & & & \text{CH}_3 & & & \\ & & & & & & & \\ 6 & 5 & 4 & 3 & 2 & 1 & & \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_3 \\ & & & & & & & \\ \text{CH}_3 & & & & \text{CH}_3 & & & \end{array}$	3- ثلاثي ميثيل الهكسان
$\begin{array}{cccccccc} & & & & & & & \\ & & & & & & & \\ 6 & 5 & 4 & 3 & 2 & 1 & & \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ & & & & & & & \\ \text{CH}_3 & & & & \text{CH}_3 & & & \end{array}$	4, 2- ثنائي ميثيل الهكسان
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$	3- ميثيل البنتان
$\begin{array}{cccccccc} & & & & & & & \\ & & & & & & & \\ 1 & 2 & 3 & 4 & 5 & 6 & & \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ & & & & & & & \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_3 & & & & & & & \end{array}$	3- إيثيل الهكسان
$\begin{array}{cccc} & & \text{CH}_3 & \\ & & & \\ & & \text{CH}_2 & \\ & & & \\ 5 & 4 & 3 & \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \end{array}$	3- ميثيل البنتان



أسئلة موضوعية

س: أكمل العبارات التالية بما يناسبها :

1. عدد الروابط التساهمية الأحادية في مركب البيوتان يساوي 13.
2. عدد الروابط التساهمية الأحادية في الإيثان C₂H₆ 7.
3. الصيغة الكيميائية لمركب 2 - ميثيل بروبان هي
4. مجموعة الألكيل التي تحتوي على ذرة كربون واحدة تسمى ميثيل
5. عدد الروابط التساهمية الأحادية في جزيء البروبان 10.
6. درجة غليان 1- هكسان الكبير ... من درجة غليان 1- بيوتان
7. تتألف مجموعة الألكيل من الألكان المقابل بعد نزع ذرة H منه
8. درجة غليان C₁₁H₂₄ الكبير ... من درجة غليان C₈H₁₈
9. إذا كان عدد ذرات الهيدروجين في جزيء أحد الألكانات (8) فإن عدد ذرات الكربون في هذا الجزيء يساوي 3.

10. مجموعة الألكيل التي تحتوي على ذرتين كربون تسمى إيثيل

س: ضع علامة صح أمام أنسب عبارة تكمل كلًا من الجمل التالية :

1. مجموعة الألكيل ذات الصيغة التالية (-CH₂-CH₂-CH₃) تسمى أحد ما يلي :

() بيوتيل	() ميثيل
() بروبييل	() إيثيل
2. أحد المركبات التالية ينتمي للألكانات :

C ₆ H ₆ ()	C ₆ H ₁₄ (✓)
C ₃ H ₆ ()	C ₆ H ₁₀ ()
3. عدد ذرات الكربون في المركب الهيدروكربوني المشبع ذو السلسلة المستقيمة الذي يحتوي على (10) ذرات هيدروجين يساوي :

3 ()	2 ()
5 ()	4 ()



4. عدد الروابط التساهمية الأحادية في المركب C_3H_8 يساوي أحد ما يلي :

- 2 () 4 () 7 () 10 (✓)

5. مجموعة الألكيل ذات الصيغة CH_3-CH_2- تسمى :

- (✓) الإيثيل () الميثيل () الهكسيل () البنثيل

6. إحدى الصيغ التركيبية المكثفة التالية تمثل مجموعة البيوتيل :

- CH_3- () CH_3-CH_2- ()
 $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-$ (✓) $CH_3-CH_2-CH_2-$ ()

7. إحدى الصيغ التركيبية المكثفة التالية تمثل مجموعة البروبيل :

- CH_3- () CH_3-CH_2- ()
 $CH_3-CH_2-CH_2-$ (✓) $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-$ ()

8. مجموعة الألكيل ذات الصيغة التالية ($CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-$) تسمى :

- () ميثيل (✓) بنتيل () إيثيل () بروبييل (om/kv)

9. المركب الذي له اعلى درجة غليان من المركبات التالية هو :

- () الميثان () البروبان () البيوتان (✓) الهكسان

10. جميع ما يلي من خواص المركبات الهيدروكربونية ما عدا :

(✓) قوي التجاذب بين جزيئاتها كبيرة جداً

() لا تذوب في الماء ✓

() أغلبها أقل كثافة من الماء ✓

() غاز الميثان وغاز الإيثان أقل كثافة من الهواء ✓

11. أحد ما يلي هو الاسم بنظام الأيوباك للمركب الذي له الصيغة : $CH_3-CH(CH_3)-CH_2-CH_3$

() 4- ميثيل بيوتان (✓) 2- ميثيل بيوتان

() 4- ميثيل بنتان () 2- ميثيل بنتان

12. صيغة تعبر عن ترتيب وارتباط ذرات العناصر الداخلة في تركيب المركب الكيميائي هي الصيغة :

() الجزيئية () الأولية

(✓) التركيبية والتركيبية المكثفة () الصيغة العامة

13. جميع المجموعات التالية تعتبر مثالا على السلاسل المتشابهة التركيب حيث كل مركب فيها يزيد

عن الذي يسبقه بمجموعة ميثيلين عدا :

() ميثان - إيثان - بروبان () إيثين - بروبين - بيوتين

(✓) بروبان - بنتان - هكسان () بيوتان - بنتان - هكسان

14. إحدى الصيغ الكيميائية للمركبات العضوية التالية تكون لمركب أروماتي عطري :

() C_6H_6 () C_6H_{10} () C_6H_{12} () C_6H_{14}

سب : ضع علامة صح أو علامة خطأ أمام ما يناسب كلًا من العبارات التالية :

1. تعتبر المركبات التالية : (إيثان , إيثين , إيثاين) مثالاً على متتالية متجانسة (X)
2. الصيغة الجزيئية العامة للألكانات هي C_nH_{2n-2} (X)
3. درجة غليان الألكانات مستقيمة السلسلة منخفضة (✓)
4. الصيغة العامة للألكانات هي C_nH_{2n+1} (X)
5. مركبات الميثان والإيثان والبروبان تُعتبر متتالية متجانسة (✓)
6. تزداد درجة غليان الألكانات مستقيمة السلسلة بزيادة عدد ذرات الكربون (✓)
7. عدد الروابط التساهمية الأحادية الكلية الموجودة في المركب (C_2H_6) يساوي 6 (X)
8. عدد الروابط التساهمية الأحادية في جزيء البروبان يساوي 10 C_3H_8 (✓)
9. ينتمي المركب ذو الصيغة الكيميائية C_5H_{12} إلى عائلة الألكانات (✓)
10. عدد الروابط التساهمية الأحادية في جزيء البيوتان يساوي 10 C_4H_{10} (X)
11. تذوب الهيدروكربونات المشبعة في الماء لأنها مركبات قطبية (X)
12. أكاسيد الكربون وأملاح الكربونات تعتبر مركبات غير عضوية رغم احتوائها على الكربون (✓)
13. يعتبر المركب ذو الصيغة الجزيئية C_6H_{10} من المركبات الهيدروكربونية المشبعة (X)
14. تعتبر الألكانات مستقيمة السلسلة مثالاً على المتتالية المتجانسة حيث أن كل مركب يختلف عن الذي يسبقه بزيادة مجموعة CH_2 واحدة فقط (✓)
15. تعتبر الصيغة الجزيئية C_6H_{14} من المركبات الهيدروكربونية غير المشبعة (X)
16. مجموعة الألكيل ذات الصيغة التالية $(-CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-)$ تسمى بنتيل (✓)

☆ 2- ميثيل بيوتان ☆ 2- ميثيل بروبان

