

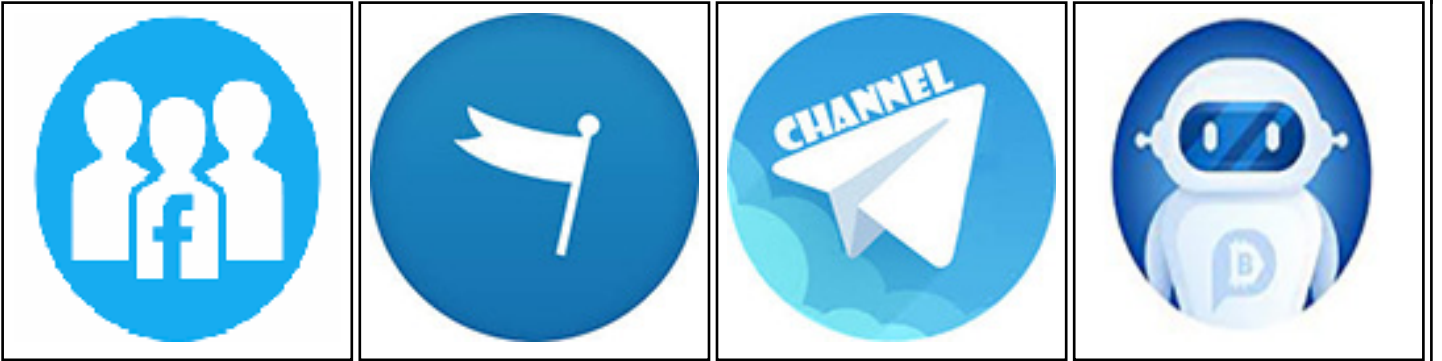
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الملف مذكرة إجابات أسئلة نهاية الوحدة للوحدة السادسة (الكيمياء الكهربائية)

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج العمانية](#) ⇨ [الصف العاشر](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

الأهداف التعليمية للمنهج (وفق منهج كامبردج)	1
دليل المعلم الجديد وفق منهج كامبردج	2
كتاب الطالب الجديد وفق منهج كامبردج	3
كتاب النشاط الجديد وفق منهج كامبردج	4
الدروس المحذوفة للاختبار النهائي مع ملخصات شاملة	5

إجابات أسئلة نهاية الوحدة

١. أ. تكون مادة صلبة سوداء.



ج. ١. ثاني أكسيد الكربون

٢. الماغنيسيوم

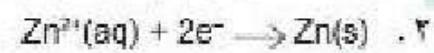
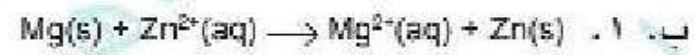
د. ١. مسحوق أسود (أكسيد النحاس (II)) يتحول إلى لون بني محمر (النحاس)

٢. ماء + نحاس \rightarrow أكسيد النحاس (II) + هيدروجين

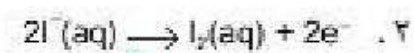
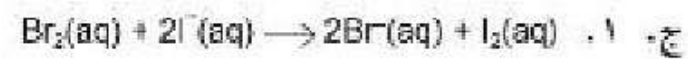


٤. الهيدروجين

٢. أ. الاختزال هو كسب الإلكترونات، والأكسدة هي فقدان الإلكترونات.



٣. الماغنيسيوم أكثر نشاطًا كيميائيًا من الخارصين، لذلك يختزل أيونات الخارصين بإعطائها الإلكترونات التي يفقدها عند تحوُّله إلى أيون موجب.



٣. البروم هو العامل المؤكسد لأنه أكثر نشاطًا كيميائيًا من اليود، فهو يميل إلى اكتساب الإلكترونات بسهولة ليتحول إلى أيون سالب.

٣. أ. محلول كلوريد الصوديوم المائي، والنحاس، والجرافيت.

ب. عازل.

ج. ١. أنود.

٢. الجرافيت/الكربون.

٣. القطب الموجب: الكلور، غاز ذو لون أخضر فاتح.

القطب السالب: الخارصين، سائل رمادي لامع (يتبلور عند التبريد).

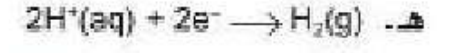


٤. أ. محلول ملحي.

ب. الجرافيت، لأنه موصل جيد للكهرباء وخامل كيميائيًا.

ج. ينبعث غاز عديم اللون كفقاعات عند القطب السالب؛ ينبعث غاز أخضر باهت كفقاعات عند القطب الموجب.

د. القطب السالب: الهيدروجين؛ القطب الموجب: الكلور.



و. سيتحوّل لون المحلول إلى أزرق-بنفسجي؛ لأن محلول هيدروكسيد الصوديوم الباقي قلوي.

ز. أي من الاجابات الآتية مقبولة:

- تُفصل الأقطاب الموجبة والسالبة بواسطة غشاء.

- تتم إزالة الغازات المتكوّنة عند الأقطاب الكهربائية.

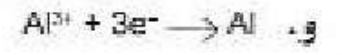
أ. البوكسيت.

ب. يجب أن يُصهر الإلكتروليت كي تكون الأيونات حرة الحركة.

ج. يخفض درجة انصهار أكسيد الألومنيوم.

د. B

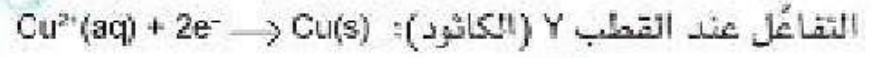
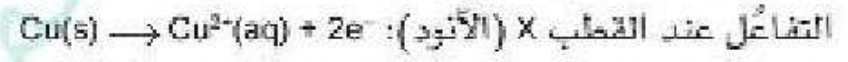
هـ. على الأنود: الأكسجين؛ على الكاثود: الألومنيوم.



أ. ١ . ٢

٢. يجب أن تكون المادة التي سنطلي كهربائياً هي القطب السالب/الكاثود، حيث تُنزع شحنات أيونات الفلزّات الموجبة عند هذا القطب، وترسّب الفلزّات عليه.

ب. محلول كبريتات النحاس (II) (أو محلول لأي ملح ذائب للنحاس (II)) يستخدم كإلكتروليت، الأنود هو النحاس غير النقي والكاثود هو النحاس النقي.



سوف تنقص كتلة الأنود، في حين ستزداد كتلة الكاثود.

سيبقى لون المحلول ثابتاً طوال الوقت.