

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/10>

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/10chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/10chemistry2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade10>

[bot_kwlinks/me.t//:https](https://t.me/bot_kwlinks)

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف العاشر على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

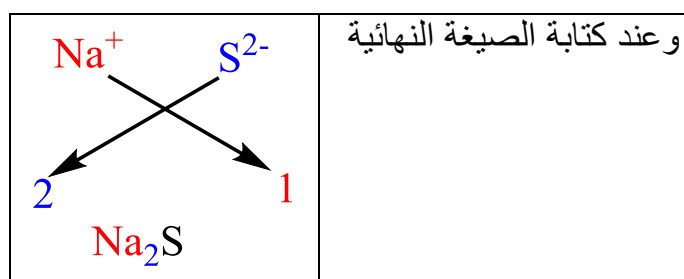
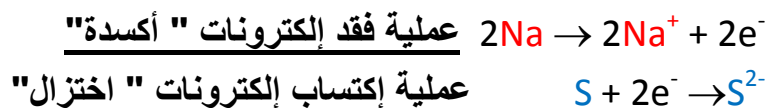
رياضيات على التلغرام

أسئلة تطبيقية وحلها

1. وضح أيًا من المتفاعلات في المعادلات التالية حدث لها عملية أكسدة، وأيًّا منها حدث لها عملية اختزال، وعرف العامل المؤكسد والعامل المختزل في كل معادلة:



لاحظ أن عنصر الصوديوم من مجموعة الفلزات القوية يفقد إلكترون لكي يستقر و يصبح Na^+ أما عنصر الكبريت فإنه لافلز و يكتسب إلكترونان لكي يستقر و يصبح S^{2-}



لاحظ أن عنصر الألمنيوم من مجموعة 3A يفقد 3 إلكترونات لكي يستقر و يصبح Al^{3+} أما عنصر الأكسجين فإنه لافلز و يكتسب إلكترونان لكي يستقر و يصبح O^{2-}

