

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية



* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/om>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/12>

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

<https://almanahj.com/om/12chemistry>

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

<https://almanahj.com/om/12chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثاني عشر اضغط هنا

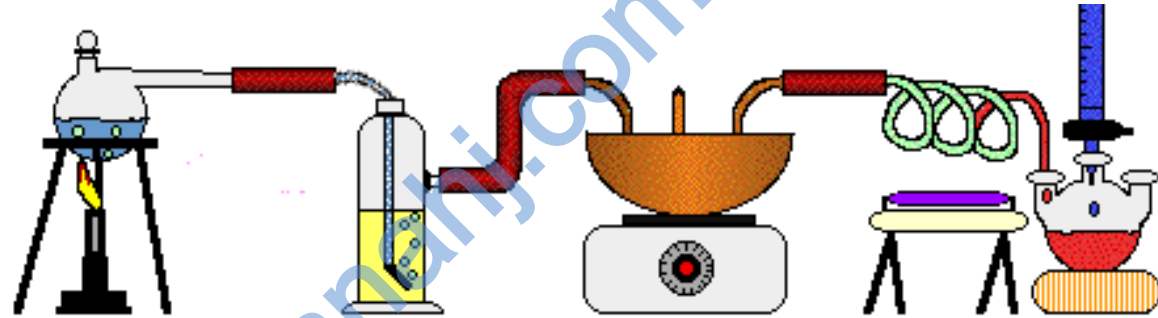
<https://almanahj.com/om/grade12>

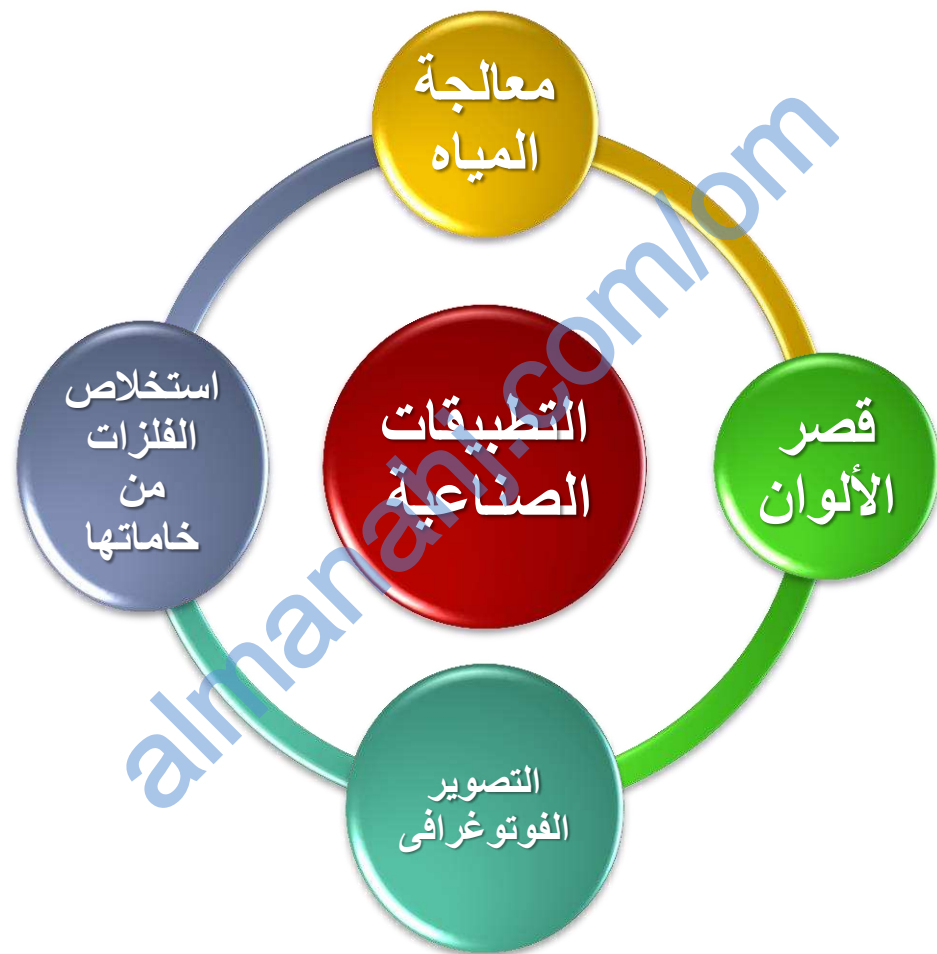
* لتحميل جميع ملفات المدرس رضا حسين اضغط هنا

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot

تطبيقات صناعية على تفاعلات التأكسد والاختزال





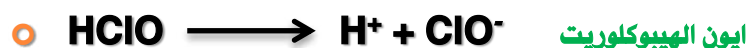
قصر الالوان

إزالة أو تخفيف اللون



١. مواد قاصرة تعمل كعوامل مؤكسدة:-

○ غاز الكلور المذاب في الماء: الكلور في الماء يكون أيون الهيبوكلوريت مذيّل للبقع ومبيّض



○ هيبوكلوريت الصوديوم «NaClO»: لإزالة بقع الحبر والتبييض.

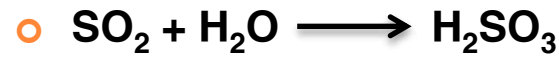
○ هيبوكلوريت الكالسيوم «Ca(ClO)₂»: تستخدم في تبييض عجينة الورق.

○ كلوريت الصوديوم «NaClO₂»:

○ فوق اكسيد الهيدروجين «H₂O₂»: يستخدم في قصر لون القطن وخيوط البوليستر وقصر ألوان الشعر.

٢. مواد قاصرة تعمل كعوامل اختزال:-

○ مركبات الكبريت:- تذوب في الماء مكونةً أيون الكبريتيت:



○ ثاني أكسيد الكبريت يستخدم في:-



مادة حافظة للعنب والتفاح



الشحوم غير الصالحة للأكل



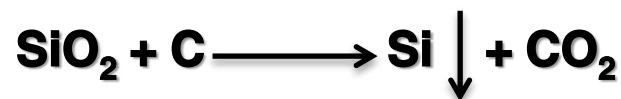
قصر لون السكر أثناء تكريرة



قصر لون الطحين

استخلاص الفلزات من خاماتها:-

○ استخلاص بعض الفلزات من بعض مركباتها مثل:-



معالجة المياه:-

○ **الكلور:** يستخدم فى تعقيم المياه حيث يضاف إلى الماء بنسبة قليلة ومحددة (الكلور يعمل كمادة مؤكسدة) ولكن تركيزه إذا زاد عن الحد المقرر تحول إلى مادة سامة.

○ **سؤال: علل: الكلور سلاح ذو حدين ؟**

○ **سؤال : علل: الكلور يسمى الحارس الغادر ؟**

○ **الأوزون:** يستخدم فى تعقيم المياه حيث يضاف إلى الماء فيعمل كمادة مؤكسدة تقتل الكائنات الدقيقة وتزيل الألوان والروائح وليس له آثار سلبية على صحة الإنسان.

○ **سؤال: لا يستخدم الأوزون على نطاق واسع فى تنقية المياه رغم أنه أكثر أماناً ؟**

التصوير الفوتوغرافي:-



- عملية التصوير مبنية على تفاعل أكسدة واختزال لبروميد الفضة التي تتأثر جزيئاتها بالضوء فتتأكسد أيونات البروميد وتختزل أيونات الفضة.



من أجل التفوق فى مادة العلوم من أجل التميز فى مادة الكيمياء



أ.رضا حسين

معلم الكيمياء والعلوم

93230937 - 94518701 :-

