

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>

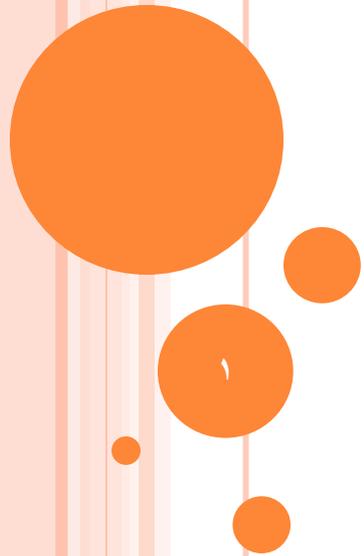
* لتحميل جميع ملفات المدرس رضا حسين اضغط هنا

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot

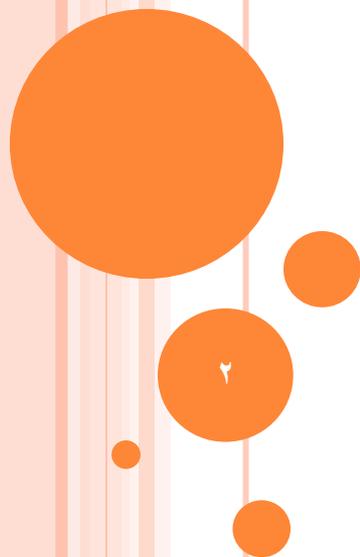
الأكسدة والإختزال مراجعة

almanahj.com/om



اختر الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة

amanahj.com/om



أحد المركبات التالية يكون عدد تأكسد الكربون فيها صفراً وهو:-



almanahj.com/om

عند تحول MNO_4^- إلى MN^{2+} يكون المنجنيز (MN) قد:

اكتسب (٢) إلكترون

فقد (٢) إلكترون

اكتسب (٥) إلكترون

فقد (٥) إلكترون

almanahj.com/om

مقدار التغير في عدد تأكسد النتروجين عند تحول N_2 إلى NH_4^+ يساوي:

+4

-4

+3

-3

almanahj.com/om

عدد مولات الالكترونات التي يفقدها مول واحد من ClO^- عند أكسدته إلى ClO_3^- يساوي:

2

4

3

1

almanahj.com/om

عدد التأكسد لعنصر (CR) في الأيون (CR_2O_7) هو:

+ 6

+ 3

+ 1

- 6

almanahj.com/om

التفاعل التالي $\text{MnO}_4 \rightarrow \text{MnO}_2$ يصاحبه:

فقد ٢ الكترون

كسب ٢ الكترون

فقد ٣ الكترون

كسب ٣ الكترون

almanahj.com/om

المركب الذي يكون فيه عدد التأكسد للكربون يساوي (+٣) هو :



almanahj.com/om

في التفاعل $\text{Fe} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{H}_2 + \text{FeCl}_2$ يكون العامل المختزل هو:

FeCl_2

H_2

Fe

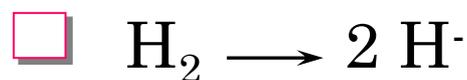
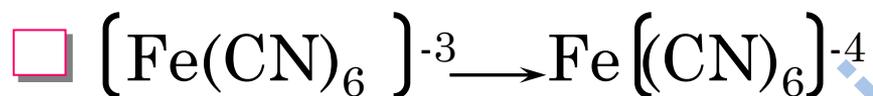
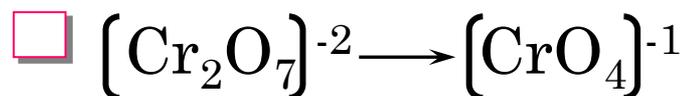
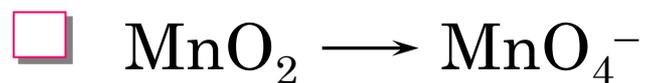
HCl

almanahj.com/om

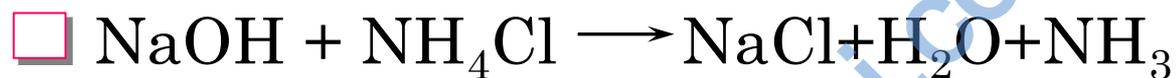
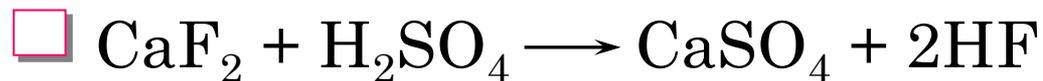
التفاعل الذي يُعتبر تفاعل أكسدة واختزال مما يلي هو:



أحد التفاعلات الجزيئية التالية يلزمه عامل مؤكسد لإتمامه وهو:



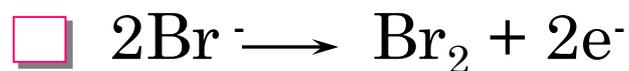
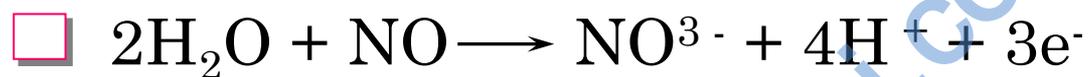
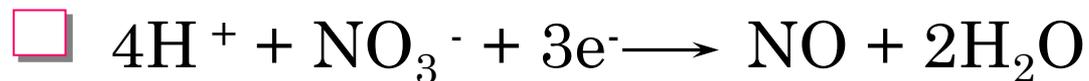
التفاعل الذي يعتبر تفاعل أكسدة واختزال مما يلي هو:



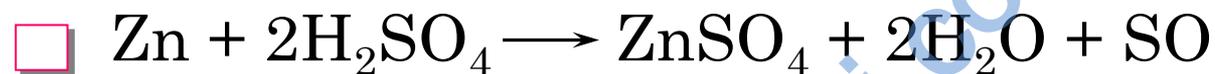
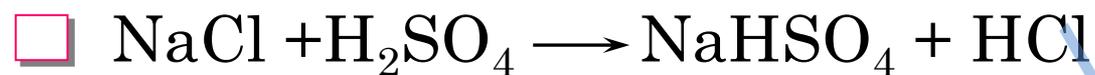
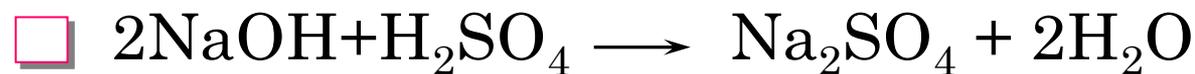
أحد التفاعلات التالية يكون فيه فوق أكسيد الهيدروجين (H_2O_2) عاملا مختزلا:-



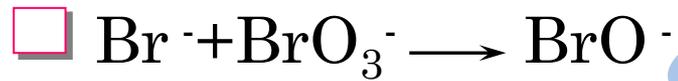
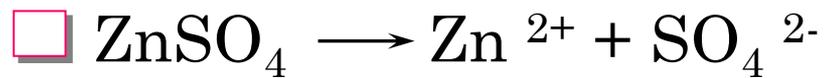
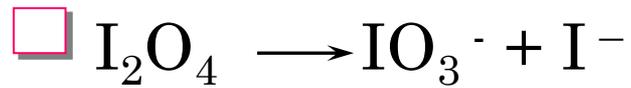
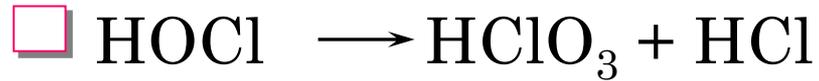
أي من التفاعلات التالية يمثل نصف تفاعل الاختزال الخاص به:



يتفاعل حمض الكبريتيك كعامل مؤكسد في أحد التفاعلات التالية وهو:

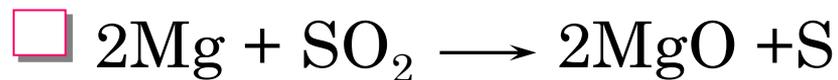


جميع التفاعلات التالية تمثل تأكسد – اختزال ذاتي ، ما عدا:



almanahj.com/om

أحد التفاعلات التالية يكون SO_2 عاملاً مؤكسداً:



الجدول التالي يوضح نتائج اضافة عينات من فلزات رموزها الافتراضية (A - B - C - D) مع حمض HCL المخفف ومحلول يحتوي على A ومحلول آخر يحتوي على محلول Y ، الترتيب الصحيح للفلزات حسب تزايد قوتها كعوامل مختزلة من اليمين الى اليسار هو:-

B D A C

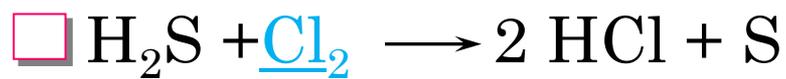
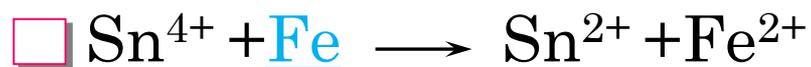
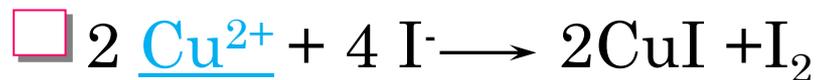
C D A B

A B C D

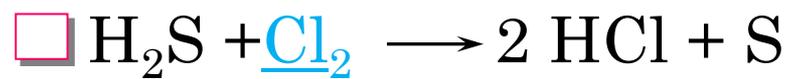
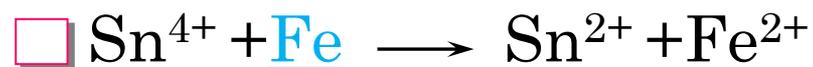
B D C A

الفلز	محلول HCl	محلول A	محلول Y
A	لا يتفاعل	لا يتفاعل	يتفاعل
B	يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل
C	لا يتفاعل	لا يتفاعل	لا يتفاعل
D	لا يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل

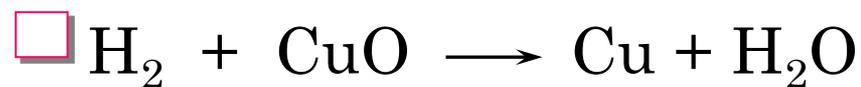
أحد المعادلات التالية تمثل عملية أكسدة للنوع الذي تحته خط :



أحد المعادلات التالية تمثل عملية اختزال للنوع الذي تحته خط :



في أحد التفاعلات التالية يسلك الهيدروجين سلوك العامل المؤكسد:



almanahj.com/om

من أجل التفوق في مادة العلوم من أجل التميز في مادة الكيمياء



أبرضا حسين

معلم الكيمياء والعلوم

93230937 - 94518701 :-

