

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 عبد الرحمن الكريدي اضغط هنا

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

[https://t.me/omcourse\\_bot](https://t.me/omcourse_bot)

الأسئلة (أجب عن جميع الأسئلة التالية )

تتمثلان (2)

العبارة التي تنطبق على معادلة نصف تفاعل الاختزال الموزونة \*

- ☐ الإلكترونات تكون مضافة للمفاعلات
- ☐ مجموع الشحنات في الطرف الأيسر أكبر من مجموعها في الطرف الأيمن
- ☐ توضح حدوث زيادة في عدد الأكسدة
- ☐ تحتوي على العامل المختزل

تتمثلان (2)

العبارة التي تنطبق على معادلة نصف معادلة الأكسدة الموزونة \*

- ☐ توضح حدوث نقصان في عدد الأكسدة
- ☐ الإلكترونات تكون مضافة للمفاعلات
- ☐ مجموع الشحنات في الطرف الأيسر أكبر من مجموعها في الطرف الأيمن
- ☐ تحتوي على العامل المختزل

نقطتان (2)

يحدث زيادة في عدد التأكسد عندما يتم \*

☐ نزع الأكسجين

☐ فقدان الهيدروجين

☐ التفاعل مع عامل مختزل

☐ اكتساب الكثرونات

نقطتان (2)

المادة التي حدث لها تأكسد \*



☐ Zn

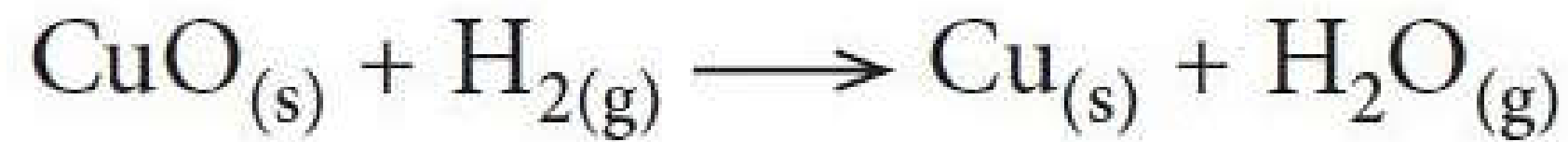
☐ 2H+

☐ H2

☐ Zn+2

نقطتان (2)

العامل المؤكسد في التفاعل التالي : \*



H2 ☐

H2O ☐

Cu ☐

CuO ☐

نقطتان (2)

العامل المؤكسد هو \*

عملية فقد الكترون أو أكثر ☐

عملية كسب الكترون أو أكثر ☐

مادة تفقد الكترون أو أكثر ☐

مادة تكسب الكترون أو أكثر ☐

تقطين (2)

عدد تأكسد الهيدروجين يساوي +1 في المركب \*

NaH ☐

PH<sub>3</sub> ☐

CaH<sub>2</sub> ☐

LiH ☐

تقطين (2)

احدي العبارات التالية تنطبق علي العامل المؤكسد \*

لا يحتاج لعامل مختزل ☐

يتأكسد ☐

يحدث زيادة في عدد تأكسده ☐

يكتسب إلكترونات ☐

تطلّان (2)

الأكسدة عملية كيميائية يتم فيها \*

☐ نقصان عدد الأكسدة

☐ فقدان الأكسجين

☐ نزع الهيدروجين

☐ كسب الإلكترونات

تطلّان (2)

العبارة التي تنطبق على ما يلي هي : \*



☐ تفاعل أكسدة و اختزال

☐ نصف تفاعل اختزال

☐ تفاعل أكسدة

☐ نصف تفاعل أكسدة

تتمثلان (2)

أكبر عدد تأكسد للفسفور يكون في الصيغة \*

P4 ☐

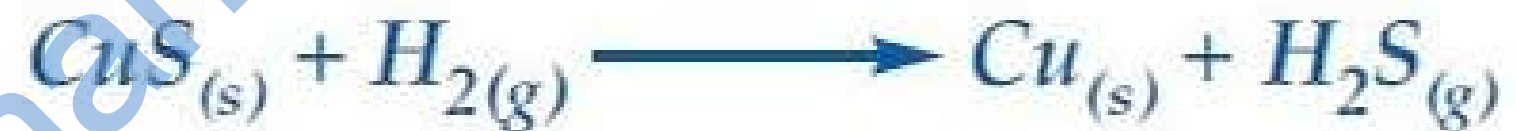
H2P2O7 ☐

PO4 -3 ☐

P2O5 ☐

تتمثلان (2)

العبارة التي تنطبق على ما يلي هي : \*



نصف تفاعل تأكسد ☐

نصف تفاعل اختزال ☐

تفاعل أكسدة و اختزال ☐

تفاعل أكسدة ☐

تتطلب (2)

العامل المختزل هو \*

☐ عملية كسب الكترون أو أكثر

☐ مادة تفقد الكترون أو أكثر

☐ عملية فقد الكترون أو أكثر

☐ مادة تكسب الكترون أو أكثر

تتطلب (2)

العبارة التي تنطبق على ما يلي هي : \*



☐ تفاعل اختزال

☐ نصف تفاعل اختزال

☐ تفاعل أكسدة

☐ نصف تفاعل أكسدة



تتمكن (2)

العامل المؤكسد هو \*



2H+ ☐

H2 ☐

Zn ☐

Zn+2 ☐

تتمكن (2)

ما القاعدة التي تنطبق على حسابات عدد التأكسد \*

أدنى حالة تأكسد لذرة الفلور تساوي (-1) ☐

أعلى حالة تأكسد للهالوجينات (+6) ☐

أدنى حالة تأكسد لذرة الأكسجين تساوي (0) ☐

أعلى حالة تأكسد لذرة الأكسجين (+6) ☐

تعلّقان (2)

الاختزال عملية كيميائية يتم فيها \*

☐ فقدان الأكسجين

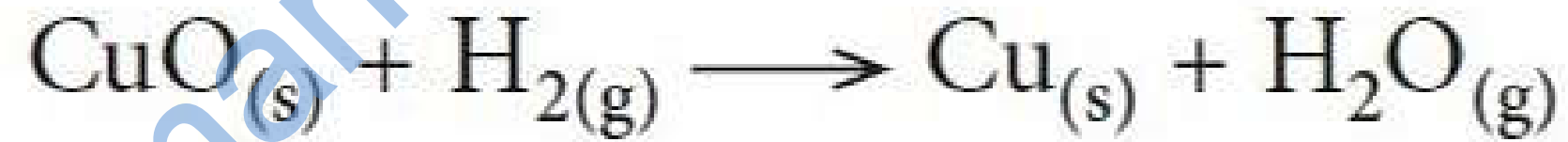
☐ نزع الهيدروجين

☐ خسارة الإلكترونات

☐ زيادة عدد التأكسد

تعلّقان (2)

العامل المختزل في التفاعل التالي : \*



☐ H<sub>2</sub>

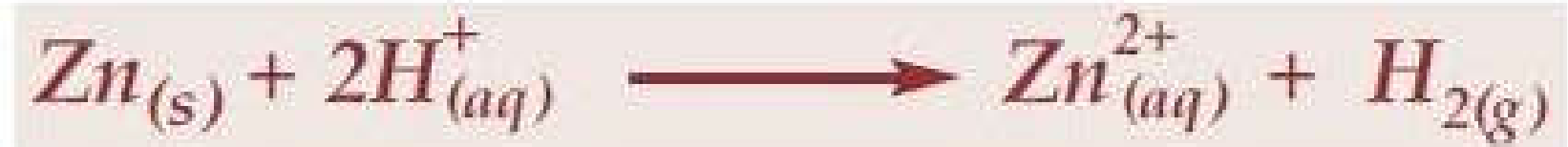
☐ Cu

☐ CuO

☐ H<sub>2</sub>O

نقطتان (2)

العامل المختزل هو \*



H<sub>2</sub> ☐

Zn ☐

2H<sup>+</sup> ☐

Zn<sup>2+</sup> ☐

نقطتان (2)

عدد تأكسد الأكسجين في المركب KO<sub>2</sub> \*

1 ☐

-0.5 ☐

-1 ☐

0.5 ☐

نقطتان (2)

عدد تأكسد الكبريت في الصيغة S8 \*

+6 ☐

-2 ☐

zero ☐

+2 ☐

نقطتان (2)

العبارة التي تنطبق على ما يلي هي : \*



نصف تفاعل تأكسد ☐

تفاعل أكسدة ☐

نصف تفاعل اختزال ☐

تفاعل اختزال ☐

نقطتان (2)

عدد تأكسد الكربون في الكحول الميثيلي  $\text{CH}_3\text{OH}$  يساوي

-1 ☐

-2 ☐

+1 ☐

zero ☐

نقطتان (2)

الصيغة التي يكون فيها النيتروجين في أدنى حالة تأكسد هي

$\text{NH}_4^+$  ☐

$\text{N}_2\text{H}_4$  ☐

$\text{NO}_3^-$  ☐

$\text{N}_2\text{O}$  ☐

تعلتان (2)

العبارة التي تتطابق على ما يلي هي: \*



☐ نصف تفاعل تأكسد

☐ تفاعل أكسدة و اختزال

☐ تفاعل أكسدة

☐ نصف تفاعل اختزال