

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



أوراق عمل المانع منتصف الفصل مع الإجابة النموذجية الجزء الأول

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى الحادي عشر العلمي ← كيمياء ← الفصل الثاني ← أوراق عمل ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 17:34:50 2025-02-19

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات و تقارير | مذكرات و بنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الحادي عشر العلمي



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

أوراق عمل المانع مع الإجابة النموذجية الجزء الثالث

1

أوراق عمل ومراجعة شاملة منتصف الفصل

2

أوراق عمل في الأكسدة والاختزال: تفاعلات كيميائية وتطبيقات عملية

3

أوراق عمل في الأكسدة والاختزال والخلايا الجلفانية

4

جدول مواصفات اختبار نهاية الفصل

5

أولا اختر الإجابة الصحيحة

1	هي عدد يمثل الشحنة الموجبة أو السالبة وتظهر على كل ذرة سواء كانت في مركب أيوني أو تساهمي، و هي تمثل حركة الإلكترونات
A	عدد التأكسد
B	العدد الذري
C	العدد الكتلي
D	عدد النيوترونات

2	أي الآتي يمثل حالة التأكسد للعنصر في الحالة الذرية؟
A	-1
B	0
C	+1
D	+2

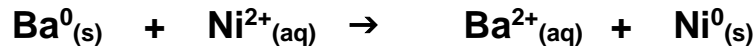
3	أي الآتي يمثل التغير في عدد التأكسد لعنصر الباريوم Ba في المعادلة الآتية؟ $3\text{Ba}_{(s)} + 2\text{Al}^{3+}_{(aq)} \rightarrow 3\text{Ba}^{2+}_{(aq)} + 2\text{Al}_{(s)}$
A	$0 \rightarrow +1$
B	$0 \rightarrow +2$
C	$+1 \rightarrow 0$
D	$+2 \rightarrow 0$

4	أي الآتي يمثل تعريف الاختزال؟
A	فقد الكترولونات أو فقد أكسجين
B	فقد الكترولونات أو اكتساب أكسجين
C	اكتساب الكترولونات أو فقد أكسجين
D	اكتساب الكترولونات أو اكتساب أكسجين

هذه الأوراق إثرائية ولا تغني عن الكتاب المدرسي

الرؤية: متعلم ريادي لتنمية مستدامة

في التفاعل الآتي:

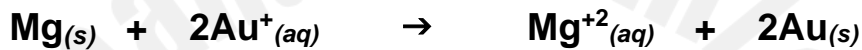


1 - ما المادة التي حدثت لها عملية اختزال؟

2 - ما العامل المختزل؟

أ

أ. ادرس التفاعل الآتي:



1- أي المواد في التفاعل السابق حدثت لها عملية أكسدة؟ فسر إجابتك.

_____ المادة التي حدث لها أكسدة:

_____ التفسير:

2- اكتب بشكل صحيح نصف تفاعل الاختزال للتفاعل السابق

ب

مدرسة محمد بن عبد العزيز المانع الثانوية للبنين - العام 2024 - 2025

الكيمياء - إثراء التعلم 1 - الأسبوع م ف 2

الصف الحادي عشر علمي

أولا اختر الإجابة الصحيحة

1	هي عدد يمثل الشحنة الموجبة أو السالبة وتظهر على كل ذرة سواء كانت في مركب أيوني أو تساهمي، و هي تمثل حركة الإلكترونات
A	عدد التأكسد
B	العدد الذري
C	العدد الكتلي
D	عدد النيوترونات

2	أي الآتي يمثل حالة التأكسد للعنصر في الحالة الذرية؟
A	-1
B	0
C	+1
D	+2

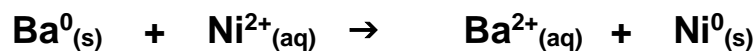
3	أي الآتي يمثل التغير في عدد التأكسد لعنصر الباريوم Ba في المعادلة الآتية؟ $3\text{Ba}_{(s)} + 2\text{Al}^{3+}_{(aq)} \rightarrow 3\text{Ba}^{2+}_{(aq)} + 2\text{Al}_{(s)}$
A	0 \rightarrow +1
B	0 \rightarrow +2
C	+1 \rightarrow 0
D	+2 \rightarrow 0

4	أي الآتي يمثل تعريف الاختزال؟
A	فقد الكترولونات أو فقد أكسجين
B	فقد الكترولونات أو اكتساب أكسجين
C	اكتساب الكترولونات أو فقد أكسجين
D	اكتساب الكترولونات أو اكتساب أكسجين

هذه الأوراق إثرائية ولا تغني عن الكتاب المدرسي

الرؤية: متعلم ريادي لتنمية مستدامة

في التفاعل الآتي:



1 - ما المادة التي حدثت لها عملية اختزال؟

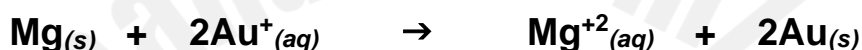
Ni²⁺

2 - ما العامل المختزل؟

Ba⁰

أ

أ. ادرس التفاعل الآتي:



1- أي المواد في التفاعل السابق حدثت لها عملية أكسدة؟ فسر إجابتك.

Mg

المادة التي حدثت لها أكسدة:

بسبب زيادة عدد التأكسد من صفر إلى +2

التفسير:

2- اكتب بشكل صحيح نصف تفاعل الاختزال للتفاعل السابق



ب