

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



إجابات أسئلة كتاب الطالب والنشاط في الوحدة الرابعة تفاعلات الأكسدة والاختزال

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف الحادي عشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 12:34:22 2023-11-17

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

[اختبار قصير أول نموذج ثاني](#)

1

[اختبار قصير أول](#)

2

[اختبار قصير أول نموذج ثاني](#)

3

[اختبار قصير أول نموذج أول](#)

4

[إجابات أسئلة الوحدة الثالثة الترابط الكيميائي من كتاب الطالب](#)

5

إجابات أسئلة كتاب الطالب

إجابات أسئلة موضوعات الوحدة

١. أ. عدد التأكسد لذرة واحدة P = +5

ب. عدد التأكسد لذرة واحدة S = +6

ج. عدد التأكسد لذرة واحدة S = -2

د. عدد التأكسد لذرة واحدة Al = +3

هـ. عدد التأكسد لذرة واحدة N = -3

و. عدد التأكسد لذرة واحدة Cl = +3

ز. عدد التأكسد لذرة واحدة C = +4

٢. أ. كبريتات (IV) الصوديوم

ب. كبريتات (VI) الصوديوم

ج. نترات (V) الحديد (II) أو نترات الحديد (II)

د. نترات (V) الحديد (III) أو نترات الحديد (III)

هـ. كبريتات (VI) الحديد (II) أو كبريتات

الحديد (II)

و. أكسيد النحاس (I)

ز. حمض الكبريتيك (IV)

ح. أكسيد المنجنيز (VII)

٣. أ. NaClO

ب. Fe₂O₃

ج. KNO₂

د. PCl₃

٤. أ. ١. من 0 الى -1 = -1 (اختزال)

٢. من -3 الى 0 = +3 (أكسدة)

٣. من +3 الى +5 = +2 (أكسدة)

ب. ١. العامل المؤكسد هو Br₂، العامل المختزل

هو I⁻

٢. العامل المؤكسد هو Cr₂O₇، العامل المختزل

هو NH₄.

٣. العامل المختزل As₂O₃، العامل المؤكسد

هو I₂

٥. أ. H₂SO₄ + 6HI → S + 3I₂ + 4H₂O

ب. 2HBr + H₂SO₄ → Br₂ + SO₂ + 2H₂O

ج. 2V³⁺ + I₂ + 2H₂O → 2VO²⁺ + 2I⁻ + 4H⁺

٦. ب

إجابات أسئلة نهاية الوحدة

١. أ. NO = +2 ، NH₃ = -3 ، N₂ = 0

HNO₃ = +5 ، NO₂ = +4

ب. تعد المرحلة ١ اختزالاً بسبب النقصان في عدد التأكسد.

تعد المراحل من ٢ الى ٤ أكسدة بسبب الازدياد في عدد التأكسد.

ج. أكسيد النيتروجين (IV)

د. يمتلك P (العنصر) عدد التأكسد 0، ويمتلك P

في H₃PO₄ عدد التأكسد +5؛

يتأكسد P لأن عدد التأكسد يزداد؛

يمتلك N عدد التأكسد +5 في HNO₃ و +4 في NO₂؛

يُختزل N لأن عدد التأكسد ينقص؛

يحدث كلا الأكسدة والاختزال معاً، لذا فإن هذا التفاعل هو أكسدة-اختزال.

هـ. يسبب حمض النيتريك زيادة في عدد

التأكسد للفوسفور/يكسب حمض النيتريك

الإلكترونات/اختزل حمض النيتريك.

٢. أ. ١. +4

٢. +6

ب. ١. 0

٢. -1

ج. برومات (V) البوتاسيوم
د. ١. مقدار تغير عدد التأكسد في ذرة البروم يساوي -6 (من +5 إلى -1) ومقدار تغير عدد تأكسد ذرة النيتروجين يساوي +2 (من -2 إلى 0)
 ٢. التغير في عدد تأكسد ذرة النيتروجين يساوي +2 وبما أنه توجد ذرتا نيتروجين يكون التغير +4
 التغير في عدد تأكسد ذرة البروم يساوي -6
 وبما أنه توجد ذرة واحدة من البروم يبقى التغير -6
 لموازنة التغيرات في أعداد التأكسد يتم ضرب مركب N_2H_4 في 3 وضرب المركب $KBrO_3$ في 2
 المعادلة الموزونة:
 $2KBrO_3 + 3N_2H_4 \rightarrow 2KBr + 3N_2 + 6H_2O$

ج. SO_2 لأنه يسبب نقصان عدد تأكسد البروم/ يفقد إلكترونات/يزداد عدد تأكسد الكبريت.
د. ١. +2
 ٢. -1
هـ. $SO_2 + Br_2 + 2H_2O \rightarrow SO_4^{2-} + 2Br^- + 4H^+$
٣. **أ.** +2
ب. تكسب ذرات اليود الإلكترونات
ج. ١. أكسيد المنجنيز (IV)
 ٢. +6
 ٣. أيونات SO_4^{2-} لأن عدد التأكسد يزيد (من -1 إلى 0).
 ٤. MnO_2 لأنه تسبب بأكسدة SO_4^{2-} /فقد الأكسجين/فقد إلكترونات/انخفض عدد تأكسد Mn.
٤. **أ.** ١. +5
 ٢. -1
ب. ينقص عدد تأكسد البروم (من +5 إلى -1) يزداد عدد تأكسد الأكسجين (من -2 إلى 0) يحدث كلا الأكسدة والاختزال معاً.

إجابات أسئلة كتاب التجارب العملية والأنشطة

إجابات الأنشطة

د. لذا يكون عدد تأكسد ذرة النيتروجين (N) يساوي +5

٤. أ. +3 هـ. +7
ب. -1 و. +5
ج. +6 ز. +4
د. +5

نشاط ٢-٤

١. أ. كربونات الحديد (II)
ب. أكسيد المنجنيز (IV)
ج. أكسيد اليود (V)
د. برومات (V) الصوديوم
هـ. هيدروكسيد الكروم (III)
و. منجنات (VI) البوتاسيوم
٢. أ. $KClO_4$
ب. $AuCl_3 \cdot 2H_2O$
ج. $NaIO_3$
د. $SnCl_4$
هـ. $KClO$
و. NH_4VO_3

نشاط ٣-٤

١. أ. من +3 إلى 0 اختزال
ب. من -1 إلى 0 أكسدة
ج. من -3 إلى +5 أكسدة
د. من +1 إلى +2 أكسدة
هـ. من +3 إلى +5 أكسدة
و. من +6 إلى -2 اختزال

نشاط ١-٤

١. أ. مجموع أعداد التأكسد في مركب ما يساوي صفرًا.
ب. مجموع أعداد التأكسد في أيون يساوي شحنة ذلك الأيون قيمة وإشارة.
ج. عدد تأكسد الفلور في مركباته يساوي دائمًا -1.
د. عدد تأكسد الأكسجين في أكاسيده يساوي -2 وفي فوق الأكاسيد (البيروكسيدات)، يساوي -1.
هـ. مجموع أعداد التأكسد للذرات في الأيون (SO_4^{2-}) يساوي -2.
٢. أ. مجموع أعداد التأكسد للذرات جميعها في (Fe_2O_3) يساوي صفرًا.
ب. عدد التأكسد لكل ذرة أكسجين (O) يساوي -2.
ج. مجموع أعداد التأكسد لثلاث ذرات من الأكسجين (O) يساوي -6.
د. مجموع أعداد التأكسد لذرتي حديد (Fe) يساوي +6.
هـ. لذا يكون عدد التأكسد لكل ذرة حديد (Fe) يساوي +3.
٣. أ. مجموع أعداد التأكسد للذرات جميعها في الأيون (NO_3^-) يساوي -1.
ب. عدد التأكسد لكل ذرة أكسجين (O) يساوي -2.
ج. مجموع أعداد التأكسد لثلاث ذرات من الأكسجين يساوي -6.

٢. أ. اختزال د. اختزال

ب. أكسدة ه. اختزال

ج. أكسدة

٣. أ. $Ni \rightarrow Ni^{2+} + 2e^{-}$

ب. $HNO_2 + H_2O \rightarrow NO_3^{-} + 3H^{+} + 2e^{-}$

ج. $Te + 2H_2O \rightarrow TeO_2 + 4H^{+} + 4e^{-}$

د. $Cu^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Cu$

ه. $MnO_4^{-} + 8H^{+} + 5e^{-} \rightarrow Mn^{2+} + 4H_2O$

نشاط ٤-٥

١. تفاعل كيميائي يحدث فيه أكسدة واختزال في شكل متزامن.

٢. أ. $MnO_4^{-} + Cr^{2+} + H^{+} \rightarrow Mn^{2+} + Cr^{3+} + H_2O$

+7 +2 +2 +3

ب. Mn من +7 إلى +2 = -5

Cr من +2 إلى +3 = +1

ج. $MnO_4^{-} + 5Cr^{2+} + H^{+} \rightarrow Mn^{2+} + 5Cr^{3+} + H_2O$

د. $MnO_4^{-} + 5Cr^{2+} + 8H^{+} \rightarrow Mn^{2+} + 5Cr^{3+} + H_2O$

ه. $MnO_4^{-} + 5Cr^{2+} + 8H^{+} \rightarrow Mn^{2+} + 5Cr^{3+} + 4H_2O$

٣. أ. $2Cu^{+} \rightarrow Cu + Cu^{2+}$

ب. $2I^{-} + 2Fe^{3+} \rightarrow I_2 + 2Fe^{2+}$

ج. $Fe_2O_3 + 3CO \rightarrow 2Fe + 3CO_2$

د. $2IO_3^{-} + 10Fe^{2+} + 12H^{+} \rightarrow I_2 + 10Fe^{3+} + 6H_2O$

ه. $3CuO + 2NH_3 \rightarrow 3Cu + N_2 + 3H_2O$

و. $2Fe^{3+} + H_2S \rightarrow 2Fe^{2+} + 2H^{+} + S$

ز. $2MnO_4^{2-} + Cl_2 \rightarrow 2MnO_4^{-} + 2Cl^{-}$

ح. $3MnO_4^{2-} + 4H^{+} \rightarrow 2MnO_4^{-} + MnO_2 + 2H_2O$

٤. أ. تفاعل كيميائي يحدث فيه أكسدة واختزال متزامنين للمادة نفسها.

ب. التفاعلان أ و ح

نشاط ٤-٤

١.

العامل المختزل	العامل المؤكسد	
يفقد إلكترونات ويمنحها لجسيم آخر	يكتسب إلكترونات من جسيم آخر	التعريف في ضوء انتقال الإلكترونات
يزداد عدد تأكسده	ينقص عدد تأكسده	التعريف في ضوء تغير عدد التأكسد

٢. أ. البروم: يزيد عدد تأكسد اليود من -1 إلى 0.

ب. أكسيد النحاس (II): يزيد عدد تأكسد النيتروجين من -3 إلى 0.

ج. حمض الكبريتيك: يزيد عدد تأكسد (I) من -1 إلى 0.

٣. أ. أيون اليوديد: يُنقص عدد تأكسد الأكسجين من -1 إلى -2.

ب. أيون البروميد: يُنقص عدد تأكسد الكلور من 0 إلى -1.

ج. كبريتيد الهيدروجين: يُنقص عدد تأكسد اليود من 0 إلى -1.

إجابات الاستقصاءات العملية

التحضير للاستقصاء

- يحتاج الطلبة إلى التفكير في تفاعلات الأكسدة-اختزال على أنها إما تغيرات في أعداد التأكسد، أو فقد، أو كسب للإلكترونات.
- يجب أن يكون الطلبة على معرفة بكيفية اختبار الكاتيونات ونتائج تلك الاختبارات.

استقصاء عملي ٤-١: فهم الأكسدة-اختزال

المدة

يجب أن يستغرق هذا الاستقصاء العملي حصة واحدة مدتها ٣٥ دقيقة.

ستحتاج إلى

المواد والأدوات	
• مسحوق الخارصين	• أنابيب اختبار عدد 10
• محلول منجنات (VII) البوتاسيوم 0.020 mol/L	• رف لحمل أنابيب الاختبار عدد 2
• محلول هيدروكسيد الصوديوم 2.00 mol/L	• قطارات عدد 6
• محلول كبريتات الحديد (II) 0.100 mol/L	• أعواد ثقاب
• حمض الكبريتيك 1.00 mol/L	• ملعقة كيمائيات صغيرة
• محلول بيروكسيد الهيدروجين (فوق أكسيد الهيدروجين) "20V" 1.79 mol/L	• قمع ترشيح زجاجي صغير وأوراق ترشيح
• محلول كبريتيت الصوديوم (كبريتات (IV) الصوديوم 0.100 mol/L)	• محلول نترات النحاس (II) 0.500 mol/L
• محلول كلوريد الباريوم 0.1 mol/L	• شريط ماغنيسيوم
	• حمض الهيدروكلوريك 2.00 mol/L
	• محلول كبريتات الصوديوم (محلول كبريتات (VI) الصوديوم 0.1 mol/L)

⚠ احتياطات الأمان والسلامة

- يجب عليك ارتداء نظارات واقية للعينين أثناء إجراء الاستقصاء.
- مساحيق الفلزات وشريط الماغنيسيوم قابلة للاشتعال ويجب إبعادها عن اللهب المكشوف.
- حمض الهيدروكلوريك مادة مهيجة بهذا التركيز.
- نترات النحاس (II) مادة مضرّة وخطرة على البيئة.
- محلول هيدروكسيد الصوديوم مادة أكالة.
- محلول منجنات (VII) البوتاسيوم مضر ويمكن أن يسبب بقعاً بنية اللون على الجلد والملابس، لذا فمن المستحسن ارتداء قفازات بلاستيكية.
- محلول فوق أكسيد الهيدروجين مادة مهيجة ويمكن أن يسبب بقعاً بيضاء على الجلد.

توجيهات حول الاستقصاء

- يعد هذا الاستقصاء العملي بسيطاً جداً، ولكن بدلاً من مجرد قبول تحديد المواد الناتجة، يُطلب إلى الطلبة تأكيد استنتاجاتهم عن طريق اختبار الكاتيونات.
- لكل من التفاعلات، يعد أمراً مهماً إضافة فائض من الفلز الأكثر نشاطاً كيميائياً حتى يكتمل التفاعل. في التفاعل 1، إذا بقي هناك حمض موجود بعد التفاعل، فحينئذٍ يلزم إضافة المزيد من محلول هيدروكسيد الصوديوم قبل الحصول على نتيجة إيجابية.
- يتأكسد أيون الكبريتيت بسهولة شديدة إلى كبريتات، وبالتالي، عند اختباره بمحلول كلوريد الباريوم متبوعاً بحمض الهيدروكلوريك، سيكون هناك بعض كبريتات الباريوم الناتجة، الأمر الذي ينتج ترسباً ضعيفاً بعد إضافة حمض الهيدروكلوريك. لذلك، يجب أن يدرك الطلبة أن بعض النتائج ليست واضحة تماماً كما هو مقترح في النظرية.
- يمكن أن يُطلب إلى الطلبة تحضير مخلوط التفاعل الخاص بهم بالتزامن مع الاختبار الكيميائي لتحديد الأيونات الناتجة خلال التفاعل.

المفاهيم الخاطئة وسوء الفهم

إذا فهم الطلبة مفهوم الأكسدة والاختزال في ضوء التغيرات في أعداد التأكسد أو فقد الإلكترونات وكسبها، فستكون نسبة احتمال حدوث سوء فهم خلال هذا النشاط العملي ضئيلة جداً. لا تشكل ألوان الرواسب الناتجة مشكلة لأنها تكون مختلفة.

النتائج

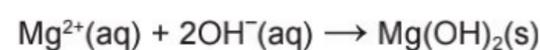
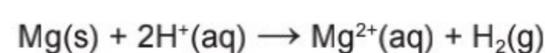
رقم التفاعل	الملاحظات
١	أ. يفور الماغنيسيوم ويختفي ويطفئ الغاز المتصاعد عود الثقاب المشتعل مع صوت فرقعة. ب. عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم، يتكون راسب أبيض.
٢	أ. يختفي الخارصين، ويكون التفاعل طارداً للحرارة ويتلاشى اللون الأزرق للمحلول وتتكون مادة صلبة بنية اللون. ب. عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم، تعطي الرشاحة عديمة اللون راسباً أبيض، يذوب عند إضافة فائض من محلول هيدروكسيد الصوديوم.
٣	أ. يختفي لون منجنات (VII) (أو برمنجنات) البوتاسيوم بمجرد إضافتها إلى محلول كبريتات الحديد (II). ب. عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم، يتكون راسب بني محمر.
٤	أ. يتكون راسب أبيض لا يذوب عند إضافة الحمض المخفف. ب. يتكون راسب أبيض يذوب عند إضافة الحمض المخفف. ج. عند إضافة محلول كلوريد الباريوم يتكون راسب أبيض لا يذوب عند إضافة الحمض المخفف.

إجابات أسئلة كتاب التجارب العملية والأنشطة (باستخدام النتائج)

التفاعل ١

أ. الغاز الناتج هو الهيدروجين كما يتضح من انطفاء عود الثقاب المشتعل مع صوت الفرقعة. ويتكون أيون Mg^{2+} كما يتضح من تكوّن الراسب الأبيض لهيدروكسيد الماغنيسيوم عند إضافة هيدروكسيد الصوديوم.

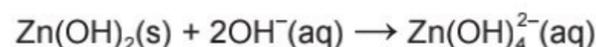
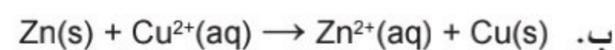
ب. المعادلة الأيونية:



ج. يعد هذا التفاعل تفاعل أكسدة-اختزال لأن الماغنيسيوم يتأكسد. يزداد عدد تأكسده من 0 إلى +2 بينما ينقص عدد تأكسد الهيدروجين من +1 إلى 0 الأمر الذي يدل على أنه قد اختزل.

التفاعل ٢

أ. ينتج الخارصين (Zn) الأيون Zn^{2+} . يتضح ذلك عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى المحلول الناتج من التفاعل، فيتكوّن راسب أبيض، هيدروكسيد الخارصين ($Zn(OH)_2(s)$) الذي يذوب عند إضافة فائض من محلول هيدروكسيد الصوديوم. المادة الناتجة هي الأخرى فلز النحاس، مادة صلبة لونها بني محمر. يختفي الأيون $Cu^{2+}(aq)$ كما يتضح من تلاشي اللون الأزرق للمحلول.



ج. يُختزل أيون النحاس (II) لأن عدد تأكسده ينقص من +2 إلى 0. ويتأكسد الخارصين لأن عدد تأكسده يزداد من 0 إلى +2.

التفاعل ٣

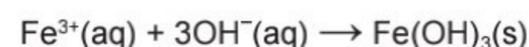
أ. يتضح حدوث التفاعل من اختفاء لون منجنات (VII) (أو برمنجنات) البوتاسيوم.

ب. يعد هذا التفاعل اختزالاً لأن عدد تأكسد المنجنيز ينقص من +7 إلى +2.

ج. نصف-معادلة أكسدة الأيون (Fe^{2+}) : $Fe^{2+} \rightarrow Fe^{3+} + e^{-}$

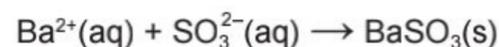
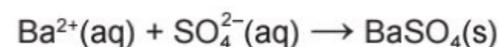


يعد هذا التفاعل تفاعل أكسدة-اختزال لأن عدد تأكسد المنجنيز قد نقص من +7 إلى +2، وبالتالي فإن المنجنيز قد اختزل. وازداد عدد تأكسد الحديد من +2 إلى +3 وبالتالي فإنه تأكسد. يتضح ذلك من تكون الراسب البني المحمر من هيدروكسيد الحديد (III) عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم.

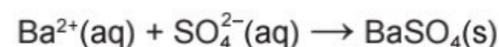
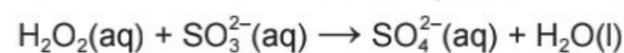


التفاعل ٤

أ. تكون أيونات الكبريتات راسباً أبيض (كثيفاً) عند تفاعلها مع أيونات Ba^{2+} ولا يتفاعل هذا الراسب مع الأحماض. تكون أيونات الكبريتات أيضاً راسباً أبيض مع أيونات Ba^{2+} ولكن هذا الراسب يتفاعل مع أيونات H^{+} ويزوب.



ب. يؤكسد فوق أكسيد الهيدروجين الكبريتات إلى كبريتات. يمكن ملاحظة ذلك من خلال أن الراسب الناتج عند إضافة أيونات الباريوم لا يذوب عند إضافة الحمض.



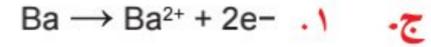
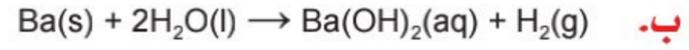
ج. عدد تأكسد الكبريت في أيون (SO_3^{2-}) يساوي +4، وفي أيون (SO_4^{2-}) يساوي +6. بالتالي يكون الكبريت قد تأكسد لأن عدد تأكسده ازداد. عدد تأكسد الأكسجين في فوق أكسيد الهيدروجين، يساوي -1؛ و في الماء يساوي -2؛ وبالتالي نقص عدد تأكسد الأكسجين الأمر الذي يعني أنه اختزل.

إجابات أسئلة نهاية الوحدة

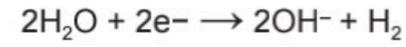
السؤال ١

أ. ٠

ب. +2



٢. في نصف-المعادلة ٢ /

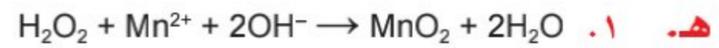
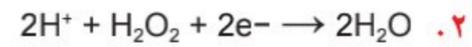


لأنه تم كسب إلكترونات.

د. ١ Fe^{2+} لأن عدد تأكسد الأكسجين ينقص من -1

إلى -2 / لأن عدد تأكسد Fe^{2+} يزداد/لأن Fe^{2+}

فقد إلكترونًا واحدًا.



٢. من +2 إلى +4 = +2

٣. من -1 إلى -2 = -1

السؤال ٢

أ. +5

ب. +3

٣. يكسب N (في $NaNO_3$) إلكترونين لتكوين

$(NaNO_2)$ ؛ اختزال. ويفقد الأكسجين (في

$NaNO_3$) إلكترونين لتكوين O_2 ؛ أكسدة

ينقص عدد تأكسد النيتروجين ويزداد عدد

تأكسد الأكسجين.

حدوث أكسدة واختزال في شكل متزامن.

٤. نترات (III) (أو نيتريت) الصوديوم (ولكن مع

النترات والكبريتات، غالبًا ما يُفضل استخدام

النترات والنترات والكبريتات والكبريتات)

ب. ١ من -1 إلى 0 = +1

٢. من +3 إلى +2 = -1

٣. لأن مقدار عدد الإلكترونات المتبادلة متساوٍ

حيث تغير عدد تأكسد اليود إلى +1 وتغير عدد

تأكسد النيتروجين إلى -1

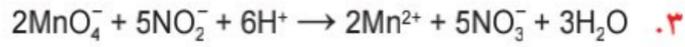
٤. (NO_2^-) ؛ لأنه يزيد من عدد تأكسد اليود في

اليوديد / يُختزل / يأخذ إلكترونات من أيونات

اليوديد

ج. ١ من +7 إلى +2 = -5

٢. من +3 إلى +5 = +2



السؤال ٣

أ. ٠

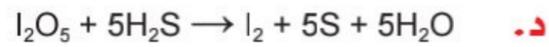
ب. -2

ب. كبريتيد الهيدروجين لأنه يُنقص عدد تأكسد ذرات

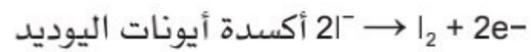
اليود، لأنه يتأكسد.

ج. التغير في أعداد التأكسد لذرتي (I) $5 \times 2 = +5$ ، لذلك

هناك حاجة إلى -10

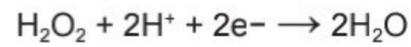


السؤال ٤



أكسدة لأن عدد تأكسد اليود ازداد من -1 في (I) إلى

0 في I_2



اختزال بيروكسيد الهيدروجين

اختزال لأن عدد تأكسد ال O في بيروكسيد الهيدروجين

نقص من -1 إلى -2 (O في الماء)