

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف التوجيهات الفنية للفترة الدراسية الثانية

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الكويتية](#) ⇨ [الصف الحادي عشر العلمي](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي



روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

امتحان قصير حادي عشر كيمياء	1
امتحان الفترة الرابعة 2016	2
امتحان الفترة الثانية 2016 2017	3
تطبيقات على الخلايا الحلقانية	4
مراجعة	5



وزارة التربية

الفترة الدراسية
الثانية

التوجيه الفني العام
للعلوم

فريق التوجيهات الفنية

التوجيهات الفنية لمادة
الكيمياء
للسف الحادي عشر علمي

2025-2024



فريق العمل



الموجه الفني العام للعلوم

أ.دلال المسعود

11

الكيمياء

www.almanhaj.com/ksa

وزارة التربية



التوجيهات الفنية
العام الدراسي 2024 / 2025 م
الفترة الدراسية الثانية



مقدمة

الأخوة والأخوات معلمي ومعلمات الكيمياء المحترمين

يسر التوجيه الفني العام للعلوم، أن يهنئكم بالفصل الدراسي الثاني 2024 - 2025 م ونسأل الله المولى العلي القدير أن يتواصل العطاء وتتضافر الجهود لنحقق معاً الأهداف التربوية التي نسعى جميعاً لتحقيقها سعياً لتحقيق الهدف العام للتربية في دولة الكويت.

نلتقي معكم لنلقي الضوء على بعض الأمور المتعلقة بتدريس مقررات الكيمياء راجين من الله أن نجد من الهيئة التعليمية حسن التعاون امتداداً لما كان بالأعوام السابقة لنحقق معاً خلال مسيرتنا التربوية الأهداف العامة للتربية، ولا يفوتنا أن نشكر لكم جهودكم الدءوب المخلص لتحقيق الأهداف التربوية.



إن تدريس مقررات الكيمياء يجب أن يحظى باهتمام جميع الزملاء لما له من أهمية في حياتنا العملية لذا يجب ربط موضوعات المقررات العلمية وإبراز علاقتها بالتطبيقات الحياتية التي تسهم في تحقيق الرفاهية للإنسان. ونود أن نؤكد على أنه من أهم أهداف تدريس العلوم عامة والكيمياء خاصة هو بناء مفاهيم على أساس تجريبي لذلك عند تدريس المفاهيم العلمية في مجال الكيمياء يجب الحرص على إجراء تجارب تساعد على بناء المفهوم أو توضيحه ، والتجريب العملي لا يقتصر على إجراء التجارب العملية الواردة في كراس التطبيقات فحسب ، بل يشمل أيضاً إجراء التجارب التوضيحية في كتاب الطالب في مجموعات أو على صورة تجارب عرض على أن يراعى في ذلك الاحتياطات الواجب اتخاذها من ناحية تدابير الأمن والسلامة مع عدم إجراء أية تجربة تشكل خطراً محتملاً على سلامة المتعلم أو المعلم.

روابط الكترونية

/https://www.kuwaitscience.com	 <p>موقع التوجيه الفني للعلوم</p>	الموقع الإلكتروني للتوجيه الفني العام للعلوم	1
https://www.youtube.com/channel/UCKaOSf4WuJJshORxGtQzv2w	 <p>قناة التوجيه الفني للعلوم</p>	يوتيوب التوجيه الفني العام للعلوم	2
https://drive.google.com/file/d/1RWJg18pxx3rLWONVqVloZVr5zskG778/view?usp=sharing	 <p>ملف المصادر الكيميائية للفصل الثاني</p>	مصادر الكيمياء للفصل الثاني	3
https://youtube.com/channel/UCqUK21akm_Ng8EA3Bwo4xlQ	 <p>القناة التربوية الكويتية لمرحلة الثانوية (الكيمياء)</p>	القناة التربوية الكويتية للمرحلة الثانوية (الكيمياء)	4
		بنك الأسئلة	6

توزيع المنهج

الملاحظات	عدد الحصص	الدرس / المفاهيم الأساسية	المجال	الاسبوع
أنشطة علمية تواكب مهارات القرن الحادي والعشرين	1	ممارسات وتطبيقات		الأول
	1	1-1 طبيعة الخلايا الإلكتروكيميائية 1. تفاعلات الأكسدة والاختزال		
	1	2-1 وزن معادلات الأكسدة والاختزال. 1. تعرف تفاعلات الأكسدة والاختزال بواسطة عدد التأكسد وقواعد حساب عدد التأكسد		
	1	تابع 1. تعرف تفاعلات الأكسدة والاختزال بواسطة عدد التأكسد وقواعد حساب عدد التأكسد	الوحدة الرابعة: الكيمياء الكهربائية	الثاني
معلق	-	1.2 وزن المعادلات بطريقة أعداد التأكسد من سطر 23 ص 20 – إلى سطر 19 ص 23		
	2	2. تابع وزن معادلات الأكسدة والاختزال 2.2 وزن المعادلات بطريقة أنصاف التفاعلات في الوسط الحمضي		
معلق	-	2.2 وزن المعادلات بطريقة أنصاف التفاعلات في الوسط القاعدي من سطر 20 ص 26 – ومثال 4 ص 27 - إلى سطر 18 ص 28 – ومن سطر 19-1 ص 29	الفصل الأول: تفاعلات الأكسدة والاختزال	الثالث
	1	3-1: الخلايا الإلكتروكيميائية 1. الخلايا الإلكتروكيميائية		
	1	1.1 أنصاف الخلايا 2.1 نصف خلية الهيدروجين القياسية		
	1	نشاط عملي 1 التفاعل بين فلز وكاتيون فلز آخر		الرابع
أنشطة علمية تواكب مهارات القرن الحادي والعشرين	1	ممارسات وتطبيقات		
عطلة الأعياد الوطنية الثلاثاء 2/25 الأربعاء 2/26	-	-----		

يعتمد من	يعتمد من
قطاع البحوث التربوية والمناهج	قطاع التعليم العام
 <p>وزارة التربية إدارة تطوير المناهج</p> <p>مدير إدارة تطوير المناهج: تهاني نهار الطيري ٢٠٢٤/١١/٢٧</p>	 <p>وزارة التربية الموجه الفني العام: دلال المسعود أ/ دلال سعد المسعود ٢٠٢٤/١١/٢٤</p>

ملاحظات:

- تم اعداد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني المختص.
- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد مراجعتها واعتمادها من إدارة تطوير المناهج.
- خطة توزيع المنهج قابلة للتعديل بحسب المستجدات والعطل والاجازات الرسمية
- لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها

الاسبوع	المجال	الدرس / المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملاحظات
الخامس	الوحدة الرابعة: الكيمياء الكهربائية الفصل الأول: تفاعلات الأكسدة والاختزال	2. الخلية الجلفانية 1.2 تركيب الخلية الجلفانية 2.2 كيف تعمل الخلية الجلفانية؟ 3.2 الجسر الملحي 4.2 الرمز الاصطلاحي للخللايا الجلفانية	3	
		نشاط عملي 2 جهود الاختزال أمثلة ومسائل على الخلايا الجلفانية تطبيقات على الخلايا الجلفانية - من بداية ص 37 الى نهاية سطر 4 ص 41 وس 2-3-4-5-6 ص 41	1	
السادس	الوحدة الرابعة: الكيمياء الكهربائية الفصل الثاني: الخلايا الإلكتروكيميائية أنصافها وجهودها	1-2: أنصاف الخلايا وجهود الخلايا 1. الجهد الكهربائي 2. جهود الاختزال القياسية لأنصاف الخلايا	1	
		1.2 سلسلة جهود الاختزال القياسية	2	
السابع	الوحدة الرابعة: الكيمياء الكهربائية الفصل الثاني: الخلايا الإلكتروكيميائية أنصافها وجهودها	تابع 1.2 سلسلة جهود الاختزال القياسية	1	
		3. أهمية حساب جهود الخلايا القياسية	1	
		2-2: الخلايا الإلكترونية 1. الخلايا الإلكترونية 2. الفرق بين الخلية الفولتية والخلية الالكترووليتية 3. التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم	1	

يعتمد من	يعتمد من
قطاع البحوث التربوية والمناهج	قطاع التعليم العام
<p>وزارة التربية إدارة تطوير المناهج</p> <p>مدير إدارة تطوير المناهج: نظري ٢٠٢٤/١١/٢٧ تهاني نهار الطيري مدير إدارة تطوير المناهج بالتكليف</p>	<p>الموجه الفني العام:</p> <p>وزارة التربية دليل المسعود الموجه الفني العام لتعليم التكليف أ/ دلال سعد المسعود ٢٠٢٤/١١/٢٤</p>

ملاحظات:

- تم اعداد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني المختص.
- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد مراجعتها واعتمادها من إدارة تطوير المناهج.
- خطة توزيع المنهج قابلة للتعديل بحسب المستجدات والاعطال والاجازات الرسمية
- لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها

الملاحظات	عدد الحصص	الدرس / المفاهيم الأساسية	المجال	الاسبوع
أنشطة علمية تواكب مهارات القرن الحادي والعشرين	1	ممارسات وتطبيقات	الوحدة الرابعة: الكيمياء الكهربائية	التاسع
عطلة عيد الفطر	-	-----		
	1	4. التحليل الكهربائي للماء نشاط عملي 3 التحليل الكهربائي للماء بوجود أزرق البروموثيمول	الفصل الثاني: الخلايا الإلكتروكيميائية أنصافها وجهودها	العاشر
	2	5. التحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم		
معلق	-	6. الطلاء بالكهرباء ص 61 من سطر 1 - 23		
	1	1-1- المركبات العضوية 1. المركبات العضوية 1.1 المركبات الأليفاتية 2.1 المركبات العطرية الأروماتية	الوحدة الخامسة: المركبات الهيدروكربونية	الحادي عشر
معلق	-	2. تحديد الصيغ الكيميائية من سطر 9 ص 75 - ص 76 كلها		
	1	2-1 الهيدروكربونات المشبعة 1. الهيدروكربونات 2. الهيدروكربونات المشبعة: الألكانات 1.2 الألكانات مستقيمة السلسلة 2.2 تسمية الألكانات مستقيمة السلسلة	الفصل الأول: الهيدروكربونات الأليفاتية	
	1	3. الألكانات متفرعة السلسلة 1.3 تسمية الألكانات متفرعة السلسلة		

يعتمد من قطاع البحوث التربوية والمناهج	يعتمد من قطاع التعليم العام
<p>وزارة التربية إدارة تطوير المناهج</p> <p>مدير إدارة تطوير المناهج: نظري تهاني نهار الطيري ٢٠٢٤/١١/٢٧</p>	<p>وزارة التربية الموجه الفني العام: مدلول المسعود أ / دلال سعد المسعود ٢٠٢٤/١١/٢٤</p>

ملاحظات:

- تم اعداد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني المختص.
- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد مراجعتها واعتمادها من إدارة تطوير المناهج.
- خطة توزيع المنهج قابلة للتعديل بحسب المستجدات والعطل والاجازات الرسمية
- لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها

الملاحظات	عدد الحصص	الدرس / المفاهيم الأساسية	المجال	الاسبوع
	2	2.3 إعادة بناء الصيغ التركيبية بمعرفة اسم الألكان المقابل 4. خواص الألكانات	الوحدة الخامسة: المركبات الهيدروكربونية	الثاني عشر
	1	3-1 الهيدروكربونات غير المشبعة 1. الألكينات 1.1 تسمية الألكينات		
معلق	-	نشاط 5 التعرف على الألكينات باستعمال محلول برمنجنات البوتاسيوم	الفصل الأول: الهيدروكربونات الأليفاتية	الثالث عشر
	1	2. الألكاينات		
	1	3. خواص الهيدروكربونات 1.3 الخواص الفيزيائية 2.3 الخواص الكيميائية	الوحدة الخامسة: المركبات الهيدروكربونية الفصل الثاني: الهيدروكربونات الحلقية الغاز الطبيعي والنظف	الرابع عشر
	1	تابع 2.3 الخواص الكيميائية		
معلق	-	إضافة الماء ص 95 من سطر 14 لنهاية الصفحة	الوحدة الخامسة: المركبات الهيدروكربونية الفصل الثاني: الهيدروكربونات الحلقية الغاز الطبيعي والنظف	الرابع عشر
معلق	-	4. أيزوميرات (متشكلات) ص 96 - 97 ونشاط 4 صيغ الهكسان التركيبية مراجعة الدرس 1 - 3 سؤال رقم 3 - 6		
معلق	-	1-2 الهيدروكربونات الحلقية 2-2 الهيدروكربونات المستخرجة من الأرض (الغاز الطبيعي - البترول) من ص 99 - ص 109 ونشاط 6 أجزاء برج التقطير التجزيئي	الوحدة الخامسة: المركبات الهيدروكربونية الفصل الثاني: الهيدروكربونات الحلقية الغاز الطبيعي والنظف	الرابع عشر
	3	الامتحانات العملية		

المجموع الكلي لعدد الحصص في الفصل الدراسي: 38 حصة

يعتمد من	يعتمد من
قطاع البحوث التربوية والمناهج	قطاع التعليم العام
<p>وزارة التربية إدارة تطوير المناهج</p> <p>مدير إدارة تطوير المناهج: تهاني نهار الطيري ٢٠٢٤/١١/٢٧</p>	<p>الموجه الفني العام: وزارة التربية دليل المسعود الموجه الفني العام للتطوير والتكليف أ/ دلال سعد المسعود ٢٠٢٤/١١/٢٤</p>

ملاحظات:

- تم اعداد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني المختص.
- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد مراجعتها واعتمادها من إدارة تطوير المناهج.
- خطة توزيع المنهج قابلة للتعديل بحسب المستجدات والعطل والاجازات الرسمية
- لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها

آلية التقييم لكيمياء الصف الحادي عشر
الفترة الدراسية الثانية 2024- 2025

المجموع	امتحان نهاية الفترة الدراسية الثانية			الأعمال الفصلية		كيمياء الحادي عشر
	الاختبار العملي	الاختبار النظري	النسبة	الدرجة	النسبة	
80	4	52	%70	24	%30	

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

معدل درجات الأعمال	
3	الشفهي
3	الأعمال التحريرية
5	الامتحان القصير (1) في الأسبوع الخامس
3	الشفهي
3	الأعمال التحريرية
5	الامتحان القصير (2) في الأسبوع العاشر
2	العرض التقديمي
24	مجموع درجات الأعمال

ضوابط الأعمال الفصلية

- درجة الشفهي :
ترصد درجة الشفهي خلال الفترة الدراسية الواحدة أكثر من مرة وعلى فترات متساوية ويُحسب المعدل.
 - درجة الأعمال التحريرية :
ترصد درجة الأعمال التحريرية خلال الفترة الدراسية الواحدة أكثر من مرة وعلى فترات متساوية ويُحسب المعدل.
 - درجة العرض التقديمي :
ترصد مرة واحدة خلال الفترة الدراسية الواحدة ابتداء من الأسبوع الأول حتى الأسبوع الأخير.
- الامتحانات القصيرة :
مدة الامتحان القصير (20) دقيقة ويعده معلم الفصل ويعتمده رئيس القسم حسب التوجيهات.
(مع التأكيد للطلبة على الأجزاء والدروس المتعلقة)

العروض التقديمية

آلية تقييم العرض التقديمي:

- في بداية الفصل الدراسي الثاني يطرح على المتعلمين آلية تقييم العرض التقديمي، ابتداءً من الأسبوع الأول حتى الأسبوع الأخير.
- يختار المتعلم موضوعاً يتفق مع المفاهيم الواردة في المنهج الدراسي.
- يعد المعلم خطة زمنية تتضمن أسماء المتعلمين وموعد تقديم عروضهم التقديمية بكشف يتضمن (اسم المتعلم، الموضوع، التاريخ، الدرجة).
- لا يتعدى عدد العروض التقديمية بالحصّة الواحدة عن عرضين بواقع (5) دقائق لكل عرض.
- للمتعلم الحرية بالاستعانة في عرضه التقديمي بوسائل مناسبة مثل (لوحة – مجسم – تقرير – بطاقات – فيلم تعليمي – الأبياد – تجربة) أو أي طريقة مناسبة أخرى.
- يقيم المتعلم بصفة فردية على العرض التقديمي.

أهداف العرض التقديمي:

- تعزيز الثقة بالنفس لدى المتعلمين والتغلب على الخوف.
- تنمية قدرات الإقناع ومهارة العرض و الإلقاء بأسلوب علمي.
- تنمية قدرات المعلمين في اختيار تقنيات التواصل المناسبة من خلال الاستعانة بالوسائل الإيضاحية.
- تنمية قدرات المتعلمين على البحث العلمي والتعلم الذاتي.
- اكتشاف ميول المتعلمين العلمية.

محتوى الامتحان	موعد التنفيذ	
يمتحن الطالب فيما درسه في الأسابيع من الأول إلى الرابع من ص 12 إلى سطر 7 ص 34 إلى نهاية الرمز الاصطلاحي لنصف خلية الهيدروجين القياسية	الأسبوع الخامس	الامتحان القصير (1)
يمتحن الطالب فيما درسه في الأسابيع من الخامس إلى التاسع من سطر 8 ص 34 إلى سطر 7 ص 58 إلى نهاية التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم	الأسبوع العاشر	الامتحان القصير (2)

- ملاحظة :- التأكيد على عدم إدراج الدروس المعلقة حسب توزيع المنهج في الاختبار.
- المسألة إن وجدت لا تزيد عن مطلوبين.
 - الأسئلة تكون بطريقة (كتاب الطالب أو بنوك الأسئلة المعتمدة)
 - الاطلاع على التوجيهات (فيما لا يسأل الطالب عنه)

الامتحان القصير الأول :

السؤال	نوعية السؤال	عدد بنود السؤال	الدرجة
الأول	أ- اختيار من متعدد ب- إكمال فراغ	$\frac{1}{2} \times 2$ $\frac{1}{2} \times 2$	2
الثاني	أ - تعليل أو ماذا تتوقع مع التفسير	1×1	1
	ب - وزن نصف معادلة أكسدة واختزال في الوسط الحمضي ج - سؤال عن أنصاف الخلايا الجلفانية	1×1 1×1	2
المجموع			
5			

الامتحان القصير الثاني :

السؤال	نوعية السؤال	عدد بنود السؤال	الدرجة
الأول	أ- اختيار من متعدد ب- إكمال فراغ	$\frac{1}{2} \times 2$ $\frac{1}{2} \times 2$	2
الثاني	أ - تعليل أو مقارنة أو ماذا تتوقع مع التفسير أو سؤال عن حساب جهد الخلية القياسي	1×1	1
	ب - سؤال أو منظومة في السلسلة الكهروكيميائية ج - سؤال عن خلية الكتروليتية	1×1 1×1	2
المجموع			
5			

آلية تطبيق حصص الممارسات والتطبيقات

الهدف من حصة الممارسات والتطبيقات:

- * إطلاق طاقات المتعلمين في المجالات المختلفة.
- * ربط المادة العلمية بالمواد المختلفة (مثال : مهارة التحدث والاستماع ، سرد قصة).
- * إبراز إبداعات المتعلمين.
- * جعل المتعلم أكثر إيجابية ومشاركة في الحصص الدراسية، بما يتوافق مع مهارات القرن الحادي والعشرين.

توجيهات لتطبيق حصص الممارسات والتطبيقات:

- * للمتعم الحق في اختيار ما يرغب تقديمه خلال الحصة مثل:
- * التحدث في موضوع بشكل شيق وجاذب.
- * عرض الإبداعات لدى المتعلم في أحد المواضيع التي يختارها (علمي، أدبي، فني، تكنولوجي).
- * نقد موضوعي لمفهوم يرغب مشاركته مع زملائه.
- * أنشطة ترفيهية وعلوم مرحة.

توجيهات عامة لمجال الكيمياء

مُعَلِّم الكيمياء الناجح يخطط لعمله ويعد نفسه لتنفيذ المناهج التي يدرسها، بالإضافة إلى ذلك نأمل أن يتمكن الزملاء من مراعاة الأمور التالية:

1. الخطة الدراسية لمقرر الكيمياء للصف الحادي عشر هي ثلاث حصص في الأسبوع.
2. يتم تدريس موضوعات المقرر وفق تسلسلها في كتاب الطالب وضمن أطر توزيع المنهج على الحصص الدراسية المعتمدة، مع الالتزام التام بالمصطلحات والرموز المستخدمة للتعبير عنها.
3. قراءة التوجيهات الفنية بشكل دقيق، واتباع التعليمات لمصلحة المتعلم.
4. التحضير الجيد للحصص الدراسية كتابيا وذهنيا حسب حلقة التعلم النشط.
5. نظرا لأن التجارب العملية التي سيمتحن فيها الطالب في نهاية الفصل الدراسي ستنفذ بشكل فردي من قبل الطالب ننصح الزملاء باتباع التالي:
 - وضع خطة زمنية مبرمجة لتنفيذ التجارب الفردية بحيث تتضمن هذه الخطة ما يلي:
 - موعد تنفيذ التجارب لكل فصل (اليوم، التاريخ
 - قائمة بالأدوات والمواد والأجهزة اللازمة لتنفيذ التجارب الفردية.
 - كفاية استكمال النقص في التجهيزات اللازمة.
 - التأكد من صلاحية المختبرات لتنفيذ التجارب العملية وتحديد الصيانة المطلوبة عند الحاجة لها.
 - توعية الطلاب بأسلوب تنفيذ بعض التجارب العملية وأهمية ذلك للامتحان العملي الذي سيتم إجراؤه في نهاية الفصل الدراسي.
6. مُعَلِّم الكيمياء هو المسؤول عن تنفيذ الدروس العملية ووضع خطة مسبقة للتغلب على أي عقبات وذلك بالتعاون مع بقية مُعَلِّمي الكيمياء بالمدرسة وبإشراف رئيس القسم.
7. التأكيد على أهمية مشاركة الطلاب في تنفيذ تجارب العرض أو المجموعات خاصة وان ذلك يساهم في تنمية المهارات العملية في مجال الكيمياء.
8. روعي عند اختيار التجارب العملية الفردية أن تكون ملائمة لإجراء امتحان عملي بها، وهذا يعني أن كل طالب سيقوم بإجراء تجربة واحدة في الامتحان العملي وتحدد بالقرعة بين طلاب الصف الواحد.
9. **تطبيق الإستراتيجيات الحديثة** في التدريس وفي التقييم لتحقيق مفهوم التعلم النشط والتي تعتمد على المتعلم في اكتساب المعلومات تحت إشراف وتوجيه المعلم لتباعد الأسلوب العلمي في التفكير، **مع إدراجها في التحضير الكتابي** عند الموقف التعليمي المستخدم.
10. إثراء الموقف التعليمي بالصور الواضحة والحديثة والflashtات ومقاطع الفيديو وتطبيقات إلكترونية متنوعة المتوفرة في المنصة التعليمية Microsoft Teams و موقع التوجيه العام للعلوم وموقع القناة التربوية (مرفق الروابط)
11. تفعيل استخدام أدوات التعلم عن بعد Microsoft Teams من خلال أوراق العمل والواجبات والأنشطة، والاستفادة من المصادر الإلكترونية المتاحة.

ملاحظة مهمة:

هوامش كتاب الطالب موضح عليها ما هو إثرائي للطالب ولا يسأل عنه.

ملاحظة مهمة:

يرجى الاستعانة ببنك الأسئلة **المعتمد** من التوجيه الفني العام للعلوم.

التوجيهات الفنية الخاصة

الكيمياء الكهربائية		الوحدة الرابعة
الثاني	الأول	الفصل
26 حصة (23 + 3 ممارسات وتطبيقات)		عدد الحصص

الفصل الأول: تفاعلات الأكسدة والاختزال

عدد الحصص المقترحة لهذا الفصل 16 حصة ويشمل الدروس التالية:

1-1: طبيعة الخلايا الإلكتروليتية. 1-2: وزن معادلات الأكسدة والاختزال. 1-3: الخلايا الإلكتروليتية.

يجب على المعلم التأكيد على النقاط التالية:

1. يجب أن يكون الجانب العملي مصاحب للجانب النظري وذلك للمساعدة على تثبيت المفاهيم العلمية لدى الطلاب.
2. ربط تفاعلات الأكسدة والاختزال بالخلايا الإلكتروليتية وعمل تجارب لتوضيح ذلك مثل عمل خلية جلفانية من مواد طبيعية (الليمون - البرتقال) .
3. ربط تفاعلات الأكسدة والاختزال بالحياة اليومية مثل عملية الصدأ وترك الفاكهة معرضة للهواء .
4. دراسة الجدول رقم (1) ص 18 (جدول أعداد التأكسد وقواعد حساب أعداد التأكسد للعناصر) وتعريف المتعلمين بمفهوم عدد التأكسد وحساب أعداد التأكسد بطريقه تفصيلية والاستفادة منها في وزن معادلات الأكسدة والاختزال.
5. إعطاء أمثلة على تفاعلات الأكسدة والاختزال وتوضيح العامل المختزل والعامل المؤكسد .
6. عدد تأكسد الهيدروجين مع اللافلزات (+1) مثل HCl ومع الفلزات (-1) مثل الهيدريدات NaH .
7. نوضح أن أنيون O_2^{2-} يسمى أنيون فوق الأكسيد وتعديل بالكتاب ص 19. (وعدد تأكسد الأكسجين فيه يساوي -1) .
8. توضيح معني الوسط الحمضي (الوسط الذي يحتوي على تركيز أعلى من كاتيونات الهيدروجين أو كاتيونات الهيدرونيوم) وكذلك الوسط القلوي (القاعدي) (الوسط الذي يحتوي على تركيز أعلى من أنيونات الهيدروكسيد) .
9. إجراء تجارب عملية لتفاعلات الأكسدة والاختزال مثل وضع ساق فلز أكثر نشاطاً في محلول يحتوي على كاتيونات فلز أقل منه نشاطاً وتوضيح عملية الأكسدة والاختزال .

أو إجراء تفاعل بين حمض الاكساليك مع برمنجنات البوتاسيوم المحمضة (إن أمكن) .



10. إعطاء أمثلة لمواد يمكن أن تسلك كعامل مؤكسد وكعامل مختزل في نفس الوقت مثل H_2O_2 , Cl_2 وتحديد نواتج عمليتي الأكسدة والاختزال مثال على ذلك:



11. تدريب الطلاب جيدا على كيفية وزن المعادلة بطريقة أنصاف التفاعلات في وسط حمضي.

12. تدريب الطلاب على تحديد العامل المختزل والمؤكسد ونواتج عمليتي الأكسدة والاختزال مثال على ذلك:



عملية الأكسدة حدثت للعامل المختزل CuS (و نواتج الأكسدة هي SO₂)

و عملية الاختزال حدثت للعامل المؤكسد NO₃⁻ (و نواتج الاختزال هي NO₂)

وكذلك (للمعلم فقط) $\text{As}_2\text{S}_3 (\text{aq}) + \text{NO}_3^- (\text{aq}) + \text{Cl}^- (\text{aq}) \rightarrow \text{AsCl}_5 (\text{aq}) + \text{SO}_4^{2-} (\text{aq}) + \text{NO} (\text{g})$

عملية الأكسدة حدثت للعامل المختزل As₂S₃ (و نواتج الأكسدة هي SO₄²⁻, AsCl₅)

و عملية الاختزال حدثت للعامل المؤكسد NO₃⁻ (و نواتج الاختزال هي NO)

13. لا يسأل الطالب عن مقدار التغير في عدد التأكسد لعنصر أو مقدار التغير الكلي في عدد التأكسد للعنصر أو عدد مولات الإلكترونات المفقودة أو المكتسبة.

14. عمل مقارنة بين خلية جلفانية وخلية الكتروليتية لبيان أن الأولى تعتبر مصدر للتيار الكهربائي والأخرى تحتاج لمصدر للتيار الكهربائي في بداية الفصل.

15. الاستفادة من دراسة موضوع الأكسدة والاختزال عند تدريس التفاعلات الحادثة عند الأقطاب في جميع الخلايا الكهروكيميائية وإجراء تجارب عملية كما هو موضح في شكل (5) ص 31 ثم استنتاج مفهوم جهد الاختزال بعد إجراء التجربة ثم توضيح الفرق بين جهد الاختزال وجهد الاختزال القياسي.

16. يجب توضيح شروط توليد تيار كهربائي ومفهوم الخلايا الجلفانية كالتالي:

■ عمل مثال لخلية جلفانية بسيطة مثل شكل (6) صفحة 33 على عدة مراحل:

أ- الأولى بدون قطبين فلزيين .

ب- الثانية بدون محلول الكتروليتي.

ت- الثالثة في وجود قطبين فلزيين من نفس المادة و المحلول الكتروليتي .

ث- الرابعة في وجود قطبين فلزيين من مادتين مختلفتين و المحلول الكتروليتي.

وفي كل مرحلة نستخدم فولتميتر لقياس فرق الجهد ونطرح سؤال هل يتولد تيار كهربائي أم لا ؟ ولماذا ؟

ومنها نستنتج شروط توليد التيار الكهربائي.

17. عمل نموذج لخلية جلفانية بسيطة وتوضيح ماذا يحدث عند فتح الدائرة بالنسبة لمرور التيار الكهربائي وايضا ماذا يحدث لتفاعلات الأكسدة والاختزال ومنها يتطرق إلى أسباب عمل أنصاف الخلايا وكيفية عملها.

18. توضيح أنه عند وضع شريحتين من النحاس والخرصين في محلول كبريتات النحاس II وغلق الدائرة يحدث تفاعل أكسدة لشريحة الخرصين الذي تميل ذراته إلى فقد الكترونات ويسمى **أنودا**، ويحدث تفاعل اختزال لكاتيونات النحاس II عند شريحة الخرصين وتسمى شريحة النحاس **كاثودا**.

ملاحظة: أثناء فتح الدائرة يحدث أيضا اختزال لكاتيونات النحاس II عند شريحة الخرصين وبالتالي تفاعلات

الأكسدة والاختزال تكون مستمرة عند فتح وغلق هذه الدائرة.

19. تدريب الطلاب على استنتاج كيفية تكوين خلية جلفانية وكيفية عملها وإعطاء أمثلة متعددة على ذلك.
20. عند تكوين الخلايا الجلفانية، يتم تدريب الطلاب على كيفية تكوين خلايا جلفانية وحل مسائلها من خلال تحديد كل من الأنود والكاثود بدلالة كل من:

- أ- قيم جهود الاختزال لأنصاف الخلايا. ب- التفاعل الكلي الحادث في الخلية.
ج- الرمز الاصطلاحي للخلية. د - إشارة القطب أو طريقة التوصيل بمقياس الجهد.
هـ - أو أي طريقة صحيحة أخرى تفيد الطالب في تحديد كلاً من الأنود والكاثود.
21. تدريب الطلاب على استنتاج وظيفة الجسر الملحي وعلى كيفية كتابة الرمز الاصطلاحي للخلايا الجلفانية والاستعانة بتطبيقات خارجية على تكوين الخلايا الجلفانية. مع ملاحظة عدم التطرق إلى أنصاف الخلايا التي تحتوي على أنيونات تدخل في عمليات الأكسدة مثل نصف خلية الكلور.

الفصل الثاني: الخلايا الإلكتروليتية: أنصافها وجهودها

عدد الحصص المقترحة لهذا الفصل 10 حصص ويشمل الدروس التالية :

1-2 : أنصاف الخلايا وجهود الخلايا. 2-2 : الخلايا الإلكتروليتية.

* للدخول إلى مفهوم سلسلة جهود الاختزال القياسية (السلسلة الإلكتروليتية) وكيفية ترتيب هذه العناصر يمكن للمعلم التأكيد على النقاط التالية :

1. إجراء تجربة عملية لترتيب فلزات مختلفة ترتيباً تصاعدياً حسب النشاط الكيميائي وذلك بوضع كل فلز في محلول يحتوي على كاتيونات الفلز الآخر ومنها يتم ترتيب العناصر حسب النشاط الكيميائي .
2. عمل نصف خلية الهيدروجين القياسية باستخدام خلية التحليل الكهربائي للماء (إن أمكن) وتقدير قيمة جهد الاختزال للفلزات المختارة ثم ترتيب العناصر تصاعدياً حسب قيم جهود الاختزال والنشاط الكيميائي.
3. إجراء تجربة عملية للتمييز بين الخلية الفولتية والخلية الإلكتروليتية قبل إجراء تجارب التحليل الكهربائي (الماء المحمض بحمض كبريتيك مخفف).
4. التأكيد على أن الأقطاب خاملة في خلية التحليل الكهربائي للماء المحمض بحمض الكبريتيك المخفف وكذلك في خلية التحليل الكهربائي لمحلول مركز من كلوريد الصوديوم.
▪ توحد التراكيز (0.1M) في السؤال رقم 16 ص 69 (في الرسم)
5. عند تدريس التحليل الكهربائي يمكن تدريب الطلاب على التحليل الكهربائي لخلايا الكتروليتية غير مدرجة بالكتاب مع إعطاء الطلاب جهود الاختزال والمعادلات الدالة على عمليتي الأكسدة والاختزال اللتين يمكن أن تحدثا عند الأنود والكاثود وعلى الطالب استنتاج المادة التي يمكن أن تحدث لها عملية الأكسدة عند الأنود والمادة التي تحدث لها عملية الاختزال عند الكاثود (ولا ترد في الاختبارات).

المركبات الهيدروكربونية	الوحدة الخامسة
الأول	الفصل
9 حصص (بدون ممارسات وتطبيقات)	عدد الحصص

الفصل الأول: الهيدروكربونات الأليفاتية

عدد الحصص المقترحة لهذا الفصل 9 حصص ويشمل الدروس التالية:

1-1 : المركبات العضوية.

2-1 : الهيدروكربونات المشبعة.

3-1 : الهيدروكربونات غير المشبعة.

* يحب على المعلم التأكد على النقاط التالية :

1. المركبات العضوية تنقسم إلى مركبات اليقاتية ومركبات أروماتية
2. المركبات العضوية العطرية تسمى مركبات أروماتية.
3. مراجعة سريعة على تهجين ذرة الكربون والتعرض لنوع التهجين عند عرض الألكانات الألكينات الألكاينات لتوضيح طريقة تكوين الروابط التساهمية قبل تدريس صفحة 74.
4. يحفظ الطالب أسماء وصيغ الألكانات من الميثان إلي الديكان (من 1 إلى 10 ذرات كربون). (جدول 6 ص 82).
5. يجب على المعلم توضيح الفرق بين (الصيغة التركيبية الكاملة - الصيغة التركيبية المكثفة) جدول 5 ص 80.
6. يمكن تعريف مجموعة الألكيل البديلة : بأنها عبارة عن ألكان منزوع منه ذرة هيدروجين.
ولدينا ثلاث مجموعات ألكيلية شائعة هي مجموعة الميثيل - CH_3 ، مجموعة الإيثيل - CH_3CH_2 ،
ومجموعة البروبيل - $CH_3CH_2CH_2$.
7. تدريب الطلاب جيدا على تسمية الألكانات متفرعة السلسلة وكذلك إعادة بناء الصيغ التركيبية بمعرفة اسم الألكان المقابل.
8. **تعليق إضافة الماء من سطر 14 ص 95 إلى نهاية الصفحة.**
ملاحظة إضافة الهيدروجين H_2 ، وإضافة الهالوجين X_2 (الكلور Cl_2) ، إضافة هاليد الهيدروجين HX غير معلق.

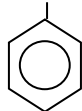
معلومات اثنائية

- معلومات اثنائية للمعلم فقط حول تسمية المركبات الأروماتية (مركبات البنزين التي تحتوي سلسلة هيدروكربون):

(المرجع 112 page, T.W. Graham Solomons., ninth edition, Organic chemistry)

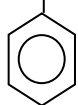
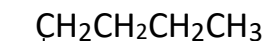
إذا كان المركب عبارة عن سلسلة هيدروكربون متصلة بحلقة بنزين، يراعى ما يلي:

أ- إذا كانت سلسلة الهيدروكربون مشبعة ومستقيمة وعدد ذرات الكربون فيها 6 ذرات كربون أو أكثر، بمعنى أن عدد الوحدات في السلسلة يساوي عدد ذرات الكربون في حلقة البنزين أو أكثر في هذه الحالة يُسمى البنزين فينيل (أي أن السلسلة هي الأصل وشق الفينيل فرع)



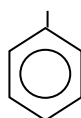
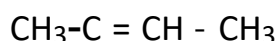
3- phenyl hexane

ب- إذا كانت سلسلة الهيدروكربون مشبعة ومستقيمة وعدد ذرات الكربون فيها أقل من عدد ذرات الكربون في حلقة البنزين، بمعنى أن عدد الوحدات في السلسلة أقل من عدد ذرات الكربون في حلقة البنزين، في هذه الحالة يُسمى البنزين بنزين (أي أن البنزين هو الأصل و السلسلة فرع)



n-Butyl benzene

ج- إذا كانت سلسلة الهيدروكربون غير مشبعة، في هذه الحالة يُسمى البنزين فينيل في جميع الحالات، (أي أن السلسلة هي الأصل وشق الفينيل فرع)



2-phenyl-2- Butene

الأجزاء المعلقة في كتاب الطالب وكراسة التطبيقات

الأجزاء المعلقة في الوحدة الرابعة:

م	الموضوع
1.	درس 1.2- وزن المعادلة بطريقة عدد التأكسد وكل الأمثلة والتمارين المتعلقة بها من سطر 23 ص 20 - إلى سطر 19 ص 23.
2.	درس 2.2- وزن المعادلات بطريقة أنصاف التفاعلات في الوسط القاعدي من سطر 20 ص 26 - ومثال 4 ص 27 - إلى سطر 18 ص 28 - ومن سطر 1-19 ص 29 وكل الأمثلة والتمارين المتعلقة بها.
3.	3. تطبيقات على الخلايا الجلفانية - من بداية ص 37 الى نهاية سطر 4 ص 41 وس 2-3-4-5-6 ص 41
4.	6. الطلاء بالكهرباء ص 61 من سطر 1 - 23

الأجزاء المعلقة في الوحدة الخامسة:

م	الموضوع
1.	تحديد الصيغ الكيميائية. من سطر 9 ص 75 - ص 76
2.	مراجعة الدرس 1 - 1 ص 76
2.	نشاط 5 التعرف على الألكينات باستعمال محلول برمنجنات البوتاسيوم
3.	إضافة الماء من سطر 14 ص 95 إلى نهاية الصفحة.
4.	4. أيزوميرات (متشاكلات) ص 96 - 97 - - مراجعة الدرس 1-3 ص 98 رقم 3 ، 6
5.	نشاط 4 صيغ الهكسان التركيبية
6.	الفصل الثاني: الهيدروكربونات الحلقية - الغاز الطبيعي - النفط درس 1-2 الهيدروكربونات الحلقية درس 2-2 الهيدروكربونات المستخرجة من الأرض (الغاز الطبيعي - البترول) من ص 99 - ص 109
7.	نشاط 6 أجزاء برج التقطير التجزيئي



التوجيهات الفنية
العام الدراسي 2024 / 2025 م
الفترة الدراسية الثانية



الأنشطة العملية المقررة لكيمياء الصف الحادي عشر علمي
الفترة الدراسية الثانية للعام الدراسي 2024 / 2025 م

م	رقم النشاط	الموضوع	الصفحة
1	الأول	التفاعل بين فلز وكاتيون فلز آخر.	15
2	الثاني	جهود الاختزال (الامتحان العملي)	18
3	الثالث	التحليل الكهربائي للماء . (الامتحان العملي)	22
4	الرابع	صيغ الهكسان التركيبية (معلق)	24
5	الخامس	التعرف على الألكينات باستعمال محلول برمنجنات البوتاسيوم. (معلق)	27
6	السادس	أجزاء برج التقطير التجزيئي للنفط (معلق)	29