

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



منى الأنصاري

الملف التوجيهات الفنية الخاصة والعامه

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الكويتية](#) ← [الصف السابع](#) ← [علوم](#) ← [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع



روابط مواد الصف السابع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الأول

<a href="#">كتاب الطالب في مادة العلوم لعام 2018</a>	1
<a href="#">تلخيص وحدة المغذيات</a>	2
<a href="#">تلخيص مهم للكورس اول في مادة العلوم</a>	3
<a href="#">اوراق عمل مهمة في مادة العلوم</a>	4
<a href="#">اوراق عمل ممتازة في مادة العلوم لعام</a>	5



فريق مراجعہ  
التوجيهات



موقع  
المناهج الكويتية  
almanahi.com/kw

# التوجيهات الفنية لمادة العلوم الصف السابع الفصل الدراسي الأول

2024 - 2023

الموجه الفني العام للعلوم  
أ. منى الأنصاري



## الروابط الإلكترونية

	<a href="#">توزيع المنهج للصف السابع</a>	1
	<a href="#">الموقع الإلكتروني للتوجيه الفني العام للعلوم</a>	2
	<a href="#">قناة اليوتيوب للتوجيه الفني العام للعلوم</a>	3
	<a href="#">القناة التربوية الكويتية المتوسطة ( العلوم )</a>	4
	<a href="#">كتاب الطالب الجزء الأول مادة العلوم</a>	5
	<a href="#">دليل المعلم لكتاب الطالب الجزء الأول مادة العلوم</a>	6

## التوجيهات الفنية العامة

- قراءة الخطط والأدلة للعام الدراسي (2023 - 2024) م.

- الاستعانة من الروابط الإلكترونية المتاحة في موقع التوجيه العام للعلوم وموقع الوزارة.

- الاعتماد على التوجيهات الفنية وكتاب الطالب ودليل المعلم كمصدر أساسي لتوجيهات المرحلة المتوسطة، واستناداً على هذه المصادر يحدد المعلم ما يلي:

- المفاهيم العلمية الخاصة بالدرس، كما وردت في التوجيهات الفنية.
- أنشطة التعلم المطروحة في كتاب الطالب التي تحقق المفاهيم العلمية.
- إجراءات الأمن والسلامة اللازمة عند إجراء الأنشطة والتجارب العملية.
- القيم الشخصية المراد تعزيزها عند المتعلمين أثناء إجراء الأنشطة العملية.
- الزمن المستغرق لتنفيذ الأنشطة بما يناسب زمن الحصة ويحقق المفاهيم المطلوبة.
- المخططات السهمية وخرائط المفاهيم العلمية عند عرض المعلومات العلمية بطريقة سهلة.
- الاستراتيجيات الحديثة وطرق التدريس وأساليب التعلم النشط المناسبة للدرس، التي تعتمد على المتعلم في اكتساب المعلومات بالأسلوب العلمي في التفكير.
- الوسائل والتقنيات التعليمية الحديثة ومصادر التعلم المختلفة (أفلام وفلاشات علمية - أنشطة علمية - البحث في وسائل التكنولوجيا - قصة مصورة - استقصاء - عصف ذهني - مناقشة وحوار - تصميم مشروع - تطبيقات إلكترونية ..... الخ).
- المهارات التي سيكتسبها خلال الوحدة التعليمية (التصنيف - التوقع - أسلوب الحوار - الترتيب - الاستنتاج - التحليل - الرسم العلمي - تصميم نموذج - المقارنة - التفسير - إجراء التطبيقات الرياضية - الربط بين العلاقات - إجراء التجارب العملية - تداول الأدوات - فحص العينات - تمثيل العلاقات بين المتغيرات بالرسم البياني - استخدام أدوات القياس - التواصل والتعاون)
- أعداد الدروس للحصص الدراسية كتابياً وذهنياً، مع مراعاة توفر البنود التالية:
  - منظم الدرس: (اليوم والتاريخ - الحصة - الصف - عنوان الدرس - المفاهيم العلمية).
  - نهج التعلم: (الأنشطة التي تحقق المفاهيم العلمية - الأدوات المستخدمة - المهارات المكتسبة - الزمن اللازم لكل نشاط - استراتيجيات التدريس - أداة القياس - نوع النشاط)
  - خطة سير الدرس: يتدرج المعلم في تحقيق أهداف الدرس بدء من التمهيد، عرض محتوى الدرس، إجراء الأنشطة المصاحبة في المختبر فردياً لكل طالب، انتهاء بالتقييم.
  - التقييم: (الاصفي - اللاصفي) مراعاة التنوع في الأسئلة حسب مستويات التفكير (تصنيف بلوم)
  - متابعة تحديد الفاقد التعليمي وهو الفرق بين ما كان مخططاً لإكسابه للمتعلمين وبين ما اكتسبوه فعلياً ويختلف من متعلم لآخر، ويتم ذلك من خلال تحليل المحتوى العلمي، وإعداد مصفوفة المعارف والمهارات الأساسية التي لا يرتقي المتعلم للصف التالي دون أن يمتلكها وذلك وإعداد خطة إجرائية من رئيس القسم ومتابعة التوجيه بعد لتحقيق المفاهيم العلمية التي سبق دراستها في السنوات السابقة وربطها بمفاهيم الجديدة، على أن تشمل الخطة الإجرائية المراحل التالية:
    - التشخيص (اختبارات تشخيصية - اختبار قبلي وبعدي)
    - التعويض (إدراج الدروس وأنشطة تعويضية)
    - برامج علاجية (تقوية المتعلمين)

- ملاحظة: إبلاغ ولي الأمر بالدروس المعلقة كما في التوزيع المقترح، وتحديد مع المتعلم في الكتاب.

# التوجيهات الفنية الخاصة

المادة والطاقة	وحدة
الكهرباء	الوحدة التعليمية
11	عدد الحصص

المفاهيم العلمية	الحصة / الدرس
<p>الكهرباء الساكنة هي الشحنات الكهربائية المتراكمة على الجسم نتيجة عملية الاحتكاك (الدلك) (يحرص المعلم في بداية الدرس على استخدام العصف الذهني من خلال طرح أسئلة عن الظواهر الحياتية) - المواد العازلة لا تسمح بانتقال الشحنات الكهربائية، بل تبقى في مكانها عند موقع الدلك (الاحتكاك) مثل البالون المطاطي والمسطرة البلاستيكية.</p> <p>- التكهرب بالدلك (الاحتكاك) طريقة يتم فيها شحن الأجسام كهربائياً إذ تنتقل الشحنات الكهربائية المتراكمة عند ملامستها جسماً آخر غير مشحون. تطبيق أسئلة تفكير ناقد كما في دليل المعلم صفحة (36)</p>	<p><b>الحصة (1)</b> الكهرباء الساكنة</p>
<p>- يتوقف انتقال الإلكترونات أو عدم انتقالها على نوع المادة.</p> <p><b>* ملاحظة:</b> يجب على المعلم مراعاة ما يلي:</p> <p>- الحرص على توفير الجو الجاف عند عملية الدلك.</p> <p>- درجة شحن الأجسام ضرورية لنجاح التجارب التي تتعلق بالكهرباء الساكنة.</p> <p>- عملية الشحن (دلك الأجسام) هي فصل للشحنات الكهربائية وليس انتاجها.</p> <p>- الأجسام التي تبدي تأثيراً كهربائياً بعد الدلك تسمى (الأجسام المشحونة).</p> <p>- توضيح في بند تحقق ذكر أن الاحتكاك أو (الدلك) .... التعديل الاحتكاك (الدلك)</p> <p><b>* حل نشاط الواجب المنزلي: (صمم ونفذ تجربة لتقريب بالونين مدلوكين إلى بعضهما، لإبعاد بالونين آخرين عن بعضهما</b></p> <p><b>- تجاذب بالونين:</b></p> <p>- نعلق بالون منفوخ بواسطة خيط ثم ندلكه بقطعة صوف وندلك بالون آخر بقطعة حرير ونقربه من الآخر فيحدث تجاذب بينهما لأن شحناتهما مختلفة.</p> <p><b>- تنافر بالونين:</b></p> <p>- نقوم بدلك بالونين بقطعه من الصوف ونقربهم من بعضهما فنجد أنهما يتنافران لأن شحناتهما متشابهة.</p>	<p><b>الحصة (2)</b> تابع الكهرباء الساكنة</p>
<p>- الشحنات الكهربائية نوعان (سالبة وموجبة)، نتيجة عملية الدلك تتكون الشحنة السالبة على الجسم الذي يكتسب الإلكترونات والشحنة الموجبة على الجسم الذي يفقد إلكترونات.</p> <p>- عدد الشحنات التي يفقدها جسم ما يساوي عدد الشحنات التي يكتسبها الجسم الآخر (قانون بقاء الشحنة).</p>	<p><b>الحصة (3)</b> أنواع الشحنات الكهربائية</p>

المفاهيم العلمية	الحصة / الدرس						
<p>- يمكن استخدام تركيب الذرة كمدخل للدرس واستذكار الشحنات البروتونات الموجبة والالكترونات السالبة فيها، أو (عرض فليم تعليمي للتوضيح)</p> <p>- الكشاف الكهربائي جهاز يستخدم للكشف عن وجود شحنة كهربائية على جسم ما وتحديد نوع الشحنة.</p> <p><b>* حل نشاط (كيف يمكن الكشف عن الشحنات الكهربائية) التأكيد على أنه يتم بخطوتين هما:</b></p> <p>1- ذلك ساق الأبونيت بقطعة الصوف. 2- تقريب ساق الأبونيت المدلوكة من قرص كشاف كهربائي في الجدول (أ) ، ويتم تكرار الخطوتين في الجدول (ب) مع تسجيل الملاحظة لكل من (أ) و (ب) .</p> <p>- يوضح المعلم أن انفراج ورقتي الكشاف يعني أنه مشحون بشحنة كهربائية معينة.</p> <p>- عند إجراء رقم (2) يسجل الملاحظات ويرسم نوع الشحنة الكهربائية المتكونة على الساق)</p> <table border="1" data-bbox="300 619 1331 808"> <tr> <td data-bbox="300 619 771 724"> <p><b>الأدوات</b> الخطوات</p> </td> <td data-bbox="771 619 1201 724"> <p><b>ساق الأبونيت + قطعة الصوف</b> ذلك ساق أبونيت بقطعة من الصوف ليشحن ساق الأبونيت بشحنة سالبة.</p> </td> <td data-bbox="1201 619 1331 724"> <p><b>ساق الزجاج + قطعة الحرير</b> ذلك ساق زجاج بقطعة من الحرير ليشحن ساق الزجاج بشحنة موجبة</p> </td> </tr> <tr> <td data-bbox="300 724 771 808"> <p><b>ملاحظات</b></p> </td> <td data-bbox="771 724 1201 808"> <p>بتقريب الساق للكشاف تتباعد الورقتان (تنفرج).</p> </td> <td data-bbox="1201 724 1331 808"> <p>بتقريب الساق للكشاف تتباعد الورقتان (تنفرج).</p> </td> </tr> </table> <p><b>* ملاحظة:</b> تكتب تحت الجدول ص18: ساق الابونيت قبل ذلك متعادل الشحنة وبعد ذلك بقطعة الصوف يكتسب الكترونات ويصبح سالب الشحنة، ساق الزجاج قبل ذلك متعادل الشحنة وبعد ذلك بقطعة الحرير يفقد الكترونات ويصبح موجب الشحنة (إجراء التعديل على الجدول ص18 والنشاط ص19 كما ورد في التوجيهات)</p> <p><b>النشاط العملي (كيف يمكن الكشف عن الشحنات الكهربائية) من ضمن تجارب الاختبار العملي.</b></p>	<p><b>الأدوات</b> الخطوات</p>	<p><b>ساق الأبونيت + قطعة الصوف</b> ذلك ساق أبونيت بقطعة من الصوف ليشحن ساق الأبونيت بشحنة سالبة.</p>	<p><b>ساق الزجاج + قطعة الحرير</b> ذلك ساق زجاج بقطعة من الحرير ليشحن ساق الزجاج بشحنة موجبة</p>	<p><b>ملاحظات</b></p>	<p>بتقريب الساق للكشاف تتباعد الورقتان (تنفرج).</p>	<p>بتقريب الساق للكشاف تتباعد الورقتان (تنفرج).</p>	<p><b>الحصة (4)</b> تابع أنواع الشحنات الكهربائية</p>
<p><b>الأدوات</b> الخطوات</p>	<p><b>ساق الأبونيت + قطعة الصوف</b> ذلك ساق أبونيت بقطعة من الصوف ليشحن ساق الأبونيت بشحنة سالبة.</p>	<p><b>ساق الزجاج + قطعة الحرير</b> ذلك ساق زجاج بقطعة من الحرير ليشحن ساق الزجاج بشحنة موجبة</p>					
<p><b>ملاحظات</b></p>	<p>بتقريب الساق للكشاف تتباعد الورقتان (تنفرج).</p>	<p>بتقريب الساق للكشاف تتباعد الورقتان (تنفرج).</p>					
<p>- تنشأ بعض الظواهر الطبيعية كالبرق والرعد والصواعق نتيجة التفريغ الكهربائي.</p> <p>- يوضح المعلم في شكل (7) أن البرق يحدث بين أجزاء السحب المختلفة في الشحنات الكهربائية بينما تحدث الصاعقة بين السحب وجسم مرتفع عن سطح الأرض.</p> <p>- تحدث الصواعق تيارات كهربائية كبيرة جدا. تسبب حرائق في الغابات وهدم البيوت وقتل الإنسان والحيوان. لذا تستخدم مانعة الصواعق من أجل حماية الأبنية، عن طريق تبديد بعض الشحنات قبل حدوث ضربة الصاعقة.</p> <p>مانعة الصواعق: هي عبارة عن ساق نحاسية سمكية طرفها العلوي مدبب، تثبت على قمة البناية العالية على حامل عازل، وتتصل من الأسفل بسلك فلزي سميك معزول ينتهي بلوح من النحاس، يدفن في أرض رطبة.</p> <p>- يعرض المعلم آية قرآنية توضح الظواهر الناتجة عن الكهرباء الساكنة كالبرق والرعد والصواعق، مع الاستعانة بفيلم تعليمي يوضح الظواهر السابقة.</p> <p><b>* ملاحظة:</b></p> <p>- توضح أن الظاهرة الصوتية الناتجة من التفريغ الكهربائي هي الرعد بينما الشرارة الضوئية هي البرق.</p> <p>- يحدث البرق والرعد معا ولكننا نرى البرق قبل سماع الرعد لأن الضوء أسرع من الصوت في الهواء.</p> <p>- الانتباه للتعديل على شكل (7) ص20 كما ورد في التوجيهات.</p>	<p><b>الحصة (5)</b> البرق والرعد والصاعقة</p>						
<p>- التيار الكهربائي هو حركة سيل من الإلكترونات تعبر مقطع الأسلاك الموصلة.</p> <p>- الدارة الكهربائية هي مسار مغلق تتحرك فيه الالكترونات حركة انتقالية منتظمة ومستمرة خلال الأسلاك الموصلة.</p> <p>- يعتبر العمود الجاف مصدر الطاقة لدفع الالكترونات فالفرق بين طرفي السلك يعطي نوعا من الضغط الكهربائي الذي يحرك الإلكترونات بين طرفي الدارة لإنتاج التيار، ويعطي الطاقة للإلكترونات للتحرك من طرف السلك السالب باتجاه طرفه الموجب.</p> <p>- المفتاح الكهربائي يتحكم في غلق وفتح الدارة الكهربائية وبالتالي انسياب الاليكترونات في الدارة.</p> <p>- يمكن عمل مخطط سهمي عن الدرس.</p> <p>- تحذير: يجب الحذر عند إجراء التجربة لأن السلك حاد، وقد يجرح الجلد. كما أنه يسخن إذا وصلت نهايته بقطبي البطارية.</p>	<p><b>الحصة (6)</b> التيار الكهربائي</p>						

المفاهيم العلمية	الحصة / الدرس
<p>- توصيل الدارات الكهربائية يتم بطريقتين: طريقة التوالي وطريقة التوازي، توصل الدارات الكهربائية في المنازل بالتوازي.</p> <p>- في التوصيل على التوالي يسير التيار الكهربائي في مسار واحد ويتوزع على جميع المصابيح، وعند تلف أحد المصابيح تنطفئ باقي المصابيح، وعند إضافة مصباح إلى الدارة تضعف إضاءة باقي المصابيح.</p> <p>- في التوصيل على التوازي يسير التيار الكهربائي في عدة مسارات ولكل مصباح مساره الخاص، وعند تلف أحد المصابيح لا تتأثر باقي المصابيح، وعند إضافة مصباح إلى الدارة لا تتغير إضاءة باقي المصابيح.</p> <p>- تنويه يجب لف الأسلاك المعدنية الموصلة للتيار الكهربائي بمواد عازلة (البلاستيك) كي لا تصاب بصدمة كهربائية.</p> <p><b>النشاط العملي (الدارة الكهربائية) من ضمن تجارب الاختبار العملي.</b></p>	<p><b>الحصة (7)</b> تابع التيار الكهربائي</p>
معلق صفحة ( 27 )	قياس شدة التيار الكهربائي
معلق من صفحة ( 28 ) إلى صفحة ( 29 )	قياس فرق الجهد الكهربائي بين نقطتين
<p>- يمكن أن يبدأ المعلم الدرس باسترجاع صور الطاقة المختلفة كعصف ذهني للمتعلمين مثل (حرارية، صوتية، ضوئية، كيميائية، كهربائية، حركية، مغناطيسية) ، الكهرباء هي صورة من صور الطاقة، ويمكن أن تنشأ عن طريق تحول صور أخرى من الطاقة فالأعمدة الكهروكيميائية (الأعمدة الجافة) في الدارات الكهربائية تحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية.</p> <p>- يمكن أن تتحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة مغناطيسية، والعكس صحيح وتعرف بالطاقة الكهرومغناطيسية.</p>	<p><b>الحصة (8)</b> تحولات الطاقة</p>
<p>- تصنع المغناطيسات الكهربائية عند لف سلك موصل للتيار الكهربائي حول قطعة من الحديد، وتوصيل طرفي السلك بقطبي العمود الجاف.</p> <p>- تزيد قوة جذب المغناطيس الكهربائي المؤقت بزيادة عدد لفات السلك حول المسامير أو بزيادة عدد الأعمدة الجافة المتصلة بالمسمار الملفوف حوله سلك متصل بطرفي العمود الجاف (توضيح العلاقة بالرسم البياني)</p> <p>- التيار الكهربائي يولد مجال مغناطيسي (يوضح المعلم أن اتجاه إبرة البوصلة يتأثر ويتبع مغناطيسا).</p> <p>- يمكن أن تتحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة مغناطيسية مثل المغناطيس الكهربائي، والعكس بأن تتحول الطاقة المغناطيسية إلى طاقة كهربائية مثل المولد الكهربائي.</p> <p><b>النشاط العملي (كيف تصنع مغناطيسا كهربائيا) من ضمن تجارب الاختبار العملي.</b></p>	<p><b>الحصة (9)</b> تابع تحولات الطاقة</p>
<p>- تدفع المولدات الكهربائية الكبيرة الكهرباء في الأسلاك النحاسية، وتنتقل الكهرباء من محطات التوليد إلى المنازل ومرافق الدولة المختلفة عبر خطوط كهربائية مصنوعة من موصلات ومغطاة بعوازل.</p> <p>(يوضح المعلم آلية انتقال الكهرباء من مولدات الكهرباء إلى المنازل بالاستعانة بأفلام تعليمية أو مصورات)</p> <p>- توجد مصادر طاقة ملوثة (الوقود الأحفوري) ومصادر طاقة نظيفة مثل (طاقة الرياح) .</p>	<p><b>الحصة (10)</b> الكهرباء في المنزل</p>
<p>- توضيح أن نشاط (المولد الكهربائي وتحولات الطاقة) منفصل عن نشاط القيم (قارن بين المصابيح) فنشاط المولد لابد من عرض المولد الكهربائي وتوصيله في مصباح ومعرفة فكرة عمله في المختبر بتحويل الطاقة الحركية إلى طاقة كهربائية وهي فكرة عمل المولدات الكبيرة باستخدام طاقات من الموارد الطبيعية حسب كل دولة للعمل على تحريك المولدات ، أما نشاط مقارنة المصابيح فتختلف أنواع المصابيح التي نستخدمها من حيث توفير الطاقة ومدتها الزمنية ودرجة الأمان ( يمكن عرض علب لمصابيح مختلفة واعطاء المتعلمين لقراءة المواصفات من كل علبه .</p>	<p><b>الحصة (11)</b> تابع الكهرباء في المنزل</p>

برمجيات الوحدة التعليمية الأولى: الكهرباء

المرجع	القناة التربوية	مصادر التعلم	بنك الأسئلة
الباركود التفاعلي			

المادة والطاقة		وحدة
الهواء	الثانية	الوحدة التعليمية
13		عدد الحصص

المفاهيم العلمية	الحصّة / الدرس
<p>- في بداية الحصّة يقوم المعلم بتوضيح مفهوم المادة (هو كل ماله كتلة ويشغل حيزاً من الوسط)</p> <p>- الهواء هو الطبقة الممتدة من سطح الأرض حتى نهاية الغلاف الجوي (حولنا في كل مكان)</p> <p>- يتميز الهواء بعدة خصائص منها: ليس له لون ولا طعم ولا رائحة - يأخذ شكل الإناء الذي يحويه - يشغل حيزاً من الوسط - يمكن ضغطه</p> <p>- أهمية الهواء هي احتوائه على غازات ضرورية لحياة الكائنات الحية على سطح الأرض.</p> <p>- نشاط (تنفس الهواء في الماء) يجب مراعاة الأمن والسلامة من خلال استخدام عود مصاص لكل طالب.</p> <p>- بند تحقق من فهمك يمكن توضيح طبقات الهواء من خلال مصور.</p>	<p><b>الحصّة (1)</b> الهواء من حولنا</p>
<p>الكشف عن الغازات</p> <p>1. صبّ لون ماء الجير في الدورق.</p> <p>2. صبّ لون ماء الجير بعد عملية النفخ في الدورق.</p> <p>ملاحظات: يتعكر ماء الجير.</p> <p>إستنتاجي: أحد الغازات في هواء الزفير يعكّر ماء الجير</p> <p>3. حدّد اسم الغاز الذي عكّر ماء الجير.</p> <p>غاز ثاني أكسيد الكربون</p> <p>4. أنفخ على زجاجة ساعة.</p> <p>ملاحظات: تتكون قطرات من الماء نتيجة تكثف بخار الماء</p> <p>إستنتاجي: يخرج بخار الماء مع هواء الزفير</p> <p>شكل (41)</p>	<p>- يتكون الهواء من خليط من غازات تحيط بالكرة الأرضية، مجذوبة إليها بفعل الجاذبية الأرضية.</p> <p>- حل نشاط (الكشف عن الغازات)</p> <p>الخطوة رقم (2) ، يحرص المعلم على أن يكون النفخ في الدورق الذي به ماء الجير يكون لفترة قصيرة لأن الاستمرار بالنفخ يزيل التعكر نتيجة تكون مادة كربونات الكالسيوم الهيدروجينية الذائبة في الماء.</p> <p>- حل نشاط (الكشف عن غاز الحياة)</p>
<p>الكشف عن غاز الحياة</p> <p>1. أيّ شمعّة استمرّت في الاشتعال؟</p> <p>الشمعّة رقم 1.</p> <p>السبب: لوجود الهواء حولها.</p> <p>2. ما اسم الغاز الذي لا يشتعل ولكنّه يساعد على الاشتعال؟</p> <p>غاز الأكسجين</p> <p>3. تخيّل نفسك مكان الشمعّة رقم (2)، ماذا تتوقّع؟</p> <p>سوف أحياء مدة قصيرة ثم أصاب بالاختناق وأموت لعدم وجود غاز الأكسجين. ( غاز الحياة )</p> <p>شكل (42)</p>	<p><b>الحصّة (2)</b> مكونات الهواء</p> <p>- يوضح المعلم أمثلة لغازات تكون الهواء ومنها: النيتروجين والأكسجين وثاني أكسيد الكربون وبخار الماء وغازات أخرى مثل الأرجون و النيون و الهيليوم وغيرها.</p> <p>- يوضح المعلم المطلوب من نشاط مشاهدة الفيلم التعليمي صعوبة رصد غاز النيتروجين، ثم توضيح أهمية الحرص على الجلوس في أماكن فيها تيار متجدد.</p> <p>- يتابع المعلم حل النشاط الواجب المنزلي (من خلال ملف إلكتروني وضح أهمية غاز النيتروجين).</p> <p>- غاز ثاني أكسيد الكربون هو مركب كيميائي رمزه ( CO<sub>2</sub> ) يعكّر ماء الجير ويستخدم لإطفاء الحرائق.</p> <p>- غاز الأكسجين هو عنصر كيميائي رمزه ( O<sub>2</sub> ) ، وهو غاز الحياة.</p>
معلق من صفحة (50) إلى (52)	سعة الرنة



المفاهيم العلمية	الحصة / الدرس																
<p>- غاز الأكسجين له نسبة ثابتة في الهواء حيث يمثل حُمس الهواء الجوي ( 21 % ).</p> <p>- يمكن ضم نشاط الرسم (ارسم الماء الأزرق المرتفع في المخبار) كخطوة للنشاط (غاز الحياة)</p> <p>- عمل مقارنة بين المخبار والرسم البياني.</p> <p><b>- النشاط العملي (غاز الحياة) من ضمن تجارب الاختبار العملي.</b></p>	<p><b>الحصة (3)</b> نسبة غاز الأكسجين في الهواء</p>																
<p>- الأكسجين غاز مهم، فهو أساس عملية التنفس واحترق الغذاء داخل خلايا الكائن الحي لتحرير الطاقة اللازمة للقيام بالوظائف الحيوية وكذلك ضروري لاحتراق الوقود والحصول على الطاقة</p> <p>- يدخل الأكسجين في تركيب طبقة الأوزون التي تحمي الأرض من الأشعة الضارة.</p> <p>- يعبأ غاز الأكسجين في أسطوانات للمستشفيات والغوص وإحام وقطع المعادن.</p> <p><b>*ملاحظة:</b> نقص غاز الأكسجين في الجسم، بمثابة خلل عام للجسم يعرضه للعديد من المخاطر والأمراض .-</p> <p>مناقشة المتعلمين حول نتائج نقص الأكسجين على جسم الإنسان.</p> <p>- يمكن إعطاء درس المطافئ بعد درس نسبة غاز الأوكسجين في الهواء قبل مقاومة الهواء.</p>	<p><b>الحصة (4)</b> تابع / نسبة غاز الأكسجين في الهواء</p>																
<p>- يمكن تمهيد للمفهوم من خلال عرض فلم تعليمي للمظلي اثناء سقوطه وبعد فتح المظلة.</p> <p>- يؤثر الهواء على الأجسام بقوة تسمى مقاومة الهواء.</p> <p>- عند إجراء نشاط (كيف تعمل مظلي) يمكن للمعلم استبدال الكرة الزجاجية بثقل.</p> <p>- العوامل المؤثرة في مقاومة الهواء على سقوط جسم هي: مساحة السطح والشكل.</p>	<p><b>الحصة (5)</b> مقاومة الهواء</p>																
<p>- بند تحقق من فهمك رقم (1)، توضيح أن العلاقة بين مساحة السطح المعرض للهواء وزمن السقوط علاقة طردية والعلاقة بين مقاومة الهواء وزمن السقوط علاقة طردية</p> <p>- والعلاقة بين مقاومة الهواء ومساحة السطح تناسباً طردياً.</p> <p>- تقل مقاومة الهواء على الأجسام ذات الشكل الانسيابي (المغزلي)(تمثيل برسم العلاقات بيانياً على السبورة).</p>	<p><b>الحصة (6)</b> تابع مقاومة الهواء</p>																
<p>- مطفأة الحريق أسطوانة معدنية مملوءة بالماء أو مواد كيميائية تستخدم لإخماد الحريق.</p> <p>- يتوقف نوع المطافئ على درجة الحريق المراد إخماده، وعلى المادة المشتعلة.</p> <p>- نشاط (أنا رجل أطفاء يوضح صنع مطفأة الحريق)، يمكن الكشف عن غاز ثاني أكسيد الكربون عن طرق إطفاء الشمعة، يمكن الكشف عن غاز ثاني أكسيد الكربون باستخدام ماء الجير.</p>	<p><b>الحصة (7)</b> مطافئ الحريق</p>																
<p>- تعرف المتعلم على أنواع مطافئ الحريق في المختبر والتعرف على النوع المستخدم في المدارس.</p> <p><b>- حل نشاط (المطافئ وأنواعها)</b></p> <table border="1" data-bbox="717 1304 1271 1556"> <thead> <tr> <th>نوع المطفأة</th> <th>(1)</th> <th>(2)</th> <th>(3)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>مكونات</td> <td>ماء ومواد عضوية</td> <td>ثاني أكسيد الكربون</td> <td>ماء وغاز خامل مضغوط</td> </tr> <tr> <td>استخدامات</td> <td>إطفاء الحرائق</td> <td>إطفاء الحرائق</td> <td>إطفاء الحرائق</td> </tr> <tr> <td>أمثلة</td> <td>الزيوت والكيروسين</td> <td>الكهرباء والدهانات</td> <td>الأخشاب والأقمشة</td> </tr> </tbody> </table> <p>1. أي المطافئ تُستخدم في إطفاء حرائق الكهرباء؟ ..... مطفأة ثاني أكسيد الكربون.</p> <p>2. فسّر سبب اختيارك. ..... لأنها لا تتضمن بالمعدات والأجهزة الكهربائية.</p> <p>3. ماذا يحدث عند استخدام CO<sub>2</sub> السائل في إطفاء حرائق الأجهزة الكهربائية؟ يحدث ضرر للأجهزة الكهربائية وقد لا تعمل مرة أخرى</p>	نوع المطفأة	(1)	(2)	(3)	مكونات	ماء ومواد عضوية	ثاني أكسيد الكربون	ماء وغاز خامل مضغوط	استخدامات	إطفاء الحرائق	إطفاء الحرائق	إطفاء الحرائق	أمثلة	الزيوت والكيروسين	الكهرباء والدهانات	الأخشاب والأقمشة	<p><b>الحصة (8)</b> تابع مطافئ الحريق</p>
نوع المطفأة	(1)	(2)	(3)														
مكونات	ماء ومواد عضوية	ثاني أكسيد الكربون	ماء وغاز خامل مضغوط														
استخدامات	إطفاء الحرائق	إطفاء الحرائق	إطفاء الحرائق														
أمثلة	الزيوت والكيروسين	الكهرباء والدهانات	الأخشاب والأقمشة														
<p>- عمل مقارنة بين أنواع مطفآت الحريق من حيث نوعها والمواد التي تستخدم لإطفائها.</p> <p>- تستخدم مطافئ الحريق لمكافحة الحرائق، وتختلف باختلاف نوع الحريق حيث:</p> <p>- تستخدم مطفأة الماء لحرائق الأخشاب والأقمشة والبلاستيك.</p> <p>- تستخدم مطفأة الرغوة لحرائق الزيوت والكيروسين.</p> <p>- يستعرض المعلم إرشادات صلاحية مطفأة الحريق وطرق الإسعاف في حالة الحريق</p>																	

### المفاهيم العلمية

### الحصة / الدرس

- عرض المعلم نشاطا استهلاليا يوضح أن للهواء ضغطا من كل جانب مثال (علبة مياه بلاستيكية مغلقة فارغة في ماء ساخن). - حل نشاط أيهما أقوى.



شكل (29)

أيهما أقوى، إصبعي أم الهواء؟

1. إسحب إلى الخلف ضاغظاً المحقنة البلاستيكية إلى المنتصف، ثم ادفعها إلى الأمام. بم تشعر؟

**المحقنة**  
يتحرك الضاغظ بسهولة إلى نهاية المحقنة دافعا الهواء خارج المحقنة

2. كرّر الخطوة السابقة مرّة أخرى، ولكن هذه المرّة ضغّ إصبعك أمام فتحة المحقنة. بم تشعر؟

**المحقنة**  
يتحرك الضاغظ بصعوبة ثم يتوقف قبل النهاية ونشر بضغط الهواء على الإصبع دون أن يخرج.

إستنتاجي: ..الهواء قابل للانضغاط، فيمكن ضغط كمية من الهواء إلى حجم أقل

3. قارن المحاولة الأولى بالمحاولة الثانية.

في الحالة الأولى كانت حركة الضاغظ سهلة إلى نهاية المحقنة. خروج الهواء من المحقنة في الحالة الثانية كانت حركة الضاغظ صعباً لم يصل لنهاية المحقنة لعدم خروج الهواء من المحقنة

- عند إجراء نشاط (تحدي ضغط الهواء) يوضح المعلم أن في المحاولة الأولى عدد الأثقال أقل (الوزن صغير) على عكس المحاولة الثانية يكون عدد الأثقال أكثر (الوزن كبير)، ويؤكد المعلم على أنه كلما زادت مساحة سطح الجسم الملتصق بالجدار زادت قوة التماسك بين الجسم والجدار، وذلك بسبب أن الضغط الخارجي على الجسم أكبر من الضغط الداخلي بين الجسم والجدار (تمثيل العلاقة بين السطح للجسم الملتصق وقوة التماسك برسم بياني).

- حل نشاط (تحدي ضغط الهواء)

2- اذكر توقعاتك للشفاطين المطاطيين (أ) و(ب).

قد يفصل الشفاط المطاطي (أ) أولاً.

فسر سبب توقعك: لأن حجمه صغير فيكون قيمة الضغط الخارجي عليه صغير

الملاحظات / عدد المحاولات	شفاط مطاطي صغير (أ)	شفاط مطاطي كبير (ب)
المحاولة الأولى	1 نيوتن	1 نيوتن
المحاولة الأخيرة	5 نيوتن	10 نيوتن

(ملاحظة: تختلف حسب حجم الشفاط ووزن الأثقال.)

3- من خلال تجربتك حدد: أي شفاط انفصل أولاً؟ الشفاط (أ)

4- كم عدد المحاولات التي تمت كي يفصل الشفاط من مكانه؟ (5) محاولات

5- ناقش النتائج مع زملائك، وحدد سبب المحاولات الكثيرة التي احتجت إليها لفصل الشفاطين المطاطيين عن مكانهما.

لكبر الضغط الجوي الخارجي الذي يثبت الشفاطين المطاطيين.

- يوضح المعلم فكرة تطبيق شفاطات التثبيت برسمه على السبورة مع تمثيل ضغط الهواء بأسهم

### الحصة (9) ضغط الهواء

المفاهيم العلمية	الحصة / الدرس
<p>- مناقشة الصور المتعددة لأهمية ضغط الهواء في حياتنا يمكن عمل حلقة نقاش بين المتعلمين حول هذه الصور ومنها أطر السيارات والدراجات.</p> <p>- نشاط (قس ضغط عجلة دراجتك) يمكن استبدال العجلة بكرة كبيرة وأخرى صغيرة.</p> <p>- الضغط الجوي هو وزن عمود من الهواء المؤثر عمودياً على وحدة المساحات من السطح.</p> <p>- نشاط (اشرح العبارة) يؤكد المعلم على أن اتجاه الهواء من الضغط المرتفع إلى الضغط المنخفض بالصور أو حل نشاط (قس ضغط عجلة دراجتك)</p> <p style="text-align: center;"><b>قس ضغط عجلة دراجتك</b></p>  <p>شكل (32)</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. أحضر مضخة هواء يدوية فيها عداد قياس الضغط.</li> <li>2. ركب رأس المضخة على صمام الإطار الصغير، وانفخ الهواء داخله إلى الرقم (3 psi).</li> <li>3. كرر العمل مع الإطار الكبير، وانفخ فيه إلى الرقم نفسه (3 psi) الذي نفخته في الإطار الصغير.</li> <li>4. اضغط باصبعك على الإطارين، أيهما فيه ضغط أكثر؟ <b>الإطار الصغير فيه ضغط أكبر والإطار الكبير فيه ضغط أقل.</b></li> <li>5. ناقش زملاءك، وسجل تفسيرك للجملة التالية: «يعتمد ضغط الهواء على مساحة السطح». ... كلما قلت المساحة زاد الضغط، و... كلما زادت المساحة قل الضغط. (علاقة عكسية)</li> </ol>	<p style="text-align: center;"><b>الحصة (10)</b> تابع ضغط الهواء</p>

المفاهيم العلمية

الحصة / الدرس

- حل نشاط صاروخ كيس الشاي

العوامل المؤثرة على ضغط الهواء Factors affecting air pressure



شكل (33)

صاروخ كيس الشاي

أحضِر كيسًا مفرغًا من ورقة الشاي، واقبله بجعل فتحة الكيس إلى الأسفل. والآن، أشعل الكيس بعود ثقاب من الأعلى، وشاهد. ماذا يحدث؟

**يصعد كيس الشاي المشتعل للأعلى كأنه صاروخ. تسخين الهواء يقلل من كثافته فيرتفع**

- عند تنفيذ النشاط (بيضة مسلوقة في دورق) يجب على المعلم توفير قوارير أو دوارق من الزجاج تكون أعناقها أصغر بقليل من أحجام البيض المتوفر.

\* ملاحظة: يمكن استبدال البيض باللونه تحتوي على ماء بحجم يشبه حجم البيضة

شكل (33)

بيضة مسلوقة في الدورق



شكل (34)

1. صُغ بيضة مسلوقة ومنزوعة القشرة على عنق قارورة زجاجية، وحاول أن تدخلها من دون لمسها كما في الشكل (أ).
2. حاول مرة أخرى بعد وضع شعلة في القارورة الزجاجية كما في الشكل (ب).
3. لاحظ ما يحدث مع استمرار اشتعال عود الثقاب، واستهلاك أكسجين الهواء في عملية الاحتراق.

**تسقط البيضة داخل القارورة**

4. ناقش زملاءك، واستنتج سبب دخول البيضة المسلوقة إلى داخل القارورة (ب) بعد إشعال عود الثقاب بها.

**لأن ضغط الهواء خارج القارورة أكبر من ضغط الهواء داخلها**

**السبب: بعد اشعال عود الثقاب قل ضغط الهواء داخل القارورة فأصبح ضغط الهواء خارج القارورة أكبر منه في الداخل .**

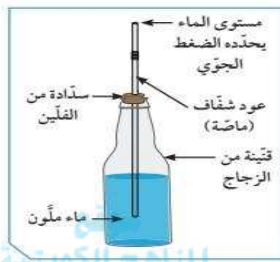
**الحصة (11)**  
العوامل المؤثرة  
على ضغط الهواء

المفاهيم العلمية	الحصة / الدرس
<p>- عند إجراء نشاط (تأثير الحرارة على ضغط الهواء) يحرص المعلم على التوقف عند خطوة النشاط رقم ( 3 ) ، مع تحديد العلاقة على الرسم البياني بين الحرارة والضغط الهواء (علاقة طردية) عند ثبات الحجم.</p> <p><b>* ملاحظة:</b> استكمال باقي النشاط بالحصة الثانية.</p> <p>- استكمال إجراء نشاط (تأثير الحرارة على ضغط الهواء) الخطوة رقم ( 4 ) ورسم العلاقة بين الحجم وضغط الهواء ( علاقة عكسية)، تناسب الحجم تناسباً عكسياً مع ضغط الهواء عند ثبات درجة الحرارة.</p> <p><b>* ملاحظة:</b> - توحيد قطر الكأس مع اختلاف الحجم نشاط (كأس طويل - كأس قصير).</p> <p>- تعديل مسمى المحور الأفقي في الرسم البياني الذي يوضح العلاقة بين الضغط والحجم عند ثبات درجة الحرارة من كلمة (الحرارة) لتصبح (الحجم)، كما ورد في الملاحظات المرفقة.</p> <p style="text-align: center;"><b>تأثير الحرارة على ضغط الهواء</b></p> <p>1. ضَع شمعته مشتعلة على قطعة فلين تطفو على سطح الماء.</p> <p>2. قُمْ بتغطية الشمعة بالكأس.</p> <p>3. تَنبِّأ ما يحدث عند انطفاء الشمعة موضَّحاً ذلك في الرسم.</p> <p style="text-align: center;">سيرتفع الماء داخل الكأس مسافة صغيرة ليحل محل الأكسجين المحترق.</p> <p style="text-align: center;">شكل (35)</p> <p>4. كرِّر التجربة السابقة مستخدماً كأساً أكبر.</p> <p>عند استخدام كأسين مختلفتين في الحجم، ماذا تلاحظ؟</p> <p>هل تستطيع أن تقارن منسوب الماء في الكأس الصغيرة بمنسوب الماء في الكأس الكبيرة؟ فسِّر.</p> <p style="text-align: center;">يكون منسوب الماء في الكأس الكبير أعلى من منسوب الماء في الكأس الصغير بسبب زيادة كمية الأكسجين المستهلكة في الكأس الكبير.</p> <p>5. كرِّر التجربة السابقة باستخدام شمعة واحدة مرّة، واستخدام شمعتين مرّة في الكأس نفسها.</p> <p style="text-align: center;">ملاحظات: يكون منسوب الماء في الحالتين متساوي و تنطفئ الشمعتين في نصف زمن انطفاء الشمعة الواحدة فسّر ذلك: لأن كمية الأكسجين نفسها في الحالتين، ولكن في حالة الشمعتين تستهلك كل شمعة نصف كمية الأكسجين في الكأس فتتطفأ أسرع.</p> <p>- يمكن الاستعانة بتجارب شارل وبويل لشرح لماذا تؤثر الحرارة ومساحة السطح على ضغط الهواء.</p>	<p style="text-align: center;"><b>الحصة ( 12 )</b> تابع/ العوامل المؤثرة على ضغط الهواء</p>

المفاهيم العلمية

الحصة / الدرس

- يعتمد النظام الدولي للوحدات عددا من الوحدات الخاصة لقياس ضغط الهواء
- 1- وحدة الباسكال و رمزها ( Pa )
  - 2- وحدة الهيكوتوباسكال و رمزها ( Hpa ).
- عند تنفيذ النشاط (بارومتر في منزلك) يوفر المعلم الأدوات المطلوبة ويتأكد من أن القنينة من الزجاج وعود المصاص من النوع الشفاف، ويفضل كذلك استخدام ألوان من صبغات الغذاء لتلوين الماء.



شكل (38)

almanahj.com/kw

بارومتر في منزلك

البارومتر جهاز يُستخدم في محطة الأرصاد الجوية لمعرفة التغيرات في ضغط الهواء، عند ارتفاعات مختلفة عن سطح البحر.

1. من خلال الأدوات التي أمامك، اتبع الخطوات مع المعلم، واصنع بارومتراً خاصاً بك.
2. صغ خطأ حول حد منسوب الماء على الماصة. والآن، هل تتوقع بأن مستوى منسوب الماء في الماصة سوف يتغير إذا نقلت البارومتر إلى الساحة المدرسية؟

لا يتغير منسوب الماء في الماصة (لعدم تغير الضغط الجوي)

3. متى تتوقع حدوث تغير في مستوى منسوب الماء في الماصة؟

إذا انتقلنا للأدوار العليا يقل منسوب الماء في الماصة (بسبب التغير في الضغط الجوي).

4. إفحص ذلك في مختبر العلوم، وناقش زملاءك حول كيفية صناعته واستخداماته.

البارومتر المعدني تم صنعه من علب معدنية مخلخلة الهواء يتصل بها مؤشر يتحرك على تدريج ويستخدم في قياس الضغط الجوي.

- يمكن ربط درس الضغط الجوي بالحياة من خلال عدة أمثلة م ثل انسداد الأذن عند إقلاع الطائرة، حدوث نزيف في الأنف أحيانا عند صعود الجبال وغيرها من الأمثلة.

وحدات قياس ضغط الهواء



شاهد فيلماً حول ضغط الهواء.

1. أذكر وحدات القياس المستخدمة لقياس ضغط الهواء.

مم زنيق / ضغط جوى / باسكال / pa / هيكوتوباسكال hpa

2. ما هو الترابط بين وحدات قياس ضغط الهواء؟

1 باسكال = 1 نيوتن / م<sup>2</sup>

1 ضغط جوى = 760 مم زنيق = 100000 باسكال = 1000 نيوتن / م<sup>2</sup>

- حل نشاط  
( وحدات قياس  
ضغط الهواء)

الحصة (13)  
مقياس الضغط

برمجيات الوحدة التعليمية الثانية: الهواء

المرجع	القناة التربوية	مصادر التعلم	بنك الأسئلة
الباركود التفاعلي			

علوم الحياة	وحدة
البناء الضوئي	الوحدة التعليمية
9	عدد الحصص

المفاهيم العلمية	الحصة / الدرس
<p>- يمكن عمل عصف ذهني من خلال طرح الأسئلة في بداية الدرس والهدف منه معرفة الخلفية العلمية للمتعلمين عن خصائص النبات، وسؤالهم عن الحاجات الأساسية التي تساعد النبات على النمو وصنع غذائه.</p> <p>- يصنع النبات غذائه بنفسه عن طريق عملية البناء الضوئي والتي يتحد فيها غاز ثاني أكسيد الكربون بالماء الذي ينتج عنه غاز الاكسجين والنشا.</p> <p>- عند إجراء نشاط (ما الذي يدخل إلى النبات من الهواء الجوي؟) يجب على المعلم اتباع تعليمات دليل المعلم صفحة ( 116 + 117 ) قبل تنفيذه .</p> <p>- النبات يحتاج للقيام بعملية البناء الضوئي إلى أربع مكونات رئيسية:</p> <p>1-غاز ثاني أكسيد الكربون 2- الماء 3- ضوء الشمس 4- الكلوروفيل</p>	<p><b>الحصة (1)</b> عملية البناء الضوئي</p>
<p>- عند إجراء نشاط (صبغة النبات الخضراء) يجب على المعلم اتباع تعليمات دليل المعلم صفحة ( 118 + 119 ) قبل تنفيذه ، و يفضل إعداد خطوات النشاط مسبقا)</p> <p>- تقوم الورقة بتحويل الضوء إلى طاقة كيميائية وتخزينها على هيئة غذاء (سكر ونشا).</p> <p>- تسمى الصبغة الخضراء في النبات بالكلوروفيل وتتواجد في البلاستيدات الخضراء.</p> <p><b>* ملاحظة:</b> - يفضل غلي ورقة نبات الكروتون ومن ثم وضع اليود ليتبين أن اللون الأخضر- أصبح بنفسجي والأبيض لم يتغير. - يمكن استخدام ورقة نبات السجاد أيضا بنفس الطريقة بوضعه في ماء ساخن جدا ثم في الكحول حتى تزال الصبغة الخضراء تقريبا ، وبعدها يتم وضع اليود على النبات، ومنه يلاحظ المتعلم: يظهر لون بنفسجي مكان وجود الصبغة الخضراء ولا يتكون في الأماكن التي لا توجد بها الصبغة.</p> <p>- توضيح العلاقة من وجود الصبغة وعدم وجودها من خلال تغير اللون.</p>	<p><b>الحصة (2)</b> تابع عملية البناء الضوئي</p>
<p>- تتمثل عملية البناء الضوئي في المعادلة التالية:</p> <p>بمساعدة ضوء الشمس</p> <p>ماء + غاز ثاني أكسيد الكربون ← الغذاء (سكر ونشا) + غاز الأكسجين.</p> <p>الكلوروفيل</p> <p>- عند إجراء نشاط جرب أكثر لتعرف ما ينتجه النبات للهواء من حوله) يمكن للمعلم الاستعانة بفيلم تعليمي يوضح النشاط ، كما يجب اتباع الخطوات الموضحة في دليل المعلم ص122</p> <p><b>* ملاحظة:</b></p> <p>- يفضل استخدام ورقة نبات البيرونيا أو نبات الكروتون لتظهر الفقاعات الغازية واضحة عند وضعها في ماء ساخن.</p> <p>- يفضل وضع ورقة النبات في الماء وأخذ النتائج مباشرة وعدم تركها في الماء فترة طويلة حتى لا تختفي النتيجة.</p>	<p><b>الحصة (3)</b> النبات ينتج الأكسجين</p>

### المفاهيم العلمية

### الحصة / الدرس

- عند إجراء نشاط (جرب أكثر لتعرف ما ينتجه النبات للهواء من حوله)، ضرورة إعداد التجربة قبل موعد الحصة بوقت مسبق.



- يمكن استخدام تجربة بديلة (استنابت بذور الرشاد في أنبوبة اختبار) وإظهار نفس النتيجة ، وذلك بوضع قطن في الأنبوبة وبذور وكمية مناسبة من الماء مع مراعاة اغلاق الأنبوبة بسدادة قبل اجراء التجربة بثلاث ساعات وذلك حتى يتجمع غاز الأكسجين ، ومن ثم يتم تقريب شظية مشتعلة من الأنبوبة ،

\* الملاحظة: يزداد اشتعال الشظية

\* الاستنتاج: النبات ينتج غاز الأكسجين الذي يساعد على الاشتعال.

- عند إجراء نشاط (عملية صنع الغذاء)

- تتمثل عملية البناء الضوئي في المعادلة التالية:

بمساعدة ضوء الشمس

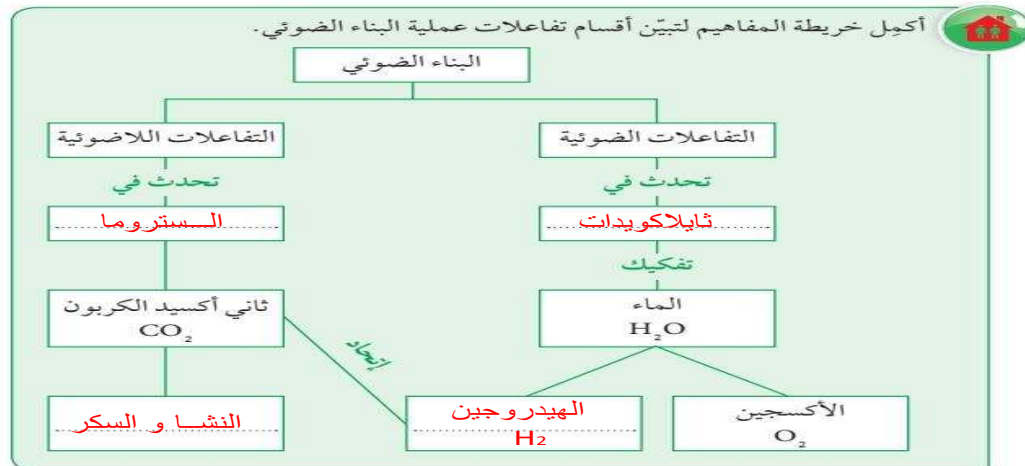
ماء + غاز ثاني أكسيد الكربون ← الغذاء (سكر ونشا) + غاز الأكسجين

الكوروفيل

- تنقسم تفاعلات عملية البناء الضوئي إلى تفاعلات ضوئية وتفاعلات لا ضوئية تحدث في أجزاء مختلفة داخل البلاستيدة الخضراء.

- عمل مقارنة بين التفاعلات الضوئية والتفاعلات الضوئية من حيث مكان حدوثها في البلاستيدة ونواتج كل مرحلة، متابعة نشاط الواجب المنزلي (أكمل خريطة المفاهيم)

**الحصة (4)**  
تابع  
النبات ينتج  
الأكسجين



- للنبات أجزاء مختلفة تساعد في الحصول على العناصر الأساسية للقيام بعملية البناء الضوئي.

- عند إجراء نشاط (تعقب دخول الماء إلى النبات) يفضل استخدام الخس الأمريكي لظهور نتيجة واضحة.

- يزداد ارتفاع الماء إلى أعلى كلما قل قطر الأنابيب المخصصة لنقل الماء في الساق (علاقة عكسية).

\* ملاحظة: يمكن استخدام أعواد مصاص بأقطار مختلفة لتوضيح العلاقة بين قطر الأنابيب وارتفاع الماء. (عرض فيلم تعليمي عن كيفية انتقال الماء في النبات)

- وظيفة الساق نقل المواد (كالغذاء والماء والأملاح) إلى أجزاء النبات.

- يمكن للمعلم استخدام كيس من البلاستيك بدل الناقوس. كما يمكن أن يقوم بتغطية جزء من نبات موجود في حديقة المدرسة. ويأخذ المتعلمين إليه في بداية الحصة، ويقومون بملاحظة النتائج.

**الحصة (5)**  
أهمية عملية  
البناء  
الضوئي



الحصة / الدرس	المفاهيم العلمية
الحصة (6) النقل في النبات	<p>- يحوي النبات حزما وعائية تضم أوعية الخشب واللحاء لنقل الماء والغذاء كل في مسار خاص (عمل مقارنة) - أوعية الخشب: نسيج ميت ينقل الماء والمعادن من الجذور إلى الساق حتى الأوراق. - أوعية اللحاء: نسيج حي يتكون من أنابيب تنقل السكر والمغذيات من الأوراق إلى جميع أجزاء النبات. - يحوي سطح ورقة النبات ثغورا تنظم عملية تبادل الغازات من وإلى النبات. - الثغور فتحات صغيرة موجودة على سطحي ورقتي النبات العلوي والسفلي تسمح بتبادل الغازات من وإلى النبات. - عند إجراء نشاط (التركيب الموجودة على سطحي ورق النبات) يمكن استخدام نبات الجرجير أو الخيزر * ملاحظة- يمكن عرض مصور واضحة أوضح للحزم الوعائية - تعديل لون الأسهم - إذا يمكن قص الصورة من المنتصف.</p> <p>النشاط العملي (فحص قطاع عرضي في جذر نبات) من ضمن تجارب الاختبار العملي. النشاط العملي (التركيب الموجودة على سطحي ورق نبات) من ضمن تجارب الاختبار العملي.</p> <p>- عند إجراء النشاط (التركيب الموجودة على سطحي ورق النبات) يجب اتباع الخطوات في دليل المعلم ص 130 - النتح هو عملية خروج الماء الزائد عن حاجة النبات عن طريق الثغور بصورة بخار ماء. - عند إجراء نشاط (عوامل تساعد على عملية النتح) لا يقوم المعلم أو المتعلم بتنفيذ النشاط وإنما مجرد سرد للأحداث بهدف تدريب المتعلم على مهارة تحليل الرسم البياني ليتوصل إلى عوامل عملية النتح - تتحكم بعملية النتح عدة عوامل مثل سرعة الرياح، ودرجة الحرارة، والضوء، والرطوبة وملوحة التربة ونوع النبات. - عدد الثغور في الطبقة السفلية للنبات أكثر من عددها في الطبقة العلوية للنبات.</p>
الحصة (7) تركيب البلاستيكية	<p>- عند إجراء نشاط (الألوان الخفية في أوراق النبات) استخدام أوراق نبات السبانخ أو ورقة نبات السجاد، كما يفضل غلي الورقة أولاً، ثم طحنها ووضعها في أنبوبة اختبار بها كحول، وبعد ذلك وضع ورقة الكروماتوغرافي أو ورقة ترشيح داخل الأنبوبة، للكحول 0.5 سم، وتعليق الطرف الآخر لورقة الترشيح فوق الأنبوبة بواسطة عود خشب (مراعاة الأمن والسلامة)</p>
الحصة (8) تابع تركيب البلاستيكية	<p>- صبغات أوراق النبات مختلفة إلى جانب صبغة الكلوروفيل، وهي تساعد على اقتناص الطاقة الشمسية لإتمام عملية البناء الضوئي (عمل مقارنة بين الصبغات من حيث الاسم والوظيفة) - متابعة المتعلم في تنفيذ نشاط الواجب المنزلي (رسم تتابع الصبغات المستخلصة)</p>
الحصة (9) العوامل المؤثرة على نمو النبات	<p>- يحتاج النبات إلى توافر البيئة المناسبة (خصوبة التربة ووجود المعادن فيها ودرجة حرارة مناسبة وكمية ماء مناسبة لينمو ويعيش)، فالتربة الخصبة هي التربة التي تحوي العناصر الغذائية بصورة متوازنة وكافية للإنتاج. - يمكن استخدام السماد الطبيعي (من النفايات العضوية من بقايا الطعام أو المخلفات الزراعية) أو الأسمدة الكيميائية لزيادة خصوبة التربة وتحسينها - تصريف الماء الزائد عن حاجة النبات حتى لا ينغمر به ويموت.</p>

برمجيات الوحدة التعليمية الأولى: البناء الضوئي

المرجع	القناة التربوية	مصادر التعلم	بنك الأسئلة
الباركود التفاعلي			

علوم الحياة	وحدة
المغذيات	الوحدة التعليمية
5	عدد الحصص

المفاهيم العلمية	الوحدة / الدرس
<p><b>* ملاحظة:</b> يمكن إجراء النشاط التمهيدي كمقدمة ممتعة مع المتعلمين، من خلال توفير صور لاصقة على السبورة. ويقوم المتعلم بتكوين ( 3 ) وجبات رئيسة منها على السبورة ثم مناقشتها، أو من خلال عمل المجموعات .</p> <p>- قسمت الأطعمة التي نتناولها إلى (6) مجموعات مختلفة.</p> <p>- يوضح المعلم أن الشكل ( 83 ) في درس أنواع المغذيات يسمى الهرم الغذائي .</p> <p>- يستبدل لوغو الربط (انسخ واكتب) بعد درس أنواع المغذيات إلى لوغو (نشاط)</p> <p>- يصنف الطعام اليومي الذي نتناوله إلى: حيواني - نباتي - ماء وأملاح معدنية.</p> <p>- يحوي الغذاء المتوازن على المغذيات الضرورية للصحة الجيدة.</p> <p>- عند إجراء نشاط (اكتشف عن مكونات طعامك) لابد من تحديد المواد كما جاءت في دليل المعلم (صفار البيض - بياض البيض - قطه بطاطس - توست - نشا).</p> <p>- تقسم المغذيات إلى عضوية ولاعضوية، ذكر أمثلة عن المغذيات: البروتينات - الدهون - الكربوهيدرات - الفيتامينات - الأملاح المعدنية - الماء.</p> <p>- عمل مقارنة بين المغذيات العضوية واللاعضوية من حيث التعريف وأمثلة عن كل نوع.</p> <p><b>* ملاحظة:</b> من أجل سلامتك، تعامل مع الكواشف بحذر ولا تستنشق أي مواد كيميائية في المختبر.</p> <p><b>النشاط العملي ( اكتشف مكونات طعامك) من ضمن تجارب الاختبار العملي.</b></p>	<p><b>الوحدة (1)</b> أنواع المغذيات</p>
<p>- أهمية المغذيات المختلفة للجسم للقيام بوظائف مختلفة.</p> <p>- البروتينات جزيئات كبيرة معقدة تتكون من وحدات أصغر تسمى أحماض أمينية، وتوفر مواد البناء لنمو الجسم.</p> <p>(يحرص المعلم على مناقشة تحقق من فهمك لدرس (قائمة طعامي) كمثال حول أهمية البروتين للجسم)</p> <p>- تصنف البروتينات إلى بروتينات كاملة وبروتينات غير كاملة.</p> <p>(عمل مقارنة بين البروتينات الكاملة وغير الكاملة من حيث التعريف وأمثلة على كل نوع)</p> <p>- الدهون من المغذيات المفيدة للجسم وتصنف إلى دهون مشبعة وغير مشبعة.</p> <p>(عمل مقارنة بين الدهون المشبعة والدهون غير المشبعة من حيث مصدرها وأمثلتها).</p> <p><b>* ملاحظة:</b> يمكن إجراء نشاط تمهيدي من خلال إحضار 3 من هذه الوجبات الخفيفة للمتعلمين واطلب منهم وضع مقدار كوب من هذه الوجبات على ورق نشاف، وملاحظة أي منها يترك أثراً أكبر على الورق.</p> <p>- الكربوهيدرات هي مغذيات عضوية مكونة من الكربون والهيدروجين والأكسجين.</p> <p>- النشا مركب كربوهيدراتي مكون من جزيئات كبيرة تتكسر إلى جزيئات أصغر تكوّن السكريات.</p> <p>- توفر الكربوهيدرات الطاقة لجسم الكائن الحي بخاصة الدماغ والجهاز العصبي، وتساعد على عملية الهضم، وتنظم الإخراج، وتعمل على تخفيض الدهون في الدم، وبالتالي خفض الكوليسترول الضار.</p>	<p><b>الوحدة (2)</b> قائمة طعامي</p>

المفاهيم العلمية	الحصة / الدرس
<p>- في استخلاص النتائج قبل تقويم الوحدة عبارة رقم (9) يمكن إضافته في جدول الكربوهيدرات.</p> <p>- فقرة احذر الدهون الخفية يوضح المعلم أن الدهون المشبعة تكون في الحالة الصلبة حسب درجة حرارة الغرفة، والدهون غير المشبعة تكون في الحالة السائلة حسب درجة حرارة الغرفة.</p> <p>- عند إجراء نشاط (النحافة والسمنة) عند كتابة تقرير توضيح التدابير الوقائية عن مخاطر سوء التغذية (السمنة والنحافة)</p> <p>- يمكن الاستعانة بخريطة المفاهيم لأنواع الكربوهيدرات الموجودة في دليل المعلم صفحة ( 152 ) .</p> <p>- وكذلك الاستعانة بخريطة المفاهيم (أنواع السكريات) في دليل المعلم صفحة ( 153 ) كمعلومة إثرائية للمعلم فقط</p>	
<p>- الغذاء المتوازن هو الذي يحوي جميع المغذيات التي يحتاجها الجسم.</p> <p>- عند إجراء نشاط (النتيجة النهائية للمغذيات السائدة في طعامك) يترك المعلم المجال للمتعلمين لتنفيذ النشاط وتدوين إجاباتهم في الجدول.</p> <p>* ملاحظة : يمكن الاستعانة بمعلومات المتعلمين عن التربية البدنية لإثراء الحصة في هذا الجانب، أو عن طريق حضور معلم التربية البدنية أو تسجيل فيديو له وعرضه على المتعلمين، لإثراء الترابط بين العلوم والمواد الأخرى .</p> <p>- الفيتامينات لها أنواع عديدة تختلف مصادرها، ولكل منها دور هام للحفاظ على صحة الجسم. (عرض فيلم تعليمي عن أطعمة الرياضيين)</p> <p>- تُساعدُ الفيتاميناتُ على تنظيم التفاعلات الكيميائية التي تُحوّلُ الغذاءَ إلى طاقة وأنسجة حية.</p> <p>- يناقش المعلم ما ورد في جدول الفيتامينات بعد درس (الكربوهيدرات. البروتينات والدهون) ويحدد للمتعلم الفيتامينات التي يجب حفظها من حيث المصدر ودورها وهي ( A- E -K ) .</p>	<p><b>الحصة (3)</b> الكربوهيدرات ، البروتينات ، الدهون</p>
<p>* ملاحظة : الخيمياء هي ممارسة قديمة ترتبط بعلوم الكيمياء والفيزياء والفلك والفن وعلم الرموز وعلم المعادن والتحليل الفلسفي وتعتبر أصل الكيمياء الحديثة.</p> <p>- تحوي بطاقة المغذيات معلومات عن نوع وكمية المغذيات التي يحويها المنتج الغذائي.</p> <p>- شكل (95) في درس المخبر الكيميائي توضيحي يستقره المتعلم غير مطالب بحفظه.</p> <p>- السكريات هي مركبات عضوية تصنف ضمن الكربوهيدرات، وتتميز بشكل عام بطعم حلو.</p> <p>- مرض السكري هو متلازمة تتصف بارتفاع شاذ في تركيب سكر الدم الناجم عن عجز هرمون الأنسولين، أو انخفاض حساسية الأنسجة للأنسولين، أو كلا الأمرين.</p>	<p><b>الحصة (4)</b> المخبر الكيميائي</p>


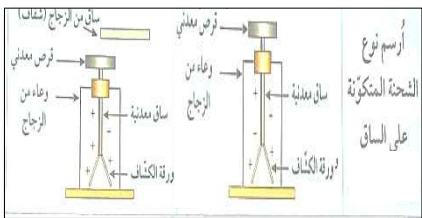
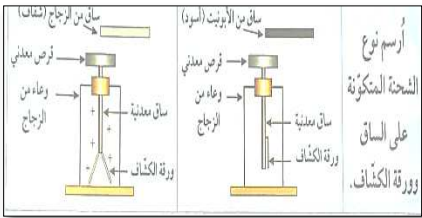




المفاهيم العلمية	الحصة / الدرس
<p>- يمكن إجراء نشاط تمهيدي في بداية الدرس، يطلب المعلم من المتعلمين ذكر ما يجب عليهم فعله بالطعام الموجود في المنزل من حيث مكان حفظه وتخزينه.</p> <p>- تتفاوت الأطعمة الشائعة في سرعة تلفها.</p> <p>- تنشط البكتيريا والفطريات عند توفر الحرارة المناسبة والرطوبة.</p> <p>- تتغذى البكتيريا والفطريات على الطعام بتحليله فتتلفه ويصبح فاسداً غير صالح للأكل.</p> <p>*ملاحظة: إجراء نشاط (تلف الطعام) قبل الحصة بأسبوع لظهور النتائج.</p> <p>- ساعد حفظ الأغذية في جعل الحياة الحديثة أكثر يسراً.</p> <p>- حفظ الطعام تعني المحافظة على الأطعمة من الفساد حتى يمكن الاستفادة منها أطول مدة ممكنة مع المحافظة على صفاتها الطبيعية من حيث اللون والطعم والرائحة وقيمتها الغذائية.</p> <p>- لحفظ الأطعمة من التلف عدة طرق منها: التبريد والتجميد والتجفيف، التملح والتسكير والتعليب.</p> <p>(يوضح المعلم أن حفظ الأطعمة يساعد على جعل الحياة الحديثة أكثر يسراً)</p> <p>*ملاحظة: يمكن للمعلم الاطلاع على كتاب الأحياء الحادي عشر الجزء الأول درس (كيميائية الأغذية) لاستفادة من المعلومات حول المغذيات.</p>	<p><b>الحصة (5)</b> <b>حفظ الطعام</b></p>

برمجيات الوحدة التعليمية الثانية: المغذيات

بنك الأسئلة	مصادر التعلم	القناة التربوية	المرجع
			<p>الباركود التفاعلي</p>

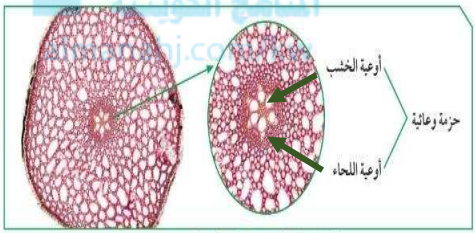
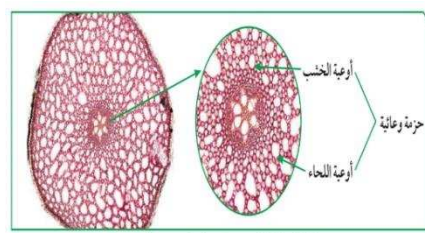
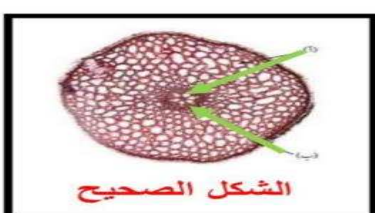
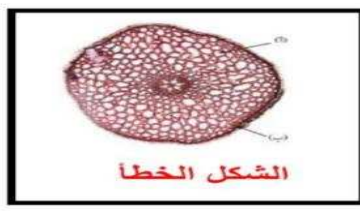
## ملاحظات من كتاب الطالب الجزء الأول الطبعة الثانية في مجال العلوم للصف السابع

### وحدة المادة والطاقة

الملاحظات	التعديل المقترح	ما ورد بالكتاب	النشاط السطر	الصفحة
	الاحتكاك ( ذلك )	الاحتكاك أو ذلك	تحقق من فهمك	16
إجراء التجربة عبارة عن خطوتين ( ذلك الساق ثم تقريبه من كشاف كهربائي ) و بعدها تكتب الملاحظة	إضافة خانة بالجدول يكتب فيها ملاحظات بعد خانة الخطوات		نشاط كيف يمكن الكشف عن الشحنات الكهربائية	18
- الكشف الكهربائي مشحون بشحنه موجب - تشطب عبارة ورقة الكشاف في الجدول - ترحل ملاحظاتي تحت صور الكشاف في الجدول			نشاط كيف يمكن الكشف عن الشحنات الكهربائية	19
صورة الكتاب تدل على الصاعقة وليس البرق.	 <p>يحدث البرق بين أجزاء السحب المختلفة في الشحنات الكهربائية في السماء.</p>	 <p>يحدث البرق بين أجزاء السحب المختلفة في السماء.</p>	البرق والرعد والصاعقة شكل (7)	20
تعديل كلمة الحرارة إلى كلمة الحجم لرسم العلاقة بين الضغط والحجم.			رسم العلاقة بين الضغط والحجم	69
	- تساوي توحيد الكتلة (50) جم في جميع المظلات.	- اختلاف أوزان في المظلات.	السؤال الثامن	79
	تعديل: البلاستيكية الخضراء	- البلاستيكية الخضراء	شكل 62	89

تابع / ملاحظات من كتاب الطالب الجزء الأول الطبعة الثانية  
في مجال العلوم للصف السابع

وحدة علوم الحياة

التعديل المقترح	ماورد في الكتاب	النشاط	الصفحة
- حذف الخط الواصل بين مربع ثاني أكسيد الكربون ومربع مكونات الماء.	- خريطة المفاهيم	نشاط الواجب المنزلي	90
		تعديل الأسهم على شكل (68)	95
		التقويم السؤال الثالث تعديل الأسهم	109
تعديل الشكل لوغو الربط.	شكل اللوغو	نطاق الربط	132
تعديل عدد المربعات في العمود الأسفل رسم الفيتامينات، بحيث يحذف أول مربع من الأعلى ويضاف مربع في آخر العمود، وكذلك يحذف المربع الأول من الأعلى في العمود الأسفل قنينة الماء.	السؤال الرابع	التقويم	142

## الجانب العملي

### \* ضوابط الاختبار العملي:

- يطبق الاختبار العملي في حصة دراسية واحدة لكل صف وفق الجدول المدرسي للمدرسة .
- يعقد الاختبار العملي مرة واحدة خلال أسبوعين قبل اختبارات نهاية الفصل الأول والفصل الثاني .
- الدرجة المقررة للاختبار العملي (10) درجات، وليس له درجة نهاية صفى لأن الدرجة تستقطع من الدرجة الكلية لامتحان نهاية الفصل الأول وبهذا تصبح درجة الامتحان النظري (50) درجة .
- المتعلم الذي يتغيب بعذر مقبول عن أي من الاختبار العملي خلال الفصل الأول أو الثاني، ( يطبق عليه ما ورد في لائحة التقويم )، المتعلم المتغيب عن الاختبار العملي بعذر غير مقبول تحسب درجته صفرا .
- الالتزام في التجارب العملية المقررة والمعتمدة من قبل التوجيه العام للعلوم كحد أدنى للتجارب المطلوبة، ويمكن إضافة تجارب بديلة في حالة الاتفاق مسبقا مع التوجيه الفني للعلوم بالمنطقة التعليمية وتدريب الطلبة عليها .
- يرسل نسخته من جدول الاختبارات العملية للتوجيه الفني للعلوم بعد اعتماده من رئيس القسم ومدير المدرسة .

### \* توجيهات عند تنفيذ الاختبار العملي:

- تعاون قسم العلوم كفرق عمل متكامل عند الإعداد والتنظيم والإشراف على الاختبار العملي .
- تواجد أكثر من معلم مع معلم الفصل للمراقبة، مع مراعاة ترك المتعلمين للعمل بأنفسهم، ويقتصر دور المعلم على الإشراف والتوجيه العام، ورصد السلوك المخبري لكل متعلم.
- يختبر متعلمي الصف الواحد في مختبرين منفصلين ومتجاورين بحيث لا يزيد عدد المتعلمين عن ثالث في الطاولة الواحدة .
- توزيع المتعلمين على التجارب العلمية بالقرعة عند دخول المختبر لتحديد مكان الجلوس .
- يلتزم المتعلمون بارتداء الرداء الأبيض الخاص بالمختبر أثناء الاختبارات للأمن والسلامة .
- يتكون الاختبار العملي من مجموعتين أساسيتين حيث تضم كل مجموعة عدة تجارب
- أولا: المجموعة الأولى ( التعرف ) يتعرف الطالب على الأدوات أو الأجهزة أو المجسمات أو العينات أو النماذج الواردة في أنشطة كتاب الطالب على أن تكون أدوات مخبرية وليس من القرطاسية أو غيرها وتم عرضها أثناء الدروس .
- ثانيا : المجموعة الثانية ( إجراء التجارب ) يراعى عند صياغة التجارب أن يقيس قدرة الطالب على تطبيق المهارات العملية الأساسية التي تم اكتسابها خلال التدريب مع مراعاة الزمن المخصص للاختبار.
- إعداد نماذج مختلفة من الاختبار للصف الواحد في كل مختبر، بحيث تتضمن النماذج في مجموعها جميع التجارب المقررة في المجموعة الأولى (التعرف) وتجارب المجموعة الثانية (إجراء التجربة).
- عند إعداد نموذج اختبار لابد أن يتضمن الاختبار تجربتين من كل مجموعة، يتخللها استراحة .
- يقسم درجة الاختبار (10) درجات كالتالي:

بنود التقييم	السؤال الأول	السؤال الثاني	السؤال الثالث	السؤال الرابع	المجموع
الدرجة	2	2	2	2	8
السلوك	1/2	1/2	1/2	1/2	2
المجموع	2.5	2.5	2.5	2.5	10



التوجيهات الفنية في مجال العلوم للصف السابع الفصل الأول  
للعام الدراسي 2024/2023م



التجارب العملية المقررة لامتحان العملي لنهاية الفصل الأول في مجال العلوم للصف السابع للعام الدراسي (2023-2024) م

المجموعة الأولى						
م	الوحدة	الوحدة التعليمية	الموضوع	المهارة	التجربة	الأدوات كيف والعينات
1	المادة و الطاقة	الأولى الكهرباء	أنواع الشحنات الكهربائية	الملاحظة التجريب	يمكن الكشف عن الشحنات الكهربائية	ساق أبونيت ساق زجاج قطعة صوف قطعة حرير أو بلاستيك كشاف كهربائي مشحون بشحنة معلومة
2	علوم الحياة	الأولى البناء الضوئي	النقل في النبات	الملاحظة الرسم تداول الأدوات	فحص شريحة مجهرية لقطاع عرضي لجذر نبات ذو فلقنتين	مجهر شريحة مجهرية جاهزة قطاع عرضي في جذر نبات ذو فلقنتين.
3			النقل في النبات	استخدام المجهر الرسم	التراكيب الموجودة على سطحي ورق النبات	مجهر شريحة مجهرية جاهزة لسطح ورقة نبات





التوجيهات الفنية في مجال العلوم للصف السابع الفصل الأول  
للعام الدراسي 2024/2023 م



تابع / التجارب العملية المقررة لامتحان العملي لنهاية الفصل الأول في مجال العلوم للصف السابع للعام الدراسي (2023-2024) م

المجموعة الثانية							
م	الوحدة	الوحدة التعليمية	الموضوع الدرس	المهارة	التجربة	الأدوات والمواد والعينات	توجيهات عند تنفيذ التجربة
1	المادة و الطاقة	الأولى الكهربائية	التيار الكهربائي	تداول المواد والأدوات التجريب الملاحظة التركيب - التصميم	الدائرة الكهربائية ( التوالي )	مصباح كهربائي عدد 2 أسلاك كهربائية عمود جاف	- يصمم المتعلم دائرة كهربائية على طريقة التوالي. - يلاحظ خصائص كل دائرة من خلال التجريب العملي.
2				تداول المواد والأدوات التجريب الملاحظة التركيب - التصميم	الدائرة الكهربائية ( التوازي )	مصباح كهربائي عدد 2 أسلاك كهربائية عمود جاف	- يصمم المتعلم دائرة كهربائية على طريقة التوازي. - يلاحظ خصائص كل دائرة من خلال التجريب العملي.
3			تحولات الطاقة	تداول المواد والأدوات التجريب الملاحظة التركيب - التصميم	كيف تصنع مغناطيسا كهربائيا	عمود جاف سلك نحاس دبابيس - مسمار من الحديدي ذو سمك ثابت	- يصنع المتعلم مغناطيسا كهربائيا. - يمثل المتعلم العلاقة البيانية المستنتجة بالرسم.
4	علوم الحياة	الثانية الهواء	نسبة غاز الأكسجين في الهواء	تداول المواد والأدوات الملاحظة	غاز الحياة	ماء ملون عمود ثقاب مخبر مدرج حوض زجاجي ذو عمق	- مراعاة الأمن والسلامة عند استخدام الزجاجيات. - المتعلم حجم الغاز باستخدام المخبر المدرج. - يستنتج المتعلم حجم غاز الأكسجين المحترق في المخبر المدرج.
5	علوم الحياة	الثانية المغذيات	أنواع المغذيات	تداول المواد والأدوات الملاحظة الاستنتاج	اكتشف مكونات طعامك	أنابيب اختبار حامل أنابيب بيورايت يود مواد غذائية فيها نشا.	- مراعاة الأمن والسلامة عند استخدام الكواشف. - يفحص المتعلم الأطعمة التي تحتوي على مجموعة من المغذيات باستخدام الكواشف (اليود - البيورايت).

\* ملاحظة:

- النموذج الواحد من الاختبار لا بد أن يتم اختيار تجربتين من كل مجموعة.
- الاختبار يعد بأكثر من نموذج للصف الواحد في كل مختبر، بحيث تتضمن النماذج جميع تجارب المجموعة الأولى والمجموعة الثانية أعلاه.

## آلية تطبيق حصص الممارسات والتطبيقات

### الهدف من حصة الممارسات والتطبيقات

- إبراز إبداعات المتعلمين.
- إطلاق طاقات المتعلمين في المجالات المختلفة.
- ربط المادة العلمية بالمواد المختلفة مثال: (مهارة التحدث والاستماع، سرد قصة)
- 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:

- أنشطة ترفيهية وعلوم مرحة.
- التحدث في موضوع بشكل شيق وجاذب.
- نقد موضوعي لمفهوم يرغب مشاركته مع زملاءه.
- عرض الإبداعات لدى المتعلم في أحد المواضيع التي يختارها (علمي، أدبي، فني،  
تكنولوجي)

مع تمنياتنا لكم بالتوفيق