

## النشاط العلمي

هدف تعليمي: يكتشف خاصيات الهواء

## الحصة 1: خاصيات الهواء

الوسائل التعليمية والمعينات الديدكائيتية  
صور الكراسية - نفاخات - محقنات.  
تدبير أنشطة الحصة

## الملاحظة

يستهل الأستاذ الحصة بتذكير التلاميذ بمكتسباتهم السابقة حول الحالات الثلاث للمادة، الصلبة والسائلة والغازية.  
يطلب الأستاذ من المتعلمين ملاحظة وضعية الانطلاق الواردة بالنشاط والتي تمثل شخصا ينفخ كرة بمضخة، ويحفزهم على طرح أسئلة حول الهواء داخل الكرة.

## التساؤل

يتم تقاسم هذه الأسئلة للاتفاق على تساؤل من قبيل:  
ماذا وقع للهواء داخل الكرة؟

## الافتراض

داخل مجموعات صغيرة، يقترح المتعلمون فرضيات، ينتقي الأستاذ ما هو قريب من الصواب، ويكتبها على السبورة لمناقشتها.

## التحقق

في هذه المناولة، يحضر التلاميذ محقنات جديدة وبدون إبر أو يتم توزيعها من طرف الأستاذ، تم يقومون بالمناولة، ليتوصلوا إلى أنه:  
x عند جذب المكبس، تمتلئ المحقنة بالهواء.

x عند دفع المكبس وفوهة المحقنة مسدودة، ينقص حجم الهواء وينضغط  
x عند جذب المكبس وفوهة المحقنة مسدودة، يزداد حجم الهواء ويتوسع.

يشارك الأستاذ (ة) المتعلمين والمتعلمات، مستعينا بالكلمات المهمة، للتوصل إلى استنتاج على النحو الآتي:

الهواء قابل للانضغاط والتوسع.

## الاستنتاجات والخلاصة

## الاستثمار

يضع التلاميذ علامة (X) في خانة الصورة (5) وخانة الصورة (6)

**الوسيلة**  
أجهزة مختبرية: مكشف خاصيات الهواء.

**الهدف**  
تدبير أنشطة الحصة

**الملاحظة**  
يستهل الأستاذ الحصة بتذكير التلاميذ بمكتسباتهم السابقة حول الحالات الثلاث للمادة، الصلبة والسائلة والغازية.

**التساؤل**  
يطلب الأستاذ من المتعلمين ملاحظة وضعية الانطلاق الواردة بالنشاط والتي تمثل شخصا ينفخ كرة بمضخة، ويحفزهم على طرح أسئلة حول الهواء داخل الكرة.

**الافتراض**  
داخل مجموعات صغيرة، يقترح المتعلمون فرضيات، ينتقي الأستاذ ما هو قريب من الصواب، ويكتبها على السبورة لمناقشتها.

**التحقق**  
في هذه المناولة، يحضر التلاميذ محقنات جديدة وبدون إبر أو يتم توزيعها من طرف الأستاذ، تم يقومون بالمناولة، ليتوصلوا إلى أنه:  
x عند جذب المكبس، تمتلئ المحقنة بالهواء.  
x عند دفع المكبس وفوهة المحقنة مسدودة، ينقص حجم الهواء وينضغط  
x عند جذب المكبس وفوهة المحقنة مسدودة، يزداد حجم الهواء ويتوسع.

**الاستنتاجات والخلاصة**  
يشارك الأستاذ (ة) المتعلمين والمتعلمات، مستعينا بالكلمات المهمة، للتوصل إلى استنتاج على النحو الآتي:  
الهواء قابل للانضغاط والتوسع.

**الاستثمار**  
يضع التلاميذ علامة (X) في خانة الصورة (5) وخانة الصورة (6)

## كلمات مهمة

هواء - انضغاط - توسع

## الخلاصة

- يوجد الهواء في كل مكان حولنا.  
- من بين خاصيات الهواء أنه قابل للانضغاط والتوسع.

## النشاط العلمي

هدف تعليمي: يصف تفاعل بعض المواد مع الهواء

## الحصة 2: الاحتراقات

## الوسائل التعليمية والمعينات الديداكتيكية

صور ورسوم الكراسة - ثلاث كؤوس مختلفة السعة - ثلاث شمعات متماثلة.

## تدبير أنشطة الحصة

## الملاحظة

انطلاقاً من وثيقة الكراسة التي تمثل منفاخا وكانون فحم، يناقش التلاميذ عملية اشتغال المنفاخ والهواء ودوره.

يحفز الأستاذ المتعلمين لطرح تساؤلاتهم حول العلاقة بين احتراق بعض الأجسام والهواء.

## التساؤل

يستدرج التلاميذ للتساؤل.

هل الهواء مسؤول عن احتراق بعض الأجسام؟

## الافتراض

يترك المجال للمتعلمين لطرح فرضياتهم، ويقوم الأستاذ باختيار الفرضيات الممكنة مناقشتها داخل الفصل.

## التحقق

1- نستعمل ثلاث كؤوس مختلفة السعة، أي كميات هواء مختلفة.

- عند نكس الكؤوس فوق الشمعات الثلاث مشتعلة، تنطفئ الشمعات

حسب كمية الهواء في الكؤوس أي وفق الترتيب 1 ثم 3 ثم 2.

يكتب التلاميذ استنتاجهم بملء الفراغات كالتالي:

x الشمعات تنطفئ وفق الترتيب التالي 1 = 3 = 2.

x يتطلب احتراق الشمعة وجود الهواء.

الغاز المسؤول عن الاحتراق هو غاز الأوكسجين.

2- في الولاعة والموقد، يحترق البوتان؛ وفي الكانون، يحترق الفحم؛ والجمر عبارة عن احتراق الفحم.

## الاستنتاجات والخلاصة

## الاستثمار

- في هذا النشاط، نبين وجود مواد قابلة للاحتراق في الهواء وأخرى غير قابلة للاحتراق مثل الزجاج والحجر والخزف.

- يطلب من التلاميذ البحث عن أشياء أخرى غير القابلة للاحتراق.

**الوقود: خصائص المادة**

**الوحدة 2**

**الحصة 2: الاحتراقات**

**محتويات**

1- اختبار ثلاث كؤوس مختلفة السعة، بها هوائل

2- أكسجين الكؤوس فوق ثلاث شمعات مشتعلة ونرتفع 1 و 2 و 3

3- الأيسر ولعل الطرافات بما يتناسب.

**التحقق**

1- الشبهات

2- يشرح احتراق الشمعة إن وجود

3- يتكون الهواء أساساً من غاز الأوكسجين وغاز الآزوت.

4- أذكر الغاز المسؤول عن الاحتراق

5- يمدد اختبار الضم وغاز البوتان من الاحتراق الأقل استعمالاً في حياتنا اليومية.

6- أكتب بحثك عن صورة الكوكب الذي يخلق في الهواء: **الحمى - غاز البوتان**.

**الاستنتاج**

أولاً استنتاجاتي في دفتر التلميذ

**الاستنتاج**

1- احتراق بعض الأجسام في

2- احتراق

3- كالمشعة واليغم وغاز البوتان

4- غاز الأوكسجين

5- احتراق

6- احتراق

7- احتراق

8- احتراق

9- احتراق

10- احتراق

11- احتراق

12- احتراق

13- احتراق

14- احتراق

15- احتراق

16- احتراق

17- احتراق

18- احتراق

19- احتراق

20- احتراق

21- احتراق

22- احتراق

23- احتراق

24- احتراق

25- احتراق

26- احتراق

27- احتراق

28- احتراق

29- احتراق

30- احتراق

31- احتراق

32- احتراق

33- احتراق

34- احتراق

35- احتراق

36- احتراق

37- احتراق

38- احتراق

39- احتراق

40- احتراق

41- احتراق

42- احتراق

43- احتراق

44- احتراق

45- احتراق

46- احتراق

47- احتراق

48- احتراق

49- احتراق

50- احتراق

51- احتراق

52- احتراق

53- احتراق

54- احتراق

55- احتراق

56- احتراق

57- احتراق

58- احتراق

59- احتراق

60- احتراق

61- احتراق

62- احتراق

63- احتراق

64- احتراق

65- احتراق

66- احتراق

67- احتراق

68- احتراق

69- احتراق

70- احتراق

71- احتراق

72- احتراق

73- احتراق

74- احتراق

75- احتراق

76- احتراق

77- احتراق

78- احتراق

79- احتراق

80- احتراق

81- احتراق

82- احتراق

83- احتراق

84- احتراق

85- احتراق

86- احتراق

87- احتراق

88- احتراق

89- احتراق

90- احتراق

91- احتراق

92- احتراق

93- احتراق

94- احتراق

95- احتراق

96- احتراق

97- احتراق

98- احتراق

99- احتراق

100- احتراق

## كلمات مهمة

احتراق - هواء - أوكسجين

## الخلاصة

- تحترق بعض المواد في الهواء كالمشعة والفحم وغاز البوتان.

- غاز الأوكسجين هو المسؤول عن الاحتراق.





**هدف تعليمي:** يميز بين الخليط المتجانس والخليط غير المتجانس.

## الحصة 1: أنواع الخلاط

### الوسائل التعليمية والمعينات الديدكتيكية

صور الكراسة - كؤوس - ماء - ملح - زيت - كحول - حليب - أغصان صغيرة - رمل.

#### تدبير أنشطة الحصة

#### 1 الملاحظة

يمكن للأستاذ الاستعانة بالصورة المقترحة في هذه الفقرة لاستكشاف تمثيلات التلاميذ حول مكونات المياه الملوثة والعكرة. يوجه الأستاذ تركيز التلاميذ لمناقشة الأجسام المختلطة بالماء سواء كانت عالقة أم ممزوجة. يمكن للأستاذ إحضار بطاقات لصور خلاط أخرى، توزع على التلاميذ بعد تقسيمهم إلى مجموعات.

#### 2 التساؤل

تناقش البطاقات ليصل التلاميذ إلى التساؤل حول الأجسام التي يمكن أن تختلط دون أن نرى مكوناتها بالعين سواء كانت سائلا وصلبا أم سائلا وسائلا.

#### 3 الافتراض

يصغي الأستاذ لإجابات التلاميذ لتعرف مكتسباتهم السابقة، ويدونها، وتعتبر المنطقية منها بمثابة فرضيات يتم تمحيصها لاحقا. يسأل الأستاذ عن أنجع الطرائق للإجابة عن التساؤل، فتعطي الأسبقية للملاحظة المباشرة، وتعوض الصور ما تعذرت معانيته.

#### 4 التحقق

تهدف مناوبات هذه الفقرة إلى فحص الفرضيات لإبراز قابلية الامتزاج بين بعض السوائل واختفاء بعض الأجسام الصلبة عند وضعها في السائل. يحضر الأستاذ ثلاث كؤوس نصفها مملوء بالماء؛ حيث تضاف للأولى كمية رمل قليلة وللثانية زيت وللثالثة كحول. تحرك محتويات الكؤوس، وتركها تسكن لبضع دقائق. نلاحظ أن الرمل لا يختفي في الماء، وأن الزيت يطفو شيئا فشيئا فوق الماء، بينما الكحول يمتزج مع الماء. نستنتج أن خليط الماء والرمل خليط غير متجانس، وخليط الماء والزيت خليط غير متجانس، وخليط الماء والكحول خليط متجانس.

يساعد الأستاذ التلاميذ لصياغة ما تم استخلاصه باستغلال المصطلحات المهمة المدرجة في الحصة.

#### الاستنتاجات والخلاصة

#### 5 الاستثمار

يمكن في الأخير عرض المورد التفاعلي للتعرف على الخلاط المتجانسة وغير المتجانسة قبل إنجاز النشاط المقترح.

الخليط	ماء وحليب	ماء وطباشير
متجانس	X	
غير متجانس		X

**الهدف من النشاط**

**الموضوع:** الخليط والذوبان

**الهدف من النشاط:** يميز بين الخليط المتجانس والخليط غير المتجانس.

**المواد:** ماء، ملح، زيت، كحول، حليب، رمل، أغصان صغيرة.

**الخطوات:**

- 1- تحضير ثلاث كؤوس نصفها مملوء بالماء.
- 2- إضافة الرمل إلى الكؤوس.
- 3- إضافة الزيت إلى الكؤوس.
- 4- إضافة الكحول إلى الكؤوس.

**النتائج:**

الرمل لا يختفي في الماء، وأن الزيت يطفو شيئا فشيئا فوق الماء، بينما الكحول يمتزج مع الماء.

**الاستنتاجات:**

الخليط المتجانس: خليط متجانس.

الخليط غير المتجانس: خليط غير متجانس.

#### كلمات مهمة

خليط - متجانس - غير متجانس

#### الخلاصة

يتكون الخليط من مكونين مختلفين أو أكثر. الخليط المتجانس خليط لا يمكن تمييز مكوناته. الخليط غير المتجانس خليط يمكن تمييز مكوناته.

هدف تعليمي: فصل مكونات خليط غير متجانس.

## الحصة 2: فصل مكونات خليط

### الوسائل التعليمية والمعينات الديدكتيكية

صور الكراسة - كؤوس - ماء - زيت - عصير البرتقال - محقنة - قمع - ورق الترشيح.

### تدبير أنشطة الحصة

#### 1 الملاحظة

من خلال ملاحظة الصورة المقترحة في هذه الفقرة، يناقش التلاميذ محتواها باستحضار مكتسبات الحصة السابقة حول أنواع الخلاط واستكشاف تمثلاتهم حول دور محطات معالجة المياه.

#### 2 التساؤل

يوجه الأستاذ تركيز التلاميذ ومناقشاتهم لاستدراجهم للتساؤل التالي: "كيف يمكن فصل مكونات خليط غير متجانس؟"

#### 3 الافتراض

يصغي الأستاذ لإجابات التلاميذ، ويدونها على السبورة، وتناقش، ويتم الاحتفاظ بالقربية منها إلى الصواب وتعتبر بمثابة فرضيات يتم التحقق منها في الفقرة الموالية.

#### 4 التحقق

1- المناولة الأولى: نستعمل محقنة (تلعب دور أنبوب التصفيق) لفصل الزيت عن الماء في خليط يتم تحضيره مسبقا.

تمسك المحقنة عموديا، ويترك الخليط يسكن. يدفع المكبس، شيئا فشيئا، حتى يتم عزل الزيت عن الماء. تسمى هذه العملية: التصفيق.

2- المناولة الثانية: يتم إحضار عصير برتقال غير متجانس. يوضع في كأس وتركه يسكن. سيلاحظ التلاميذ أن مكونات الخليط تنفصل عن بعضها شيئا فشيئا، ونحصل على طبقتين: طبقة سائلة فوق طبقة عبارة عن أجسام صلبة كانت عالقة في السائل. نفصل السائل عن الأجسام العالقة فيه بعملية التصفيق.

لم يتم فصل الصلب عن السائل بصفة نهائية لأن جسيمات صغيرة ما زالت عالقة في السائل، مما سيبرر اللجوء إلى المناولة التالية.

3- المناولة الثالثة: نحضر قمعا وورق الترشيح، ونفرغ عصير البرتقال في كأس أخرى باستعمال ورق الترشيح.

نلاحظ أن السائل المحصل عليه بالترشيح أكثر صفاء من السائل المحصل عليه بالتصفيق.

يبقى الجسم الصلب متوضعا على ورق الترشيح. ويسمى السائل المحصل عليه بالرشاحة، وهو خليط متجانس. يساعد الأستاذ التلاميذ لصياغة ما تم استخلاصه باستغلال المصطلحات المهمة المدرجة في الحصة.

### الاستنتاجات والخلاصة

#### 5 الاستثمار

يمكن في الأخير عرض المورد التوضيحي الذي يشرح عملية التصفيق قبل إنجاز النشاط المقترح.

ترشيح	ينظف المستخدم مياه المسبح من أوراق الأشجار.
تصفيق	نفصل نشارة الخشب المختلطة بالرمل بوضع الخليط في وعاء به ماء.

**الوحدة 2: فصل مكونات خليط غير متجانس**

**الموضوع: الخلاط والدوبان**

**الهدف التعليمي: فصل مكونات خليط غير متجانس.**

**المواد:** ماء، زيت، عصير برتقال، ورق الترشيح، قمع، محقنة، كأس، كؤوس.

**التحضير:**

1- أخضر محقنة بها خليط من الماء والزيت وكأسا أميتك المخفلة كما في الصورة 1.  
2- زجاجة الخليط مسكون. ألق الكؤوس شيئا فشيئا (الصورة 2) على بزان الزيت عن الماء (الصورة 3).  
3- لشخص هذه العملية.  
4- أخضر عصير البرتقال في كأس، والزيت ينسحق (الصورة 4).  
5- ألق في قمعك السائل من الخليط بصفة متعاقبة (الصورة 5) بمعدل 15 ثانية.  
6- أخضر قمعا وورق الترشيح. وفرغ عصير البرتقال في كأس آخر كما في الصورة 6.  
7- ألق سائل الخليط على السائل المتصلب عليه.  
8- كالمعتاد ينسحق الجسم الصلب.  
9- ينسحق السائل المتصلب عليه.  
10- وفرغ الخليط.

**الاستنتاج:** نلاحظ استنتاجاتي في دفتر اكتشفي.

**التساؤل:**

كلمات مهمة: Filtration تصفية، Filtration ترشيح، Filtration زجاجة، Filtration فصل.

**التعليق:**

أضغ علاقة (3) في الخلاط المناسبة.

ينظف المستخدم مياه المسبح من أوراق الأشجار.

نفصل نشارة الخشب المختلطة بالرمل بوضع الخليط في وعاء به ماء.

#### كلمات مهمة

تصفيق - ترشيح - رشاحة - فصل

#### الخلاصة

- التصفيق عملية تسمح بفصل جسم صلب عن سائل، أو جسم سائل عن سائل آخر، في خليط غير متجانس.

- عند ترشيح خليط غير متجانس (من صلب وسائل)، نحصل على رشاحة وهو خليط متجانس.



**هدف تعليمي:** يبين أن الماء غير مذيب لجميع المواد.

### الحصة 3: الذوبان في الماء

#### الوسائل التعليمية والمعينات الديدكتيكية

صور الكراسة - كؤوس - ماء - ملح - رمل - سكر - دقيق - مسحوق القهوة - عدس - مسحوق الحليب.

#### تدبير أنشطة الحصة

#### 1 الملاحظة

من خلال ملاحظة الصورة المقترحة في هذه الفقرة، يناقش التلاميذ محتواها باستحضار مكتسبات الحصة السابقة حول أنواع الخلاط خصوصا خليط الصلب والسائل واستكشاف تمثلاتهم حول استخراج الملح من ماء البحر.

#### 2 التساؤل

يوجه الأستاذ تركيز التلاميذ ومناقشاتهم لاستدراجهم للتساؤل التالي: "هل يذيب الماء جميع المواد؟"

#### 3 الافتراض

يصغي الأستاذ لإجابات التلاميذ، ويدونها على السبورة، وتناقش لاختيار الصائبة منها والتي يتم اعتبارها فرضيات قابلة للتحقيق. يسأل الأستاذ عن أنجع الطرائق للإجابة عن التساؤل، فتعطي الأسبقية للملاحظة المباشرة.

#### 4 التحقق

نحضر كأسين بهما ماء. يضاف قليل من الملح للكأس الأولى ورمل في الكأس الثانية، تم تحريك، بواسطة ملعقة، محتوى الكأسين. نلاحظ اختفاء الملح في الماء، بينما الرمل توضع في الأسفل. يذوب الملح في الماء، بينما الرمل غير قابل للذوبان في الماء. يسمى الماء بالمذيب والملح بالمذاب. يدعى خليط الماء والملح محلولاً وهو خليط متجانس، بينما خليط الماء والرمل ليس محلولاً لكونه خليط غير متجانس. يساعد الأستاذ التلاميذ لصياغة ما تم استخلاصه باستغلال المصطلحات المهمة المدرجة في الحصة.

#### الاستنتاجات والخلاصة

#### 5 الاستثمار

في هذه التجربة، سيلاحظ التلاميذ اختفاء الملح في الكأس الأولى، بينما تبقى كمية من الملح، راسبة في الكأس الثانية. يملأ التلاميذ الفراغات كما يلي:  
- في الكأس (1)، يذوب الملح كلياً في الماء، ونحصل على خليط متجانس.  
- في الكأس (2)، لا يذوب الملح كلياً في الماء، ونحصل على خليط غير متجانس.

**الذوبان في الماء**

**الهدف التعليمي:** يبين أن الماء يذيب بعض المواد ولا يذيب البعض الآخر.

**المواد:** ماء، ملح، رمل، سكر، دقيق، مسحوق الحليب، مسحوق القهوة، عدس، مسحوق الحليب.

**الخطوات:**

1. صب الماء في كأسين.
2. أضف الملح إلى كأس واحد والرمل إلى الآخر.
3. تحريك المحتويات في كلا الكؤوس.
4. لاحظ ما يحدث في كل كأس.

**النتائج:**

في الكأس (1) يذوب الملح كلياً في الماء، ونحصل على خليط متجانس.  
في الكأس (2) لا يذوب الرمل كلياً في الماء، ونحصل على خليط غير متجانس.

**الاستنتاجات:**

الماء مذيب للملح وغير مذيب للرمل.

**المصطلحات:**

المذيب: الماء  
المذاب: الملح  
المحلول: خليط الملح والماء  
الذوبان: عملية إذابة المذاب في المذيب

#### كلمات مهمة

محلول - ذوبان - مذيب - مذاب.

#### الخلاصة

- تذوب بعض الأجسام في الماء كالمح والسكر، فنسمي الماء الجسم المذيب، والسكر والملح أجساماً مذابة.  
- عند إذابة جسم صلب في الماء، نحصل على خليط متجانس يسمى محلولاً.  
- قد لا يذيب الماء بعض المواد.

- هدف تعليمي:** - يتعرف ان للمغناطيس قطبين: قطب شمالي وقطب جنوبي.  
- يستنتج ان القطبين المتشابهين يتنافران.  
- يصنف الاجسام الى التي يجذبها مغناطيس والتي لا يجذبها.

## الحصة 1: خاصيات مغناطيس

## الوسائل التعليمية والمعينات الديدكتيكية

مغناط - مسامير من حديد - صفيحة من الألومنيوم - مسامير من حديد - مشابك - دبابيس حديدية - ممحاة - بلاستيك - قطعة خشب - سلك نحاس - صور الكراسة - أشرطة فيديو...

## تدبير أنشطة الحصة

## الملاحظة

1 يمكن للأستاذ أن ينطلق من تقديم مغناط ذات أشكال مختلفة ويحاول إشراك التلاميذ في وصفها،

## التساؤل

2 يعرض الأستاذ الصورة المقترحة في فقرة "ألاحظ" ل طرح سؤال إشكالي من قبيل:

"ما خاصيات المغناطيس؟" هل يجذب المغناطيس جميع المواد؟

## الافتراض

3 بتوجيه من الأستاذ، يناقش محتوى الصورة لاستكشاف مختلف تمثيلات التلاميذ حول المغناطيس ومساعدتهم في اقتراح فرضيات تدون على السبورة.

## التحقق

4 للتحقق من صحة الفرضيات المقدمة من طرف التلاميذ، تقترح مناوالات بسيطة تستثمر في إبراز بعض خاصيات المغناطيس المتمثلة في جذب الحديد من جهة، وتوفره على قطبين: قطب شمالي وقطب جنوبي.

1- يوجه التلاميذ للعمل ضمن مجموعات تستند لكل منها الأدوات الواردة في الصور 1 و2 و3؛ وبتوجيه من المدرس، ينجز التلاميذ المناوالات المقترحة ويدونون الملاحظات والاسـتنتاجات بتوظيف الكلمات المقترحة.

لا يؤثر قضيب الحديد وصفيحة الألومنيوم على المسامير الحديدية؛ بينما يجذبها المغناطيس. ويمكن توظيف مفهوم قوة الجذب للتعبير عن تأثير المغناطيس على المسامير الحديدية.

2- ينجز التلاميذ المناوالتين الواردتين في الصورتين 4 و5، وعن طريق أسئلة بسيطة ومتدرجة يتوصلون إلى الملاحظة التالية:

يتمركز انجذاب المسامير الحديدية عند طرفي المغناطيس.

**الوحدة 2**

**المحطة 1- خاصيات مغناطيس**

**الغرض من المحطة**

1- التعرف ان للمغناطيس قطبين: قطب شمالي وقطب جنوبي.  
2- استنتاج ان القطبين المتشابهين يتنافران.  
3- تصنيف الاجسام الى التي يجذبها مغناطيس والتي لا يجذبها.

**المسائل**

1- أضع مسامير حديدية صغيرة على ورقة. وأقرب منها أحد طرفي قضيب حديدي (الصورة 1).  
2- أضع قضيب الحديد الصغير بمحاذاة من الكومنيوم وأقربها من المسامير الحديدية (الصورة 2).  
3- أضع صفيحة الألومنيوم بمحاذاة من قضيب حديدي من المسامير الحديدية (الصورة 3).

**المسائل**

1- أضع مسامير حديدية صغيرة على ورقة (الصورة 4). وأقرب منها مغناطيس (الصورة 5).

**المسائل**

1- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (N) القطب الشمالي (N) للمغناطيس (الصورة 6).  
2- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (S) القطب الجنوبي (S) للمغناطيس (الصورة 7).  
3- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (N) القطب الشمالي (N) للمغناطيس (الصورة 8).  
4- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (S) القطب الجنوبي (S) للمغناطيس (الصورة 9).

**المسائل**

1- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (N) القطب الشمالي (N) للمغناطيس (الصورة 10).  
2- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (S) القطب الجنوبي (S) للمغناطيس (الصورة 11).  
3- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (N) القطب الشمالي (N) للمغناطيس (الصورة 12).  
4- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (S) القطب الجنوبي (S) للمغناطيس (الصورة 13).

**الوحدة 2**

**المحطة 2- خاصيات مغناطيس**

**الغرض من المحطة**

1- التعرف ان للمغناطيس قطبين: قطب شمالي وقطب جنوبي.  
2- استنتاج ان القطبين المتشابهين يتنافران.  
3- تصنيف الاجسام الى التي يجذبها مغناطيس والتي لا يجذبها.

**المسائل**

1- أضع قضيب حديدي صغير بمحاذاة من الكومنيوم وأقربها من المسامير الحديدية (الصورة 1).  
2- أضع مسامير حديدية صغيرة على ورقة (الصورة 2). وأقرب منها قضيب حديدي (الصورة 3).  
3- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (N) القطب الشمالي (N) للمغناطيس (الصورة 4).  
4- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (S) القطب الجنوبي (S) للمغناطيس (الصورة 5).  
5- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (N) القطب الشمالي (N) للمغناطيس (الصورة 6).  
6- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (S) القطب الجنوبي (S) للمغناطيس (الصورة 7).  
7- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (N) القطب الشمالي (N) للمغناطيس (الصورة 8).  
8- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (S) القطب الجنوبي (S) للمغناطيس (الصورة 9).  
9- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (N) القطب الشمالي (N) للمغناطيس (الصورة 10).  
10- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (S) القطب الجنوبي (S) للمغناطيس (الصورة 11).  
11- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (N) القطب الشمالي (N) للمغناطيس (الصورة 12).  
12- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (S) القطب الجنوبي (S) للمغناطيس (الصورة 13).

**المسائل**

1- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (N) القطب الشمالي (N) للمغناطيس (الصورة 14).  
2- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (S) القطب الجنوبي (S) للمغناطيس (الصورة 15).  
3- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (N) القطب الشمالي (N) للمغناطيس (الصورة 16).  
4- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (S) القطب الجنوبي (S) للمغناطيس (الصورة 17).  
5- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (N) القطب الشمالي (N) للمغناطيس (الصورة 18).  
6- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (S) القطب الجنوبي (S) للمغناطيس (الصورة 19).  
7- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (N) القطب الشمالي (N) للمغناطيس (الصورة 20).  
8- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (S) القطب الجنوبي (S) للمغناطيس (الصورة 21).  
9- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (N) القطب الشمالي (N) للمغناطيس (الصورة 22).  
10- أضع مسامير حديدية صغيرة فوق قضيب المشابك (S) القطب الجنوبي (S) للمغناطيس (الصورة 23).

## الحصة 1: خاصيات مغناطيس

**هدف تعليمي:** - يتعرف ان للمغناطيس قطبين:قطب شمالي وقطب جنوبي.  
- يستنتج ان القطبين المتشابهين يتنافران.  
- يصنف الاجسام الى التي يجذبها مغناطيس والتي لا يجذبها.

## كلمات مهمة

مغناطيس - قطب - شمالي - جنوبي - تنافر - تجاذب

## الخلاصة

- للمغناطيس قطبان: قطب شمالي (N) وقطب جنوبي (S).  
- عند تقريب مغناطيسين، يتنافر القطبان المتشابهان، بينما يتجاذب القطبان المختلفان.  
يجذب المغناطيس الأجسام التي تحتوي على الحديد أو الكوبالت أو النيكل.

يستثمر الأستاذ الملاحظة لتقديم مفهوم القطبين الشمالي والجنوبي للمغناطيس ويعطي رمزيهما، كما يشير إلى اختلاف لونيتهما للتمييز فقط.  
للمغناطيس قطبان؛ قطب شمالي نرمل له بالحرف (N) وقطب جنوبي نرمل له بالحرف (S).  
3- تنجز المناولات 6 و7 و8 لإبراز التأثير البيئي لمغناطيسين؛ ويوجه التلاميذ لتدوين الملاحظة:  
عند تقريب قطبي مغناطيسين، يبتعد القطب الشمالي (N) عن القطب الشمالي (N) للمغناطيسين والقطب الجنوبي (S) عن القطب الجنوبي (S)، بينما يقترب القطب الشمالي (N) من القطب الجنوبي (S).

استنتاج:

عند تقريب مغناطيسين من بعضهما؛ يتنافر القطبان شمالي (N) وشمالي (N) لمغناطيسين وكذلك القطبان جنوبي (S) وجنوبي (S): بينما يتجاذب القطبان شمالي (N) وجنوبي (S).  
4- ينجز التلاميذ المناولات ليلاحظوا بأن المغناطيس يجذب بعض الأجسام مثل الدبابيس والمشابك والمسامير.

**الاستنتاجات والخلاصة**

**الاستثمار**

تستثمر خاصية جذب المغناطيس لبعض المواد دون أخرى لفصلها دون نكس القنينة.



هدف تعليمي: يتدرب على تحريك لعبة بالمغناطيس

الحصة 2: إنجاز مشروع تكنولوجي

## الوسائل التعليمية والمعينات الديدكتيكية

لعبة من البلاستيك - قضيبان مغناطيسيان (يمكن جلبهما من القرص الصلب لحاسوب متلف) - شريط مرن - لصاق بلاستيكي.

### تنفيذ المشروع:

يتم تقويم المكتسبات القبلية للتلاميذ حول خاصيات المغناطيس. يكون التلاميذ مجموعات عمل صغيرة تسند لكل منها المعدات التي تم تحضيرها من قبل.

يوجه الأستاذ عمل المجموعات وفق الخطوات التالية:

- تثبيت أحد القضيبين المغناطيسيين على اللعبة.

- تقريب أحد قطبي المغناطيس الثاني من أحد قطبي المغناطيس المثبت على اللعبة.

- ملاحظة ما يحدث والتعبير كتابة.

- إعادة المناولة بعد قلب قطبي المغناطيس الثاني.

- ملاحظة ما يحدث من جديد والتعبير كتابة.

- عرض المشروع ومناقشته مع مجموعة القسم.

الذخيرة: المغناطيس

الوحدة 2

الحصة 2: إنجاز مشروع تكنولوجي

هدف تعليمي: يتدرب على تحريك لعبة بالمغناطيس

الوسائل المستخدمة: لعبة - قضيبان مغناطيسيان - شريط مرن - لصاق بلاستيكي

ملاحظة: إنجاز المشروع

الخطوة الأولى: أخذوا المغناطيس المذكورة أعلاه.

الخطوة الثانية: العمل قضيبين مغناطيسيين باللعبة وأخرت أحد قطبي مغناطيس آخر إلى أحد قطبي المغناطيس المثبت على اللعبة (المنورة جانباً) - الاستدراك وأخير كتابة.

الخطوة الثالثة: أعدت المناولة بعد قلب قطبي المغناطيس في يدي. - الأجدد وأخير كتابة.

أخرى من مشروعك وأناقشته مع مجموعة القسم.

تكملة نشاط

تدربوا على لعبة في عدة اتجاهات:

المغناطيس

33

هدف تعليمي: تقويم المكتسبات

حلول أنشطة حصة تقويم الوحدة

1 يتم التلاميذ والتلميذات الجمل بما يناسب من الكلمات كالتالي:

- عند الانضغاط، ينضغط الهواء وينقص حجمه.

- عند التوسع، يتوسع الهواء ويزداد حجمه.

2 يلون التلاميذ والتلميذات بطاقة كل جسم قابل للاحتراق في الهواء كالتالي:

كحول  بوتان  صخر  ورق  خشب  بنزين  شمع  زجاج  تراب 

3 يضع التلاميذ والتلميذات علامة (X) في الخانات كالتالي:

فلز	ليس بفلز	غير قابل للطرق	موصل جيد للكهرباء	قابل للطرق	موصل جيد للحرارة
	X	X			
X			X	X	X

4 يضع التلاميذ علامة (X) في الخانات المناسبة لتمييز الخلائط المتجانسة عن الخلائط غير المتجانسة.

الخليط	الماء والخل	ماء المطر	ماء البحر	عصير الفواكه	ماء النهر العكر
متجانس	X	X	X		
غير متجانس				X	X

5 يصل التلاميذ بخط.



6 يضع التلاميذ علامة (X) في خانات الأجسام التي تذوب في الماء.

الجسم	الشب	السكر	مسحوق الحليب	نشارة الخشب	مسحوق الكبريت	الرمل
قابل للذوبان في الماء	X	X	X			

7 الحالة الأولى: أحمر - أزرق؛ الحالة الثانية: أزرق - أحمر؛ الحالة الثالثة: أحمر - أزرق.

8 يضع التلاميذ العلامة (X) في الخانات المناسبة.



هدف تعليمي:  
تقويم توليفي  
تقويم نهج التقصي العلمي

حلول أنشطة حصة تقويم الوحدة

### تقويم توليفي

1 يضع التلاميذ والتلميذات علامة (X) في الخانات كالتالي:

قابل للطرق	قابل للاحتراق في الهواء	قابل للانضغاط	فلز	غاز	سائل	صلب	
		X		X			هواء
	X					X	فحم
X			X			X	ذهب

2 يملأ التلاميذ الفراغات باستعمال الكلمات التالية:

السكر - متجانس - محلول - المذيب - المذاب  
- خلال الذوبان، يذوب الجسم المذاب في الجسم المذيب.  
- لتحضير محلول السكر، نذيب السكر في الماء، ونحصل على محلول صاف، وهو خليط متجانس.

3 يضع التلاميذ العلامة (X) في خانة الاقتراحات الصحيحة.

	يجذب المغناطيس جميع الأجسام.
	لجميع الأجسام خاصيات مماثلة لخواص المغناطيس.
X	للمغناطيس قطبان مختلفان.
X	يتجاذب القطبان المختلفان لمغناطيسين عند تقريبهما من بعضهما.

### تقويم نهج التقصي العلمي

- بعض الفرضيات للإجابة عن التساؤل:  
يختفي السكر في الماء - يذوب السكر في الماء - ينصهر السكر.  
- للتحقق من الفرضيات، نضع كمية من السكر في كأس بها ماء ونتذوق الماء ليتضح أن السكر موجود ولم يختفي بل هو مذاب في الماء.  
- مناولة أخرى: تجريب مجموعة من الأجسام للتحقق من ذوبانها في الماء.



هدف تعليمي: دعم المكتسبات

## حلول أنشطة حصة دعم الوحدة

1 - الأدوات القابلة للاحتراق في الهواء هي الأقلام الملونة والممحاة والمقلمة البلاستيكية.

- الأدوات التي تحتوي على فلز هي مسطرة الألومنيوم والمقص الحديدي.

- الفلزات الواردة في هذه الأدوات هي الألومنيوم والحديد.

2 - يكون الخل والزيت خليطا غير متجانس فهما غير قابلين للامتزاج؛

- يكون الماء والرمل خليطا غير متجانس؛

- عند خلط الماء والملح، نسمي الملح مذابا؛

- عند إضافة كمية كبيرة من الملح إلى الماء، يترسب الملح في الكأس لأن الماء لا يمكنه إذابة كمية أكبر.

3 يضع التلاميذ والتلميذات علامة (X) في الخانات كالتالي:

خطأ	صحيح	الاقتراحات
X		الهواء غير ضروري لاحتراق الأجسام.
	X	النحاس قابل للطرق.
	X	التصفيق هو عملية فصل مكونات خليط غير متجانس.
X		الترشيح هو عملية فصل مكونات خليط متجانس.
X		يمكن للماء أن يذيب جميع المواد.

4 يضع التلاميذ والتلميذات علامة (X) في الخانات كالتالي:

خطأ	صحيح	الاقتراحات
X		للمغناطيس قطب واحد.
X		يجذب المغناطيس جميع المواد.
X		يجذب المغناطيس الحديد فقط.

5 يكتب التلاميذ في البطاقات بالمتابع: تنافر - تجاذب - تنافر.