

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



ملخصات دروس وحدات المنهج

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف التاسع ← فيزياء ← الفصل الأول ← ملخصات وتقارير ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 23:14:05 2024-10-19

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

المزيد من مادة
فيزياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة فيزياء في الفصل الأول

كتيب تحدي الفيزياء

1

ملخص شامل لدروس المنهج

2

نموذج إجابة الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية للمحافظات مسقط والشرقية والداخلية

3

نموذج إجابة الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظة الظاهرة

4

الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظة الظاهرة

5

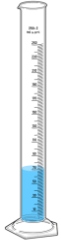
ملخص الوحدة الأولى (الطول والزمن)

قياس

إعداد: ايمنى الحجريّة

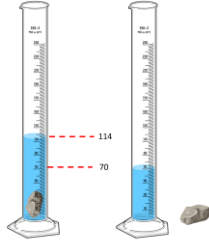
الحجم

السوائل
باستخدام
المخبار



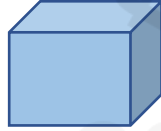
جسم غير
منتظم
باستخدام
الإزاحة في
الماء

حجم
الحجر = حجم
الماء مع
حجم
الحجر

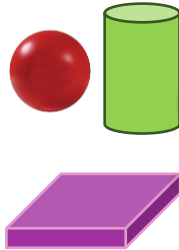


شكل
منتظم

باستخدام القانون



الطول × العرض × الإرتفاع



الميكرومتر

القراءة =
التدريج الرئيسي + التدريج الكسري

$$0.17 + 2.5 = 2.67 \text{ mm}$$



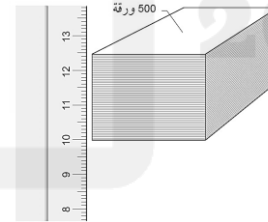
التدريج
الكسري

الطول

قياس أطوال
صغير جدا بدقة

قياس طول
صغير جدا
(سمك ورقة)

سمك
الورقة =
سمك مجموعة الورق
عددها



قياس طول
جسم منحنى

استخدام خيط يحاذي
الجسم وأخذ علامه
ومن ثم قياس طولهِ



استخدام
المسطرة

يجب أن يكون السلك
مستقيماً ويحاذي
تدريج المسطرة.

انظر لطرفي السلك
هل مقطوعان بشكل
منتظم؟

وضع السلك من بداية
الصفري.

هل المسطرة مقسمة
بشكل دقيق؟

تباعد العلامات يعطي
صعوبة في دقة تحديد
البيانات



قياس الزمن

وجه المقارنة بينهما



الساعة الرقمية

تحتوي على شاشة تبيّن ساعات ودقائق وثواني وأجزاء من مئة من الثانية.

أكثر دقة بعشر مرات ومقدار دقتها 0.01 s

من 0 حتى 10 ساعات

إعداد: ايمنى الحجرية



الساعة التناظرية

تحتوي على مؤشّرين يتحرك الصغير على تدريج دقائق والكبير على تدريج الثواني

أقل دقة ومقداره 0.1 s

من 0 حتى 15 دقيقة وبعضها من 0 إلى 30 دقيقة

مكوناتها

الدقة

مدى قياسها

قياس الفترات الزمنية القصيرة

نحسب متوسط الزمن لعدد التكرارات

البندول البسيط الزمن الدوري: زمن التأرجح الواحد الكامل للبندول.

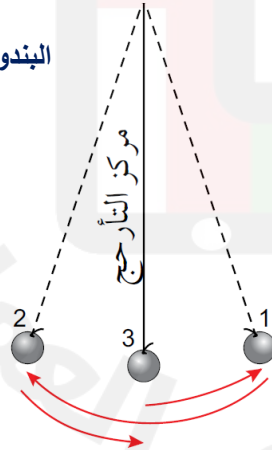
نحسب متوسط زمن عدة تأرجحات

كلما زاد عدد الأرجحات زادت الدقة وقل تأثير الخطأ

الزمن الكلي

عدد الأرجحات

= زمن أرجحة واحدة

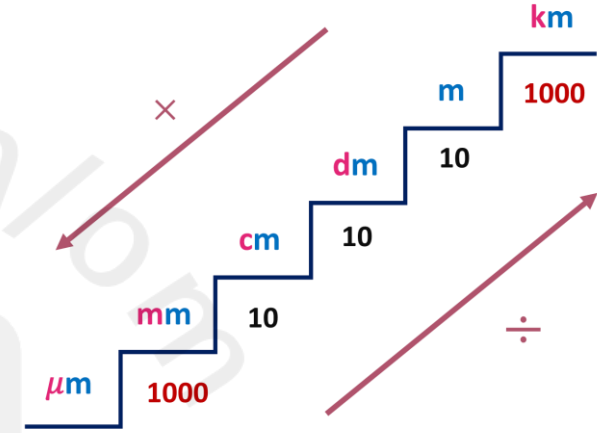


إعداد: ايمنى الحجرية

تحويل الوحدات

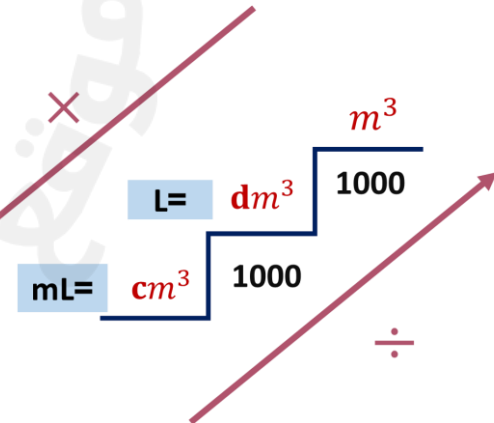
الوحدة الدولية هي المتر (m)

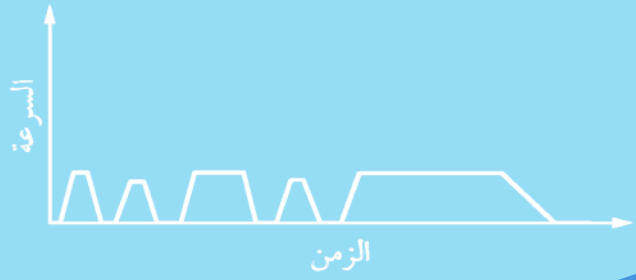
وحدات الطول



الوحدة الدولية هي المتر مكعب

وحدات الحجم





$$a = \frac{v - u}{t}$$



ملخص وحدة الحركة

2025

2024

$$s = vt$$



إعداد: أيمن الحجريّة



قياس

التسارع

تغير سرعة الجسم خلال وحدة الزمن

$$\text{التسارع} = \frac{\text{(السرعة النهائية - السرعة البدائية)}}{\text{الزمن المستغرق}}$$

$$a = \frac{v - u}{t}$$

وحدة قياس التسارع

$$m/s^2$$

السرعة

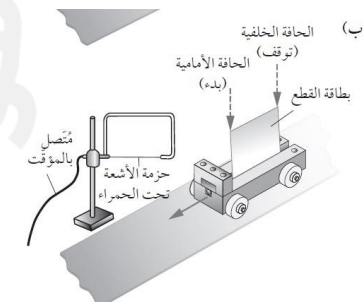
المسافة التي يقطعها جسم ما في وحدة الزمن.

$$v = \frac{d}{t}$$

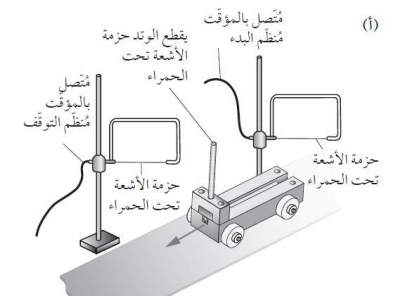
$$\text{السرعة} = \frac{\text{المسافة}}{\text{الزمن}}$$

$$\text{السرعة المتوسطة} = \frac{\text{المسافة الكلية}}{\text{الزمن الكلي}}$$

قياس السرعة باستخدام البوابات الضوئية بطريقتين:



السرعة تساوي طول بطاقة القطع على الزمن المستغرق



السرعة تساوي المسافة بين البوابتين على الزمن

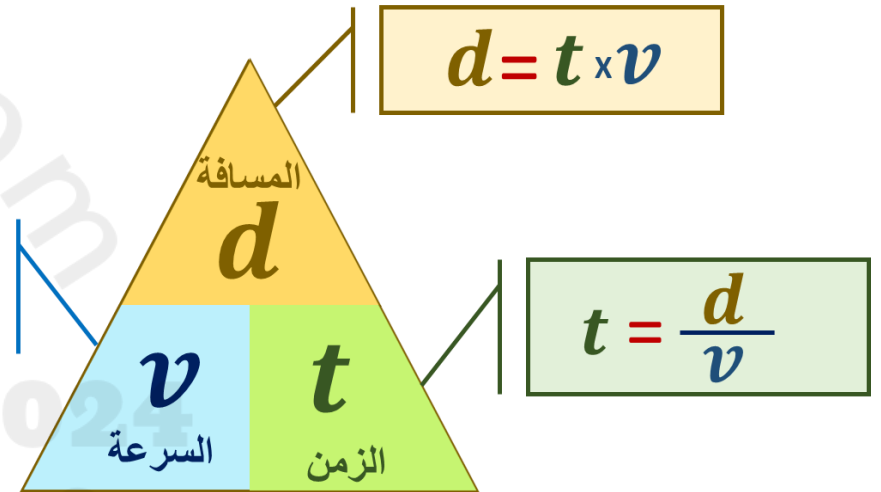
الفرق بين

السرعة المتجهة	السرعة
قيمة واتجاه	قيمة فقط
30 m/s باتجاه الشمال	30 m/s

قانون التسارع مرتبط بالسرعة المتجهة

$$\frac{\text{التغير في السرعة المتجهة}}{\text{الزمن المستغرق}} = \text{التسارع}$$

$$v = \frac{d}{t}$$



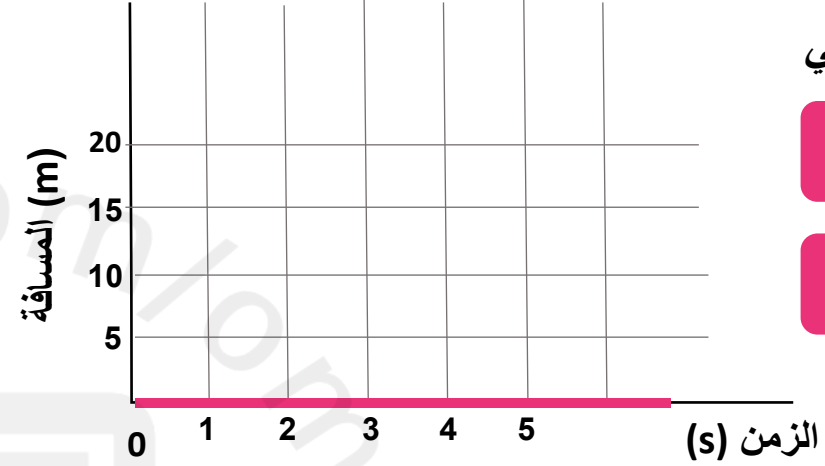
مثلث السرعة

المسافة / الزمن

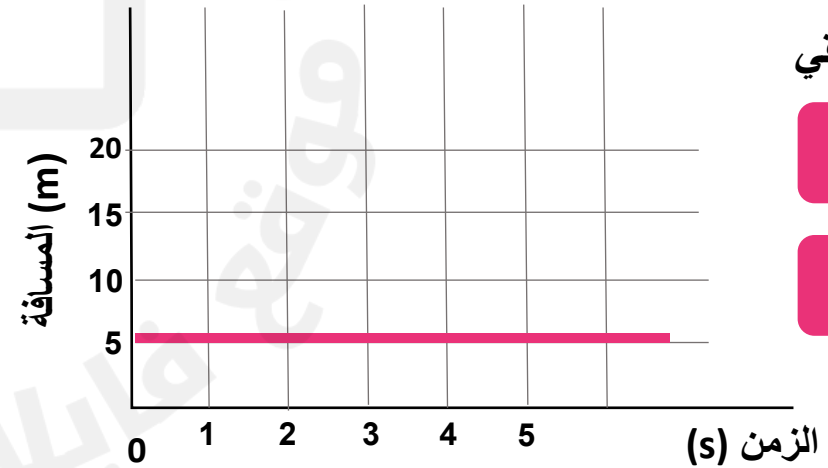
الميل = السرعة



سيارة متوقفة



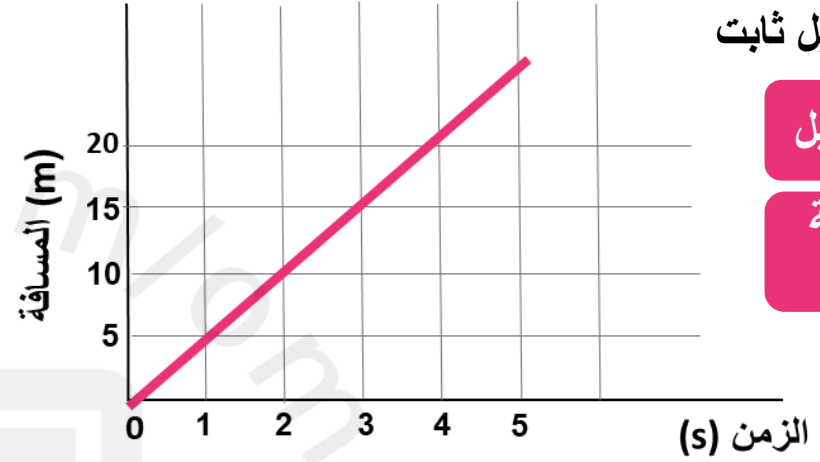
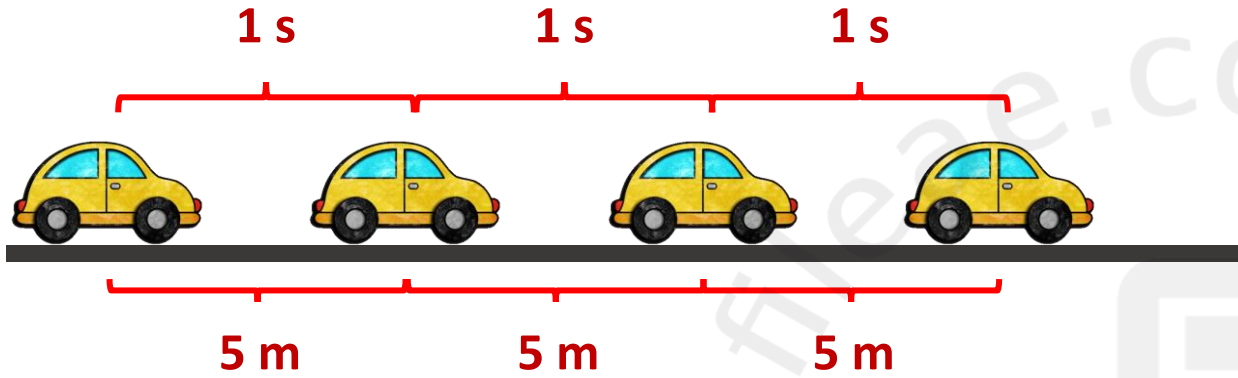
سيارة متوقفة



5 m

المسافة / الزمن

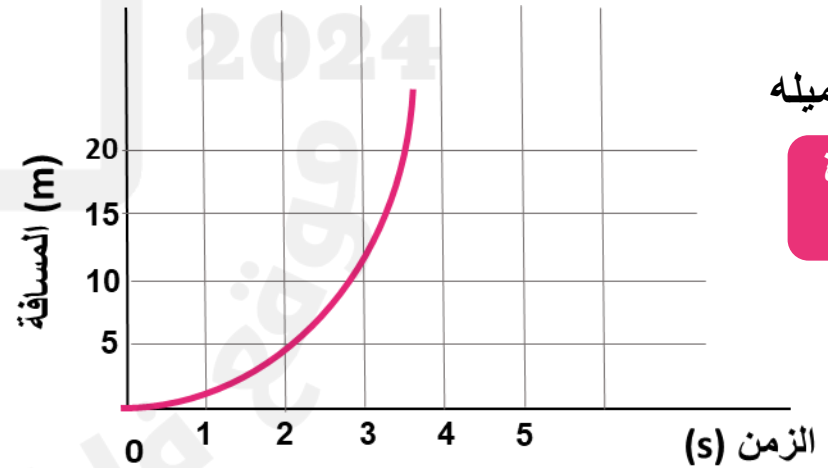
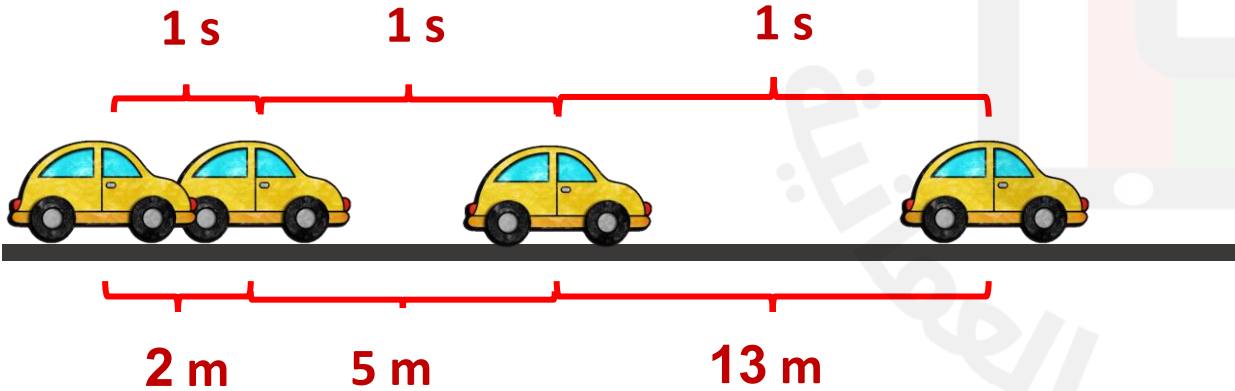
الميل = السرعة



خط مستقيم له ميل ثابت

سرعة = الميل

تسير بسرعة ثابتة



خط منحنى يتغير ميله

سرعة متغيرة

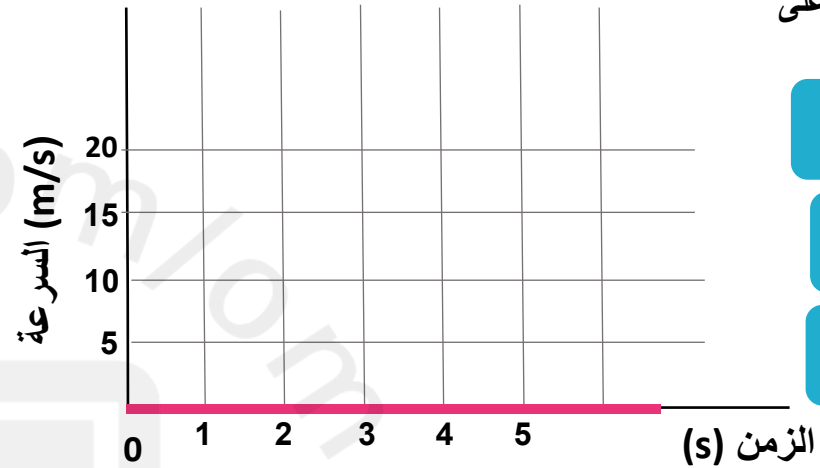
متزايدة

السرعة / الزمن

الميل = التسارع



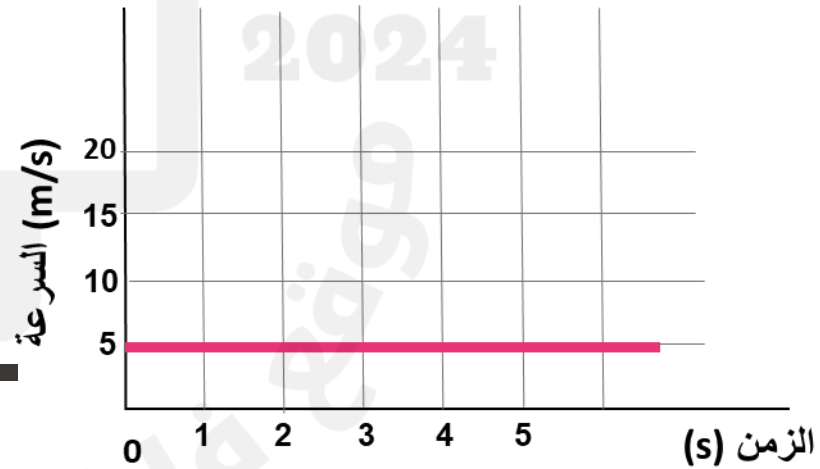
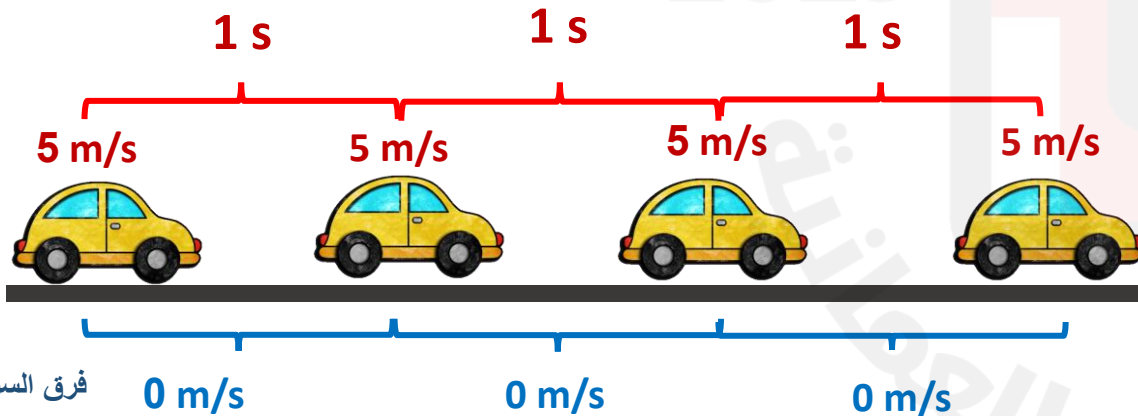
سيارة متوقفة



التسارع = الميل

سرعة = 0

تسارع = 0



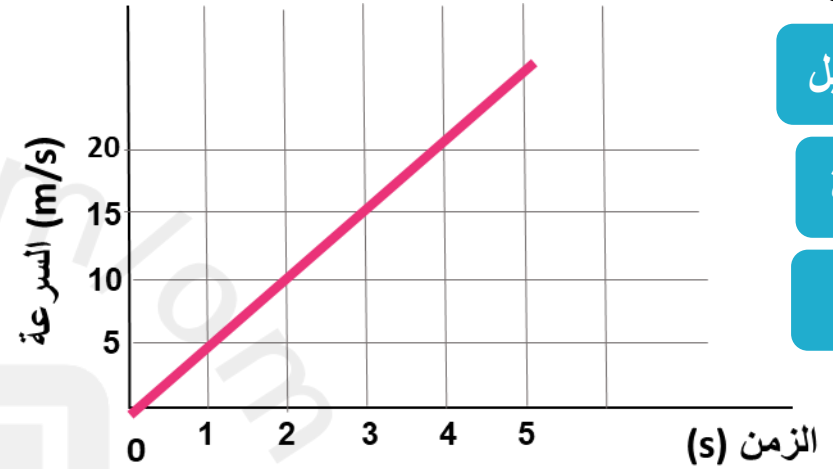
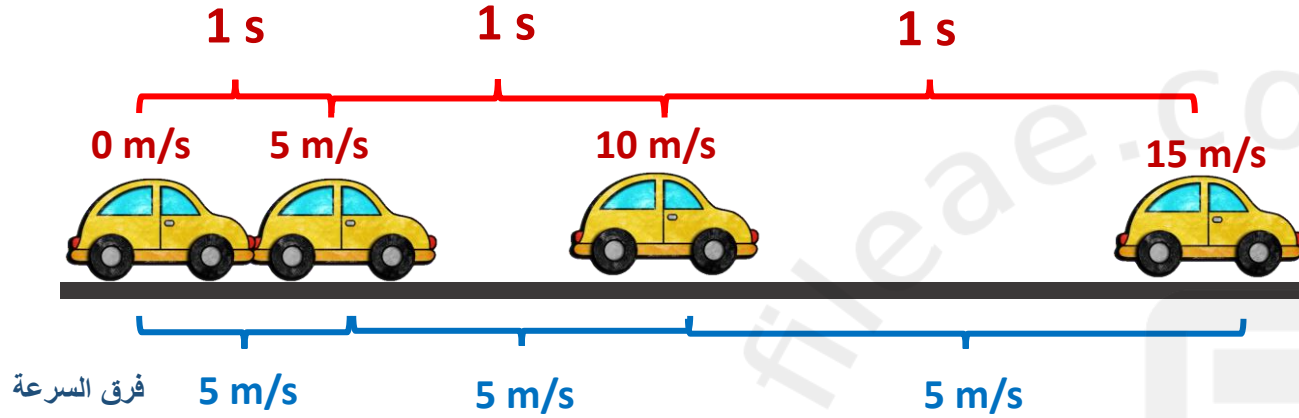
التسارع = الميل

سرعة ثابتة

التسارع = 0

السرعة / الزمن

الميل = التسارع

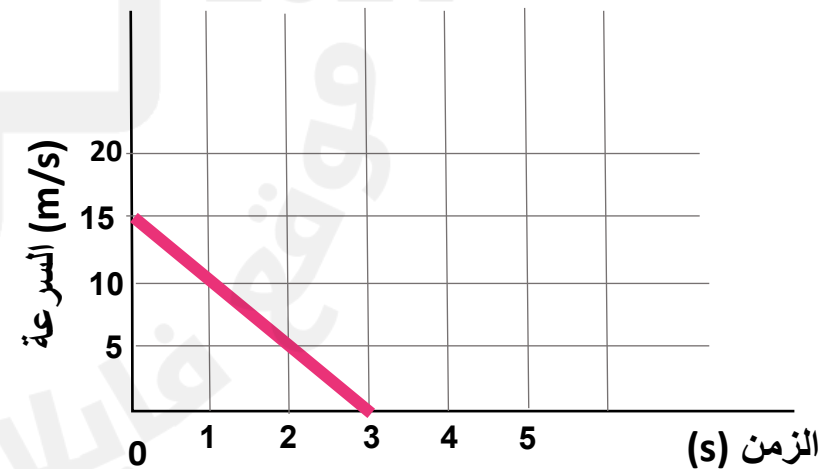
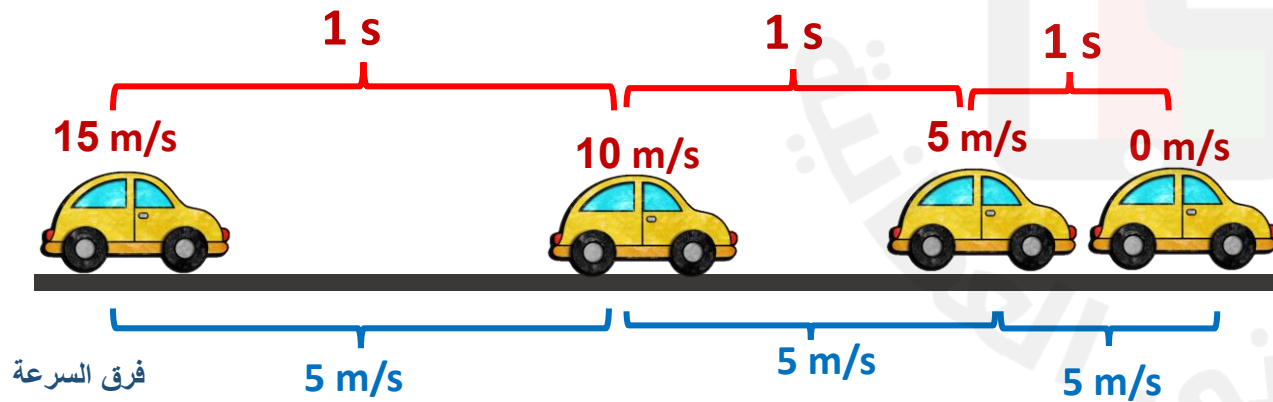


خط مستقيم له ميل

التسارع = الميل

سرعة متزايدة

تسارع ثابت



خط مستقيم له ميل سالب

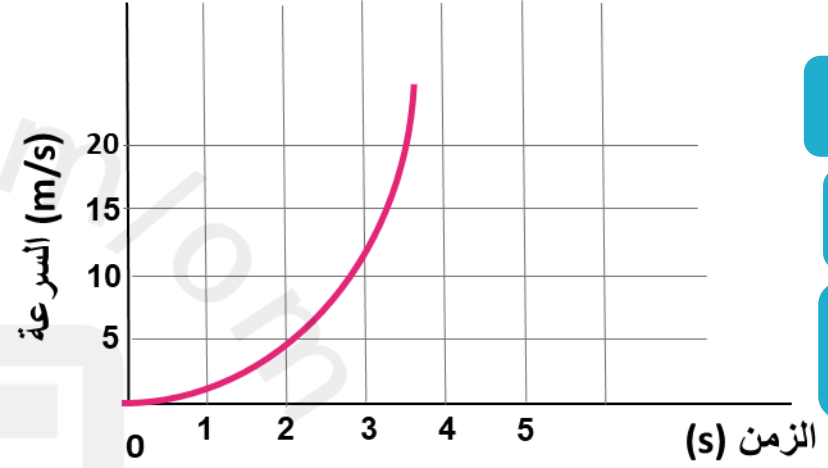
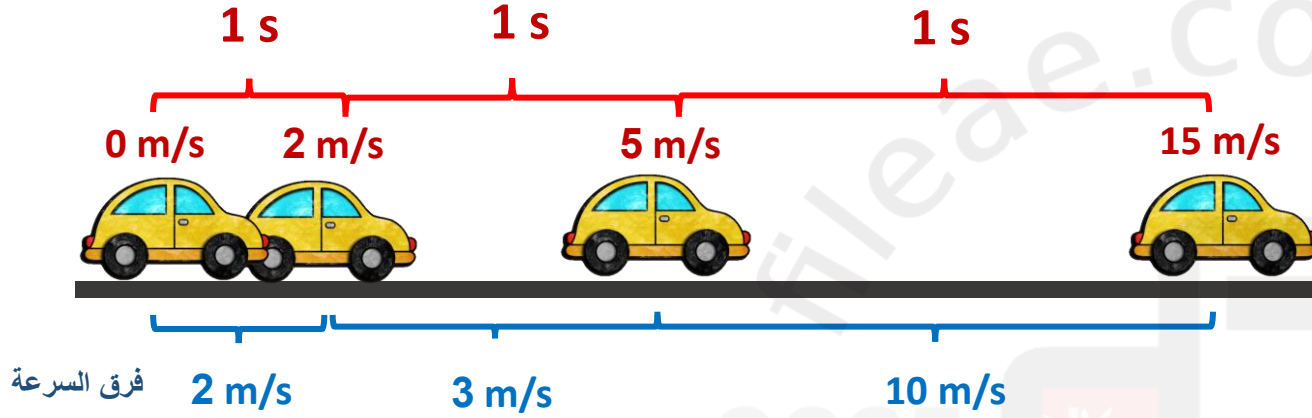
التسارع = الميل

سرعة متناقصة
(تتباطأ)

بتسارع ثابت

السرعة / الزمن

الميل = التسارع

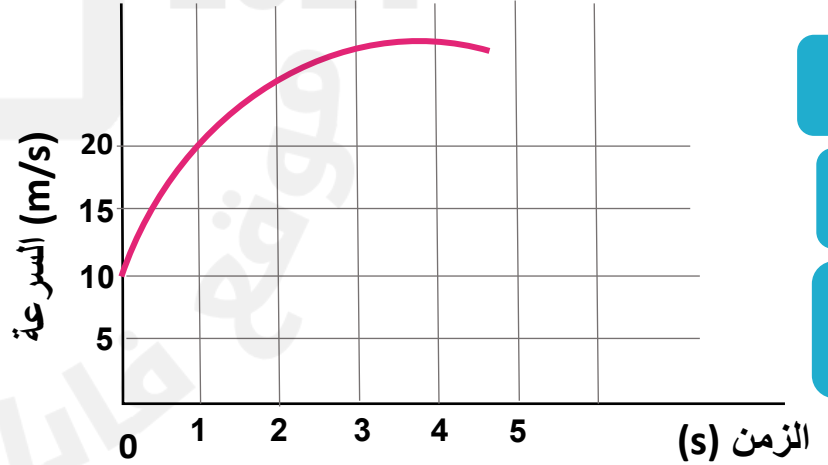
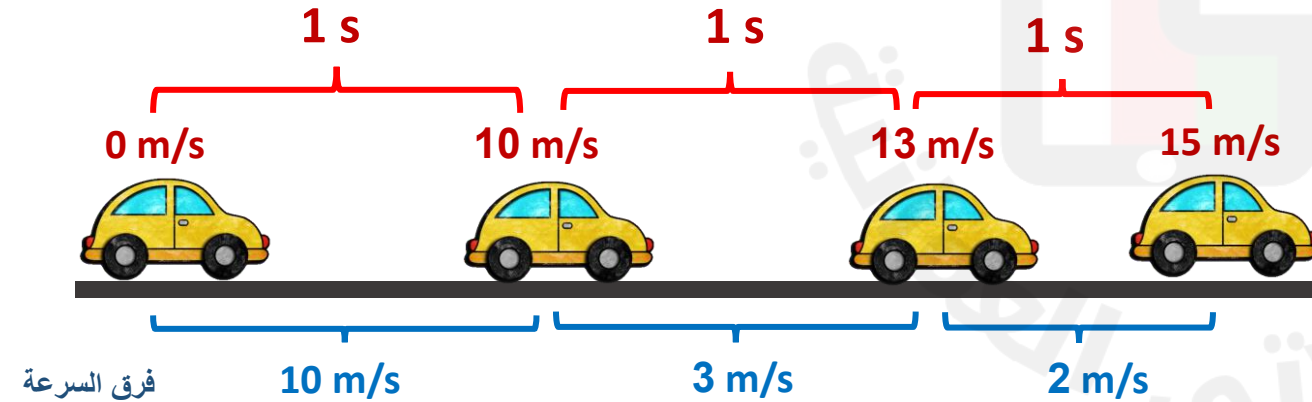


خط منحنى

التسارع = الميل

سرعة متزايدة

تسارع متغير متزايد



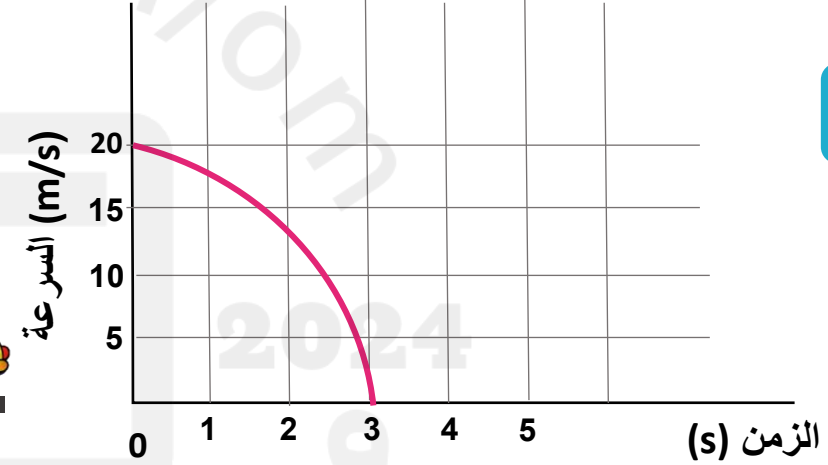
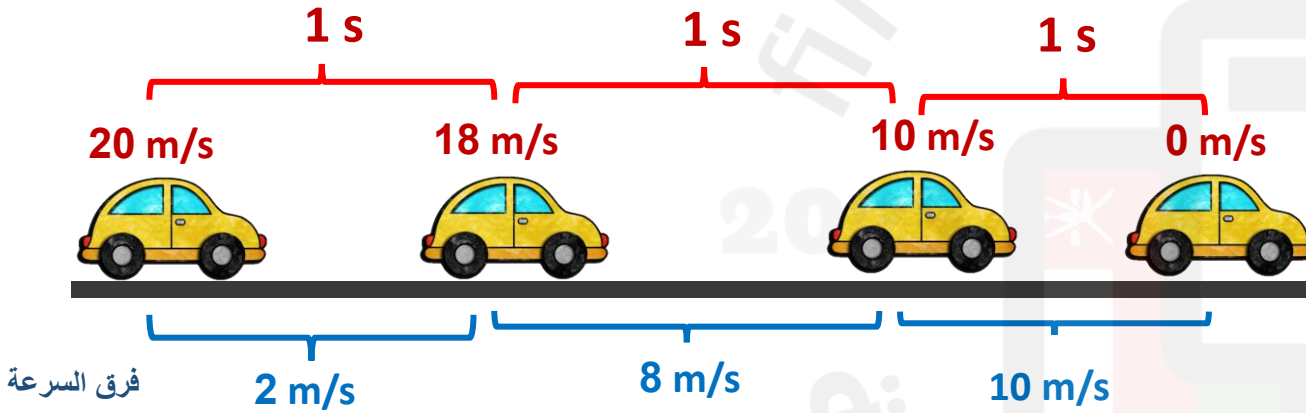
التسارع = الميل

سرعة متزايدة

تسارع متغير متناقص

السرعة / الزمن

الميل = التسارع



خط منحنى

التسارع = الميل

سرعة متناقصة

تسارع متغير

التمثيل البياني

السرعة / الزمن

الميل = التسارع

الميل = 0

خط أفقي منطبق
على محور السينات



سرعة = 0
تسارع = 0

الحالة

سيارة متوقفة

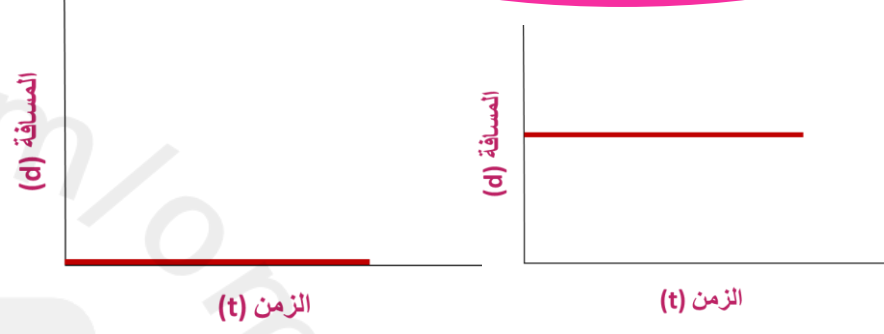
الميل = السرعة

المسافة / الزمن

الميل = 0

سرعة = 0

خط أفقي موازي
أو منطبق
لمحور السينات



سرعة ثابتة
تسارع = 0

الميل = 0

خط أفقي موازي
لمحور السينات

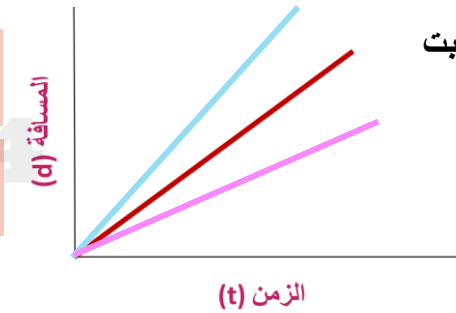


تسير بسرعة
ثابتة

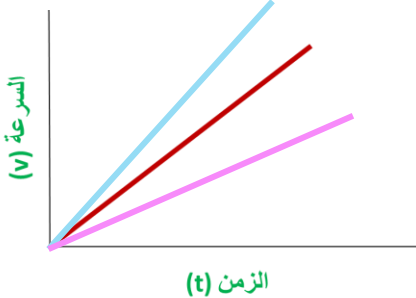
الميل أكبر يكون أقرب لمحور
الصادات إذا السرعة أكبر
الميل أصغر يكون أقرب لمحور
السينات إذا السرعة أصغر

خط مستقيم له ميل ثابت

سرعة ثابتة
سرعة ثابتة أكبر
سرعة ثابتة أصغر



الميل = موجب
إذا تتسارع

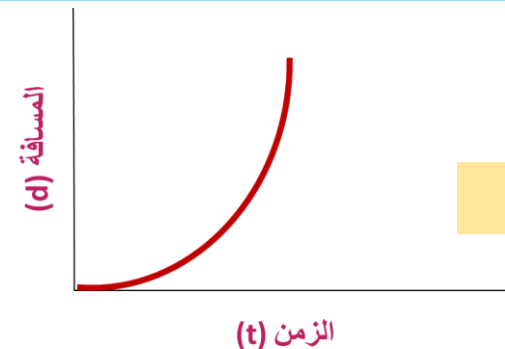


خط مستقيم له ميل ثابت
سرعة متزايدة بقيم ثابتة

تسارع ثابت
تسارع ثابت أكبر
تسارع ثابت أصغر

تزداد سرعتها
بثبات

إعداد: أيمنى الحجرية



خط منحنى

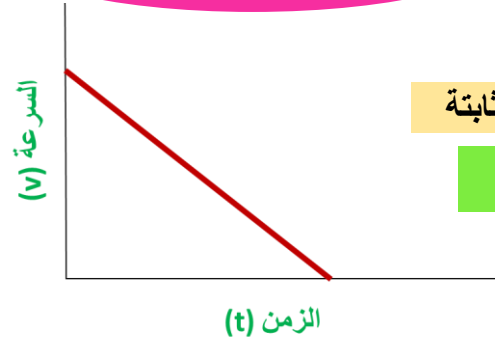
سرعة متزايدة

التمثيل البياني

السرعة / الزمن

الميل = التسارع

الميل = سالب
إذا تنبأ



سرعة متناقصة بقيم ثابتة

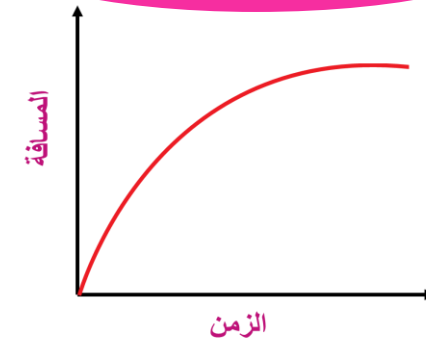
تباطؤ ثابت

الحالة

تتناقص
السرعة بثبات

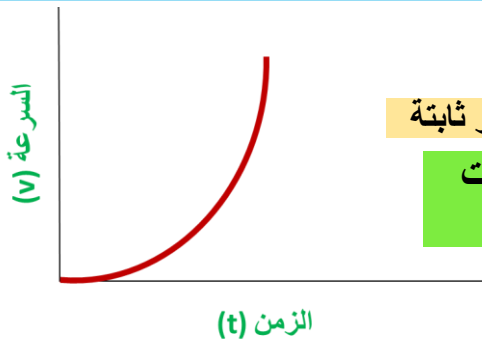
الميل = السرعة

المسافة / الزمن



خط منحنى

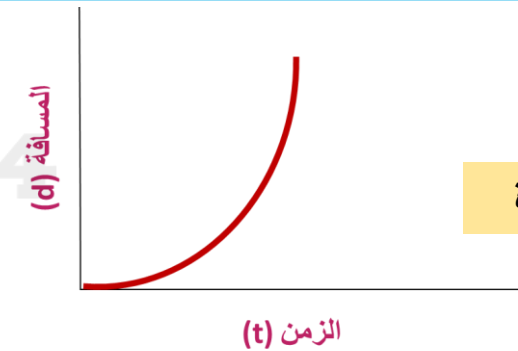
سرعة متناقصة



سرعة متزايدة بقيم غير ثابتة

تسارع غير ثابت
(متغير)

سرعة متزايدة
بغير ثبات



خط منحنى

سرعة متزايدة

الحساب من التمثيل البياني

حساب التسارع (a)

حساب السرعة (v)

حساب المسافة (d)

حساب ميل المنحى

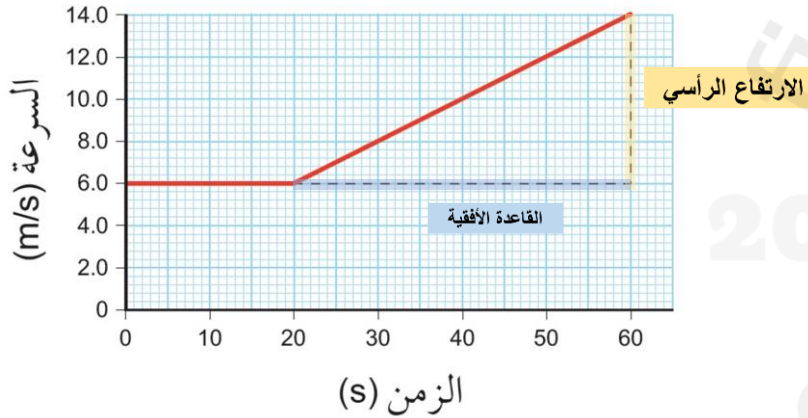
حساب ميل المنحى

حساب المساحة تحت المنحى

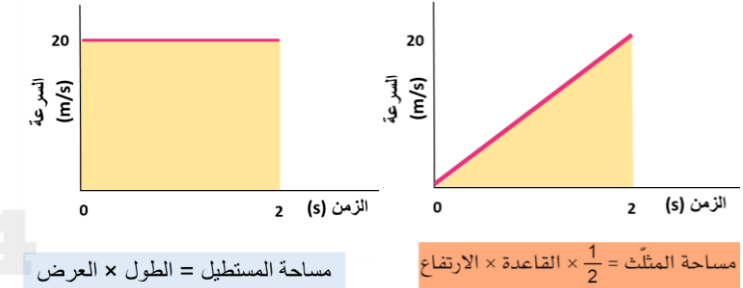
من التمثيل البياني (السرعة/الزمن)

من التمثيل البياني (المسافة/الزمن)

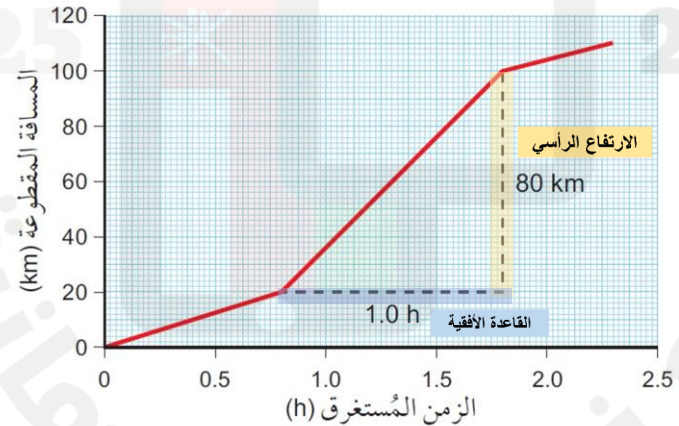
من التمثيل البياني (السرعة/الزمن)



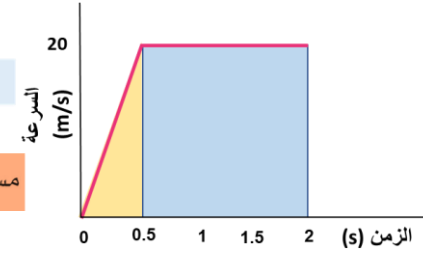
الارتفاع الرأسى = الميل = السرعة
القاعدة الأفقية



الارتفاع الرأسى = التسارع = الميل
القاعدة الأفقية



المسافة =
مساحة المستطيل = الطول × العرض
+
مساحة المثلث = $\frac{1}{2} \times$ القاعدة × الارتفاع



ملخص الوحدة الثالثة (الكتلة والوزن)

إعداد: ايمنى الحجرية

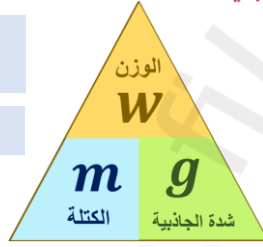
القانون

الوزن = الكتلة × شدة مجال الجاذبية

$$W = m \times g$$

إذا زادت شدة مجال الجاذبية يزداد الوزن
(علاقة طردية)

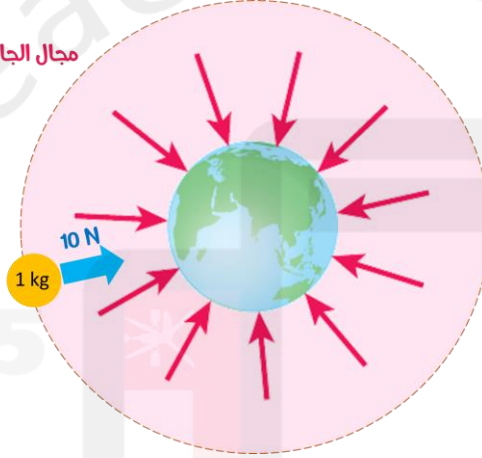
إذا زادت الكتلة يزداد الوزن
(علاقة طردية)



شدة مجال الجاذبية الأرضية

هي قوة الجاذبية الأرضية المؤثرة على وحدة الكتل

مجال الجاذبية الأرضية



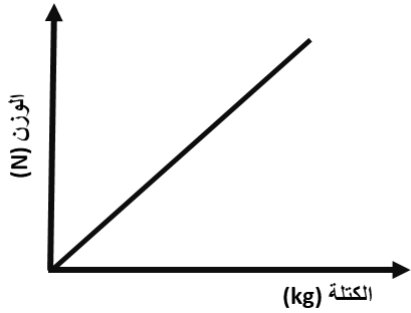
شدة مجال الجاذبية الأرضية (g) = 10 N/kg

هذا يعني أن كل كيلوجرام تؤثر عليه قوة مقدارها 10 N

تتجه قوة الجاذبية الأرضية نحو مركز الأرض

يعد مقدارها ثابتا بالقرب من سطح الأرض

يقل مقدار الجاذبية الأرضية كلما ابتعدنا عن الأرض



ميل المنحنى = شدة مجال الجاذبية الأرضية

المقارنة

الوزن

قوة الجاذبية الأرضية المؤثرة على جسم ما.

W

النيوتن
N

يتغير
بتغير الجاذبية

الكتلة

هي كمية المادة التي يتكوّن منها الجسم.

m

الكيلوجرام
Kg

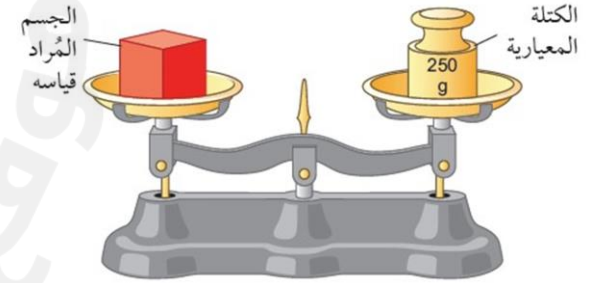
لا يتغير
بتغير الجاذبية

التعريف

الرمز

وحدة القياس الدولية

تأثره بتغير الجاذبية



الكفتين متوازنتان

الوزن للجسمين متساوي لأن الكتلتين متساويتين

ملخص الوحدة الرابعة (الكثافة)

إعداد: ايمنى الحجرية

التعريف

نسبة كتلة المادة إلى حجمها

القانون

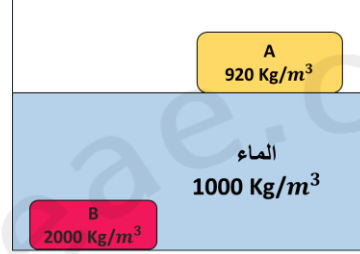
$$\text{الكثافة} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}}$$

$$\rho = \frac{m}{V}$$

الوحدة الدولية للكثافة

$$\text{Kg/m}^3$$

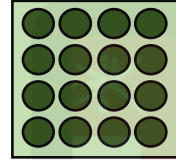
الطفو والعلاقات



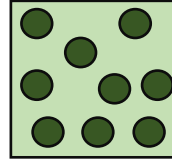
المادة الأقل كثافة من السوائل تطفو فوقه

(عند ثبات الحجم)

كلما زادت **كتلة** المادة زادت كثافتها (علاقة طردية)



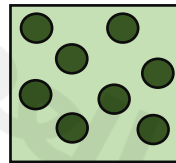
أكثر كتلة
أكثر كثافة



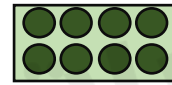
أقل كتلة
أقل كثافة

(عند ثبات الكتلة)

كلما زادت **حجم** المادة قلت كثافتها (علاقة عكسية)



أكبر حجم
أقل كثافة



أقل حجم
أكثر كثافة

حساب الكثافة

السوائل

جسم غير منتظم

شكل منتظم

نقيس الحجم باستخدام المخبر

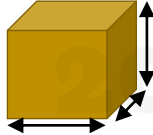
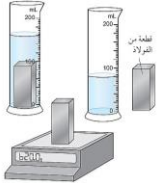
نقيس الحجم باستخدام الإزاحة في الماء

نقيس الحجم باستخدام القانون

ونقيس كتلته باستخدام الميزان

ونقيس كتلته باستخدام الميزان

ونقيس كتلته باستخدام الميزان



كثافة الغاز

يقسم كتلته على حجمه

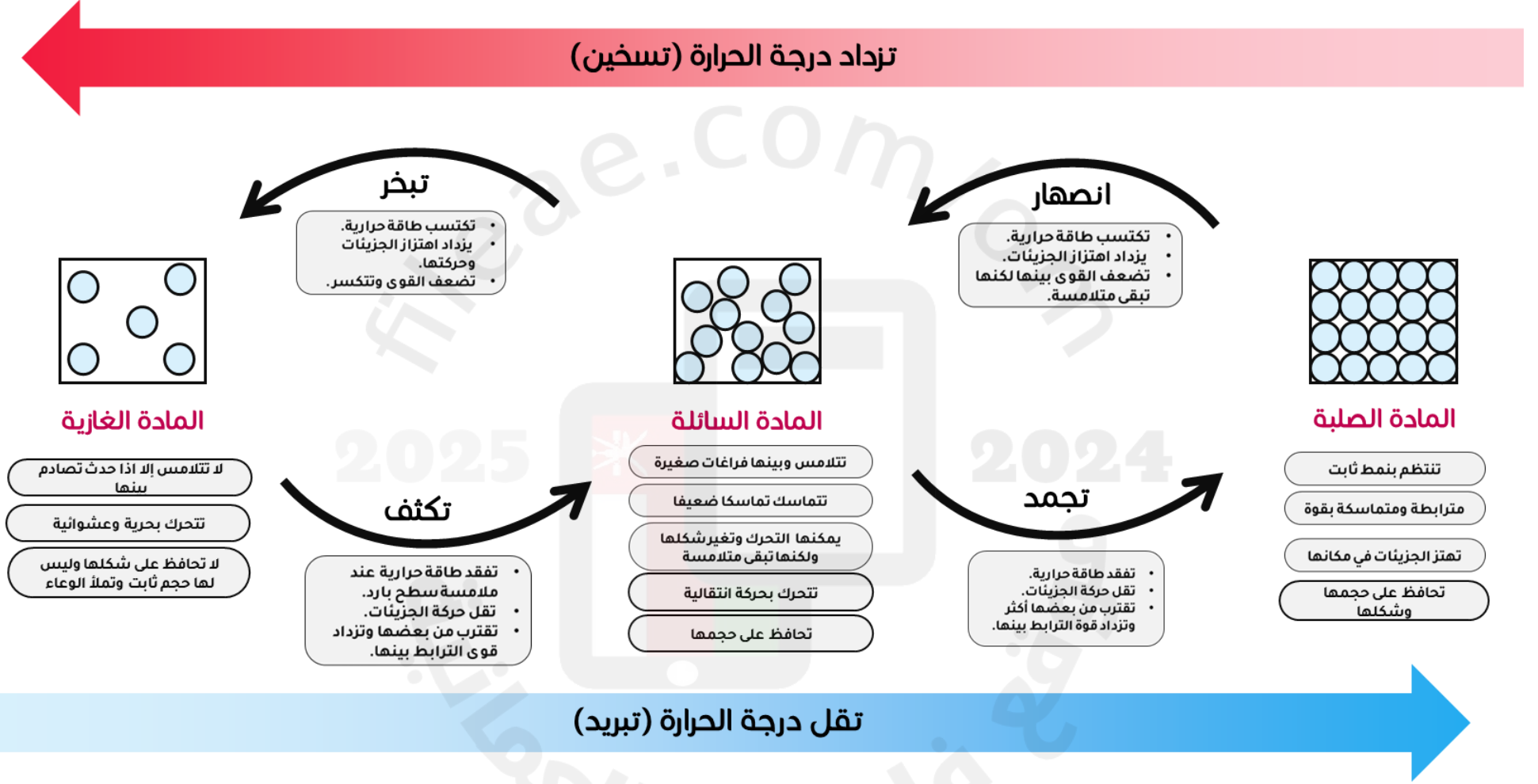
كثافة المواد الغازية أقل من كثافة المادة الصلبة والسائل.

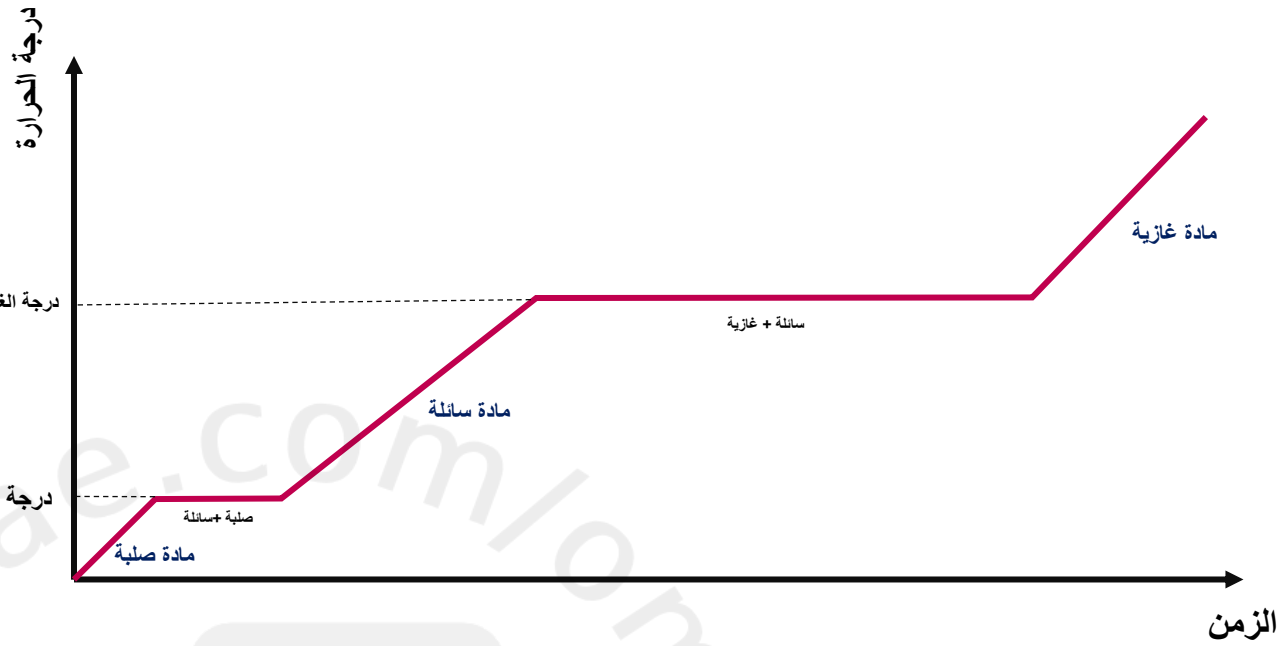
ملخص الوحدة الخامسة (نموذج الحركة الجزيئية البسيطة للمادة)

إعداد: ايمنى الحجرية

تزداد درجة الحرارة (تسخين)

تقل درجة الحرارة (تبريد)





درجة الحرارة التي تتحوّل عندها المادّة السائلة إلى مادة غازية.

درجة الحرارة التي تتحوّل عندها المادّة الصلبة إلى مادة سائلة.

قد تسلك بعض المواد طرقاً أخرى عند تسخينها
- تحترق
- تتحلل
قبل أن تتحول حالتها

تثبت الحرارة عند الانصهار أو الغليان في المادة النقية لأنها تستخدم الطاقة لتحريك الجسيمات وتفكيك الروابط

تختلف المادة النقية عن المادة المذّاب معها مادة أخرى

درجة غليان الماء المالح أعلى من درجة غليان الماء النقي ($100\text{ }^{\circ}\text{C}$) ويتجمد في درجة أقل من الصفر.

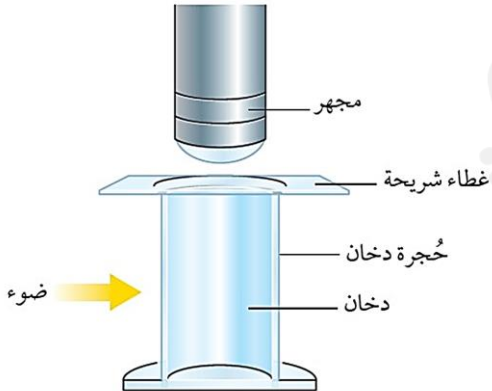
إعداد: أ. يعني الحجرية

من الأدلة على نموذج الحركة الجزيئية للمادة

الحركة البراونية

حركة الحبيبات الصغيرة المعلقة في مادة سائلة أو غازية، بسبب التصادم الجسيمي.

لا يمكننا رؤية جزيئات الهواء لأنها صغيرة جداً ولكننا نلاحظ تصادماتها مع جسيمات الغبار



عوامل تزيد من سرعة التبخر

إعداد: أيمن الحجريّة

وجود تيار هواء

يزداد التبخر مع وجود تيار هواء فوق سطحها



يسحب الهواء جزيئات الماء التي غادرت سطح السائل ويتعذر رجوعها مرة أخرى

مساحة السطح الملامسة للهواء

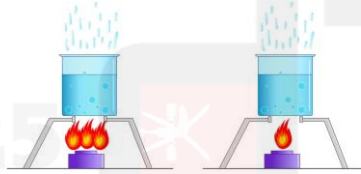
كلما زادت مساحة السطح للسائل زادت سرعة تبخره



كلما زادت مساحة السطح أبح عدد الجسيمات الملامسة للهواء أكثر فيغادر عدد كبير منها بسهولة

درجة الحرارة

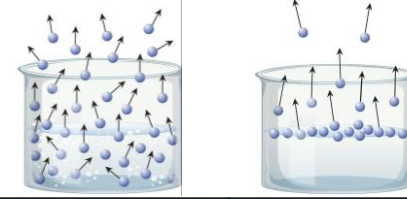
كلما زادت درجة الحرارة زاد تبخر المادة



بازدياد درجة الحرارة يزيد عدد الجسيمات التي تتحرك بسرعة وتغادر السائل

مقارنة التبخر والغليان

إعداد: أيمن الحجريّة



الغليان	التبخر	
عند درجة الغليان	أقل من درجة الغليان	درجة الحرارة
جميع أنحاء السائل وتحدث فقاعات	على السطح	مكان حدوثه في السائل
تتكون فقاعات	لا تتكون فقاعات	وجود الفقاعات

التبخر: تحوّل المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية عند درجة حرارة أقل من درجة غليانها.

التبخر يساعد على تبريد المادة السائلة

يساعد التعرق على تبريد الجسم عند تبخره

الجسيمات التي تغادر سطح الجسم تكتسب طاقة حرارية فتخفف متوسط الطاقة الحرارية للجسيمات الباقية.

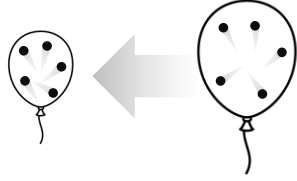
ضغط الغاز

تجمع لقوى صغيرة تحدثها الجزيئات نتيجة تصادمها مع جدران الوعاء

إعداد: أ. يمني الحجرية

العوامل التي تؤثر على ضغط الغاز

الحجم

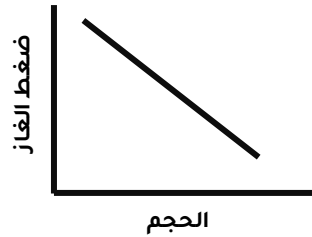


(علاقة عكسية)

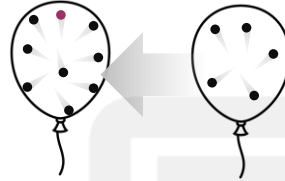
عندما يقل الحجم

يزداد عدد التصادمات

فيزداد الضغط



عدد الذرات / الكتلة / الكثافة



(علاقة طردية)

بزيادة كمية الغاز

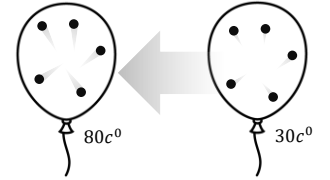
يزيادة عدد الجزيئات

يزداد عدد التصادمات

فيزداد الضغط



درجة الحرارة



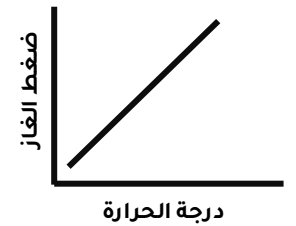
(علاقة طردية)

بزيادة درجة الحرارة

يزيادة حركة الجزيئات

يزداد عدد التصادمات

فيزداد الضغط



ملخص الوحدة السادسة (المادة والخصائص الحرارية)

إعداد: ايمن الحجرية

نتائج مترتبة على التمدد

استخدامات التمدد

تعريف التمدد

زيادة حجم المادة عندما ترتفع درجة حرارتها.

تمدد المادة يكون بسبب اكتساب الجزيئات طاقة أكبر فتتحرك بشكل أسرع وتزيد المسافات بينها فتشغل حيزا أكبر.

مقارنة سرعة التمدد



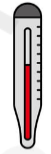
الأكثر
تمددا

الأقل
تمددا

يصعب عليها دفع
الجزيئات المجاورة
بسبب التقارب بينها

هناك استثناءات حيث أن بعض السوائل يتمدد
بسرعة أكبر (مثل البارفين والبنزين)

موازين
الحرارة



تركيب إطار
فولاذي بعجلة



فتح غطاء فلزي

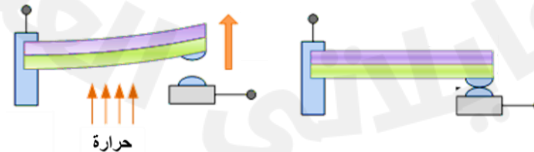


يتمدد
الفلز
أسرع من
الزجاج

الشريط الثنائي



يستخدم في أجهزة الإنذار
ومنظمات الحرارة



حرارة

تهشم الزجاج
وتكسره

حل المشكلة

تطوير زجاج بيركس
الذي يتمدد قليلا
ومعالجة الزجاج
المقسى كيميائيا
لتقليل تهشمه



تمدد الجسور
الفلزية وسكك
الحديد

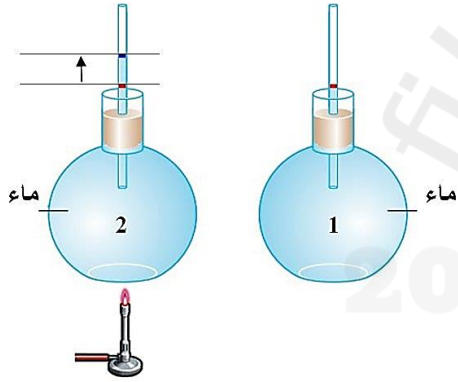
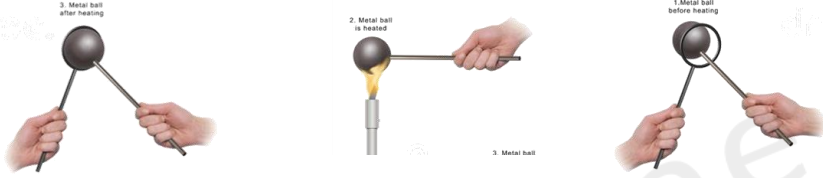
حل المشكلة

صنعها من فلز يتمدد
قليلا
ووضع فواصل بينها



تجارب ملاحظة التمدد

تمدد المواد الصلبة

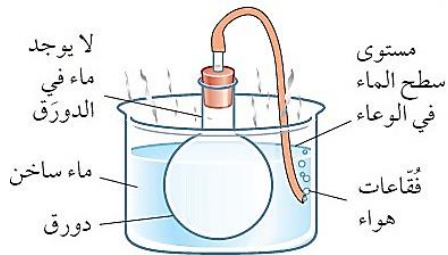


تمدد المواد السائلة

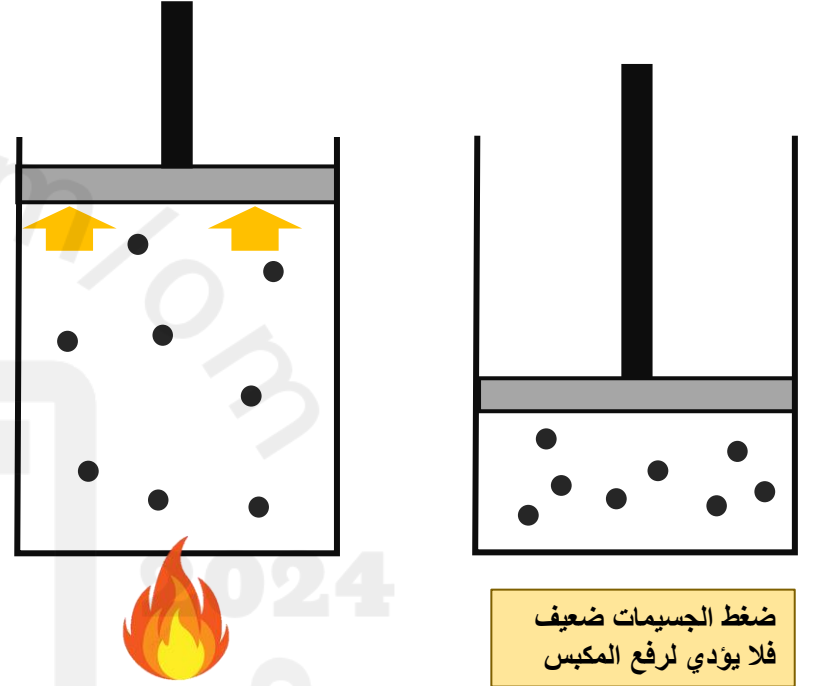
عند تمدد السائل نلاحظ ارتفاع المادة السائلة

تمدد المواد الغازية

عند تمدد الغاز في الدورق يخرج على شكل فقاعات



تمدد المواد الغازية



ضغط الجسيمات ضعيف فلا يؤدي لرفع المكبس

زيادة درجة الحرارة تتحرك الجزيئات بسرعة

يتمدد الغاز فترتفع المكبس

عندما يتساوى ضغط الغاز مع وزن المكبس فإنه يقف

عندما يرتفع المكبس يكون الضغط داخل الوعاء ثابتا

إذا لم يتحرك المكبس (بقي الحجم ثابتا) فإن الضغط يزيد داخل الوعاء

ملخص الوحدة السابعة قياس درجة الحرارة

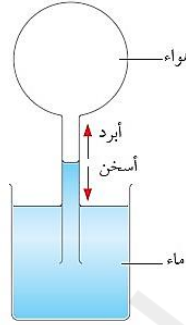
إعداد: ايمنى الحجرية

صنع الموازين الحرارية

أول ميزان حرارة لغاليليو

يتمدد الهواء
(الجو الحار) ← يزيد حجم الهواء
فيترنل مستوى الماء
ينكمش الهواء
(الجو البارد) ← يقل حجم الهواء
فيرتفع مستوى الماء

لا يعتبر دقيقاً بسبب تبخر جزء من الماء
وذوبان جزء من الهواء في الماء



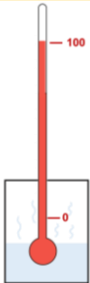
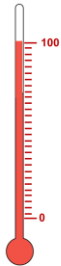
ميزان سيليبوس

التدرج السيليزي

يحتوي على زئبق في أنبوبة مغلقة
ومفرغة من الهواء حتى لا يتبخر.



خطوات معايرة ميزان الحرارة



ماء مقلي



ماء متجمد

3- تقسم المسافة بين
هاتين العلامتين إلى
100 قسم متساوي

2- يوضع ميزان الحرارة
في ماء نقي يغلي،
وتوضع علامة 100°C

1- يوضع ميزان الحرارة
في ثلج نقي ينصهر،
وتحدد علامة 0°C

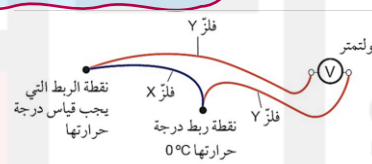
الخصائص الفيزيائية التي تتغير بتغير درجة الحرارة

طول المادة الصلبة

حجم المادة السائلة

المقاومة الكهربائية للسلك

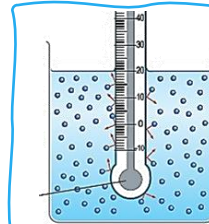
الجهد الكهربائي بين نقطتين



ميزان الحرارة

درجة الحرارة: قياس لمدى سخونة أو برودة جسم ما

كيف يعمل؟



تتصادم جسيمات الماء الساخن بالميزان فتشارك طاقتها لجسيمات المادة السائلة داخل الميزان فتصبح حرارته مماثلة له.

كلما كان الميزان أصغر فإنه لا يمتص كمية كبيرة من الطاقة وهذا يعطي قراءة أكثر دقة

الطاقة ودرجة الحرارة

درجة الحرارة هي قياس لمتوسط الطاقة الحركية للجسيمات.
لا تعتمد على حجمه (أي على العدد الكلي للجسيمات)



متوسط الطاقة الحركية
(درجة الحرارة)

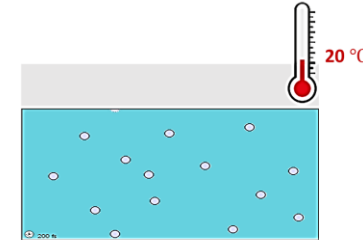
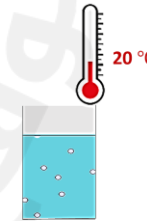
=

متوسط الطاقة الحركية
(درجة الحرارة)

إجمالي الطاقة الحرارية
(أقل)

<

إجمالي الطاقة الحرارية
(أكبر)



مميزات ميزان الحرارة

إعداد: ايمنى الحجرية

الخطية

المدى

الحساسية

التغير في الخاصية الفيزيائية يكون طردياً مع تغيرات الحرارة بشكل متساوي

الفرق بين أعلى درجة حرارة وأقل درجة حرارة يمكن أن يقيسها الميزان

مدى قدرته على قياس التغيرات الصغيرة في درجة الحرارة بدقة،

تعتمد على مقدار التغير في إحدى الخصائص الفيزيائية (تمدد السائل/ قيمة المقاومة / قيمة الجهد الكهربائي) عند حدوث تغير طفيف في الحرارة.

كلما كانت علامات التدرج مُتباعِدة، تكبر إمكانية اكتشاف التغيرات الصغيرة في درجة الحرارة.

أكثر موازين الحرارة حساسية في العالم هو الميزان الذي يُستخدم نوعاً من البلورات تتغير فيها سرعة الضوء مع درجة الحرارة.

ميزان الحرارة الزجاجي المُعبأ بالكحول يصل مداه لـ 78°C

المزدوجات الحرارية تقيس درجات حرارة من 200°C إلى أكثر من 1200°C

غير خطي

خطي

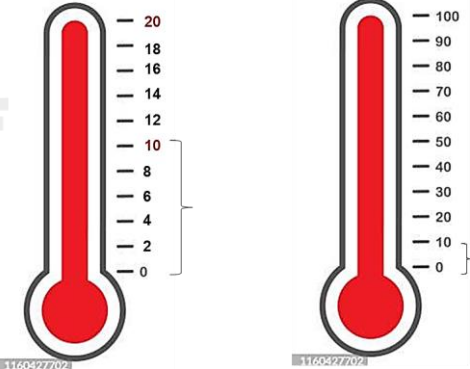
لا تُعطي التغيرات المتساوية في درجة الحرارة تغيرات متساوية في الخاصية

تُعطي التغيرات المتساوية في درجة الحرارة تغيرات متساوية في الخاصية



التمثيل البياني لا يكون خط مستقيم (منحني)

التمثيل البياني يكون خط مستقيم



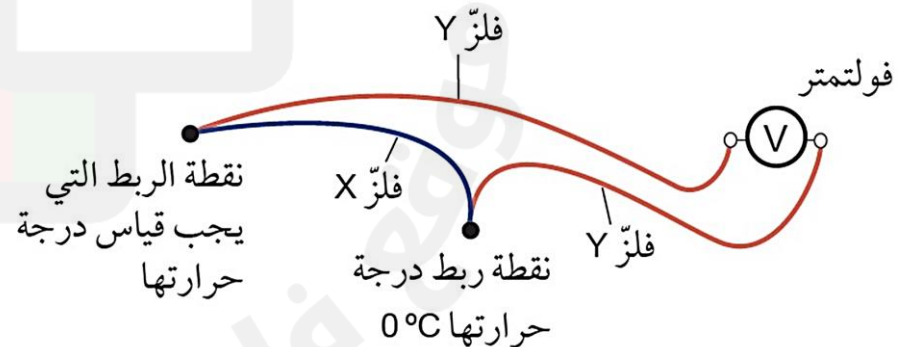
أكثر حساسية

أقل حساسية

مقارنة بين الموازين الحرارية

إعداد: ايمنى الحجرية

الميزان	تركيبه	الخاصية الفيزيائية	الخطية	إيجابيات
ميزان الحرارة الزئبقي والكحولي	زجاجة معبأة بسائل (زئبق/ كحول) ومفرغة من الهواء وعليها تدريج بمسافات متساوية	حجم المادة السائلة	خطي	<ul style="list-style-type: none"> • يتمدد الزئبق بمعدل ثابت (خطية) • يكون أكثر حساسيا كلما كان الأنبوب ضيقا. • الميزان الزئبقي مداه واسع. • الميزان الكحولي يمكن استخدامه لدرجات حرارة منخفضة جدا وأكثر حساسية من الزئبقي.
المقاومة الحرارية	أداة كهربائية تتغير مقاومتها بشكل كبير مع التغيرات الطفيفة في درجة الحرارة. مصنوعة من مواد تنخفض مقاومتها بارتفاع الحرارة	المقاومة الكهربائية	غير خطي	<ul style="list-style-type: none"> • قابلية استخدامها في صنع المعدات الإلكترونية. • متانتها وصعوبة تلفها.
المزدوج الحراري	أداة كهربائية مصنوعة من فلزين مختلفين تستخدم لقياس درجة الحرارة.	فرق الجهد بين نقطتي اتصال فلزين مختلفين	غير خطي	<ul style="list-style-type: none"> • تقيس درجات الحرارة المرتفعة (الأقل من درجة انصهار الفلزين) • مفيدة لقياس درجات الحرارة المتغيرة بسرعة. • لا يمتص كثيرا طاقة المادة المراد قياسها لصغر حجمه.



من الفلزات المستخدمة (الحديد / النيكل / النحاس / الألمنيوم / البلاتين)

الطاقة

هو المقدرة على بذل شغل

إعداد: أيمن الحجرية

مبدأ حفظ الطاقة

في أي عملية تغيّر للطاقة يكون مجموع كمية الطاقة قبل التغيّر وبعده ثابتاً، شرط عدم وجود قوة خارجية.

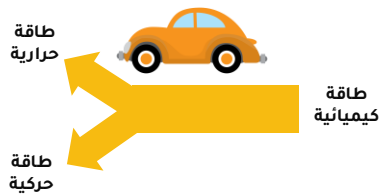
الطاقة لا تفنى ولا تستحدث من العدم، ولكنها تتحول من شكل إلى آخر

مقدار الطاقة قبل التحول = مقدار الطاقة الناتجة

وحدة الطاقة هي الجول (J)



$$\text{طاقة صوتية} + \text{طاقة حرارية} = \text{طاقة كهربائية}$$



$$\text{طاقة كيميائية} = \text{طاقة حرارية} + \text{طاقة حركية}$$

عمليات انتقال الطاقة

نقل الطاقة بواسطة القوة



رفع جسم ← طاقة وضع جاذبية
دفع جسم ← طاقة حركة

نقل الطاقة بواسطة التسخين



الطاقة تنتقل من الجسم الساخن إلى محيطه الأقل سخونة.

نقل الطاقة بواسطة الموجات



الموجات الكهرومغناطيسية
الموجات الصوتية

نقل الطاقة بواسطة الكهرباء



أشكال الطاقة

طاقات تخزين

الطاقة الحركية (K.E)

الطاقة التي يمتلكها الجسم نتيجة حركته.



طاقة وضع الجاذبية (G.P.E)

طاقة جسم يكتسبها عندما يُرفع باتجاه معاكس لقوة الجاذبية.



طاقة وضع المرونية

الطاقة المخزنة في الجسم بسبب استطالته أو انضغاطه.



الطاقة الحرارية المخزنة

هي الطاقة المخزنة بواسطة جسيمات الجسم المتحركة.



طاقة نووية

هي الطاقة المخزنة في نواة ذرة والتي يمكن إطلاقها عندما تتشطر النواة.



طاقة وضع الكيميائية

الطاقة المخزنة في المواد الكيميائية والتي يمكن إطلاقها في تفاعل كيميائي.

البطارية



الوقود



الطعام



احتراق خشب أو فحم



طاقات نقل

الطاقة الكهربائية

هي الطاقة المنتقلة بواسطة تيار كهربائي.



الطاقة الصوتية

هي الطاقة المنتقلة على شكل موجات يمكن استشعارها بواسطة الأذن البشرية.



الطاقة الضوئية

هي الطاقة المنبعثة على شكل إشعاع مرئي.



الطاقة الحرارية المنقولة

وهي الطاقة المنتقلة من مكان ساخن إلى مكان بارد بسبب الفرق في درجة الحرارة بينهما.

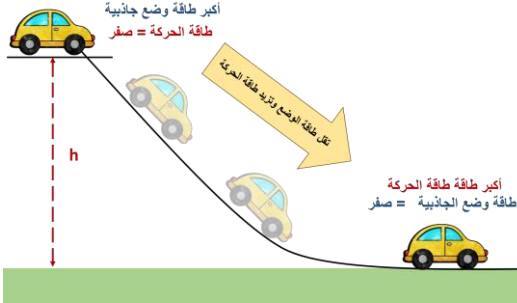


حسابات الطاقة

إعداد: أيمن الحجرية

تحول الطاقة

تتحول طاقة الوضع للسيارة لطاقة حركة كاملة عند انعدام قوى الاحتكاك



طاقة وضع الجاذبية عند أعلى نقطة = طاقة الحركة عند أقل نقطة

$$K.E = \frac{1}{2} \times m \times v^2 = G.P.E = m \times g \times h$$

القدرة

معدل نقل الطاقة

تزداد القدرة بـ

رفع كتلة أكبر في
الزمن نفسه

رفع جسم بسرعة
(في زمن أقل)

$$P = \frac{\Delta E}{t} = \frac{\text{الطاقة المنتقلة}}{\text{الزمن المستغرق}} = \text{القدرة}$$

وحدة القدرة هي الوات (W)

$$1 W = 1 J/s$$

ويُعادل الوات عندما يتم نقل طاقة 1 J في 1 s



طاقة الحركة

علاقة طردية

كتلة الجسم
(m)

علاقة طردية

سرعة الجسم
(v)

طاقة الحركة = $\frac{1}{2} \times \text{الكتلة} \times \text{مربع السرعة}$

$$K.E = \frac{1}{2} \times m \times v^2$$

زادت طاقة
الحركة 4
أضعاف

×4

إذا زادت
السرعة
للضعف

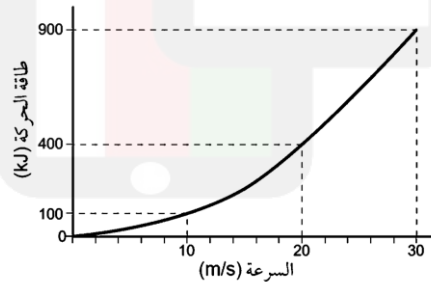
×2

زادت طاقة
الحركة 9
أضعاف

×9

إذا زادت
السرعة ثلاث
مرات

×3



طاقة وضع الجاذبية

علاقة طردية

وزن الجسم
(mg)

علاقة طردية

ارتفاع الجسم
(h)

طاقة الوضع للجاذبية = وزن الجسم × ارتفاعه

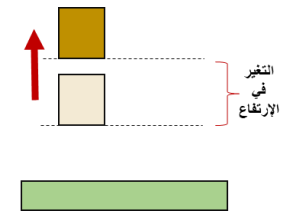
طاقة الوضع للجاذبية = الكتلة × تسارع الجاذبية × ارتفاعه

$$G.P.E = m \times g \times h$$

التغير في طاقة وضع الجاذبية

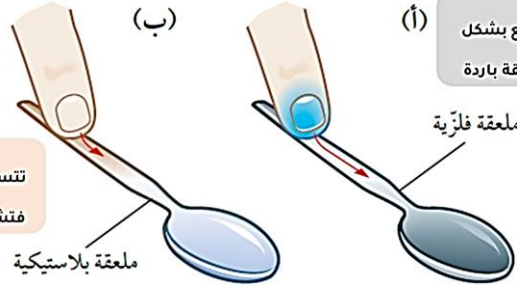
التغير في طاقة الوضع للجاذبية = وزن الجسم × التغير في الارتفاع

$$\Delta G.P.E = m \times g \times \Delta h$$



طرق انتقال الطاقة الحرارية

إعداد: أ.يمى الحجرية



موصل جيد
تتسرب الحرارة من الإصبع بشكل
أسرع
فتشعر الإصبع أن الملعقة باردة

موصل رديئ
تتسرب الحرارة من الإصبع بشكل
بطيء
فتشعر الإصبع أن الملعقة دافئة

ملعقة بلاستيكية

ملعقة فلزية

الشكل ٩-١ (أ) تشع مع الفلزات بالبرودة ،
(ب) وتشعر مع البلاستيك بالدفء

أصبعك يعطيك إشارة لمدى سخونة أصبعك وليس الجسم الذي تلمسه

1 التوصيل الحراري

التعريف نقل الطاقة الحرارية أو الطاقة الكهربائية من خلال مادة من دون أن تتحرك المادة نفسها

كيف يتم توصيل الحرارة؟ تهتز الجزيئات في الطرف الساخن لأنها تحوي طاقة كبيرة ومن ثم تصطدم بالجزيئات التي بجوارها حتى يصل للطرف الآخر.

المواد

العازلة

مادة تنقل الحرارة بشكل رديء

المواد الغير معدنية

الخشب
البلاستيك

اللافلزات

الذرات ليست مرتبة بانتظام ولا ترتبط معا ربطا محكما مما يجعل انتقال الطاقة الحرارية بطيئا جدا

الموصلة

مادة تنقل الحرارة بشكل جيد

المواد المعدنية

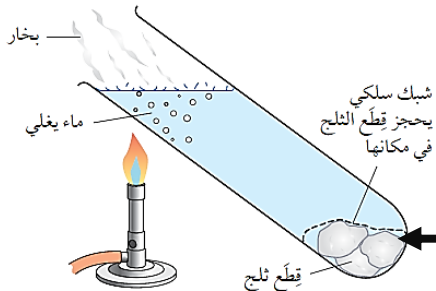
النحاس
الألمنيوم
الحديد الصلب (الفولاذ)

الفلزات

تحتوي الكتلونات صغيرة مع الذرات تتحرك بسهولة وتساعد في نقل الحرارة بسهولة

عازل رديء	الماس	موصّل جيّد
	الفضة والنحاس	
	الألمنيوم والفولاذ	
	الرصاص	
	الثلج والرخام والزجاج	
	النايلون والبوليثين	
	المطاط والخشب	
	البولسترين	
عازل جيّد	الصوف الزجاجي	موصّل رديء

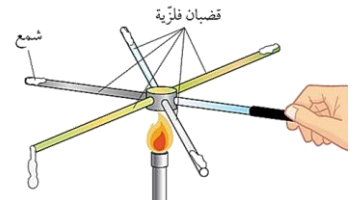
الموصل الجيد هو عازل رديء
والموصل الرديء هو عازل جيد



المواد السائلة توصل الحرارة لكن بشكل رديء (مثل الماء)

الثلج لم ينصهر وهذا يدل على رداثة توصيل الحرارة في الماء

الفلز الذي ينصهر عنده الشمع أولا فهو الأفضل توصيلا للحرارة



طرق انتقال الطاقة الحرارية

إعداد: أيمن الحجرية

2 الحمل الحراري

التعريف

نقل الحرارة عن طريق حركة المائع (غاز / سائل) نفسه.

كيف يحدث الحمل الحراري؟

عندما يسخن الهواء (الماء) تتحرك الجزيئات بسرعة وتبتعد فيتمدد الهواء (الماء) فيصبح أقل كثافة من الهواء (الماء) المحيط به وينزل الهواء (الماء) البارد لأنه أعلى كثافة

الحمل الحراري هو الطريقة الرئيسية لنقل الحرارة في الموائع (سائل / غاز)

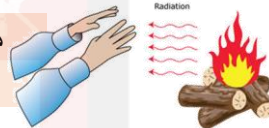
الطيف الكهرومغناطيسي

مما يحتويه

← الضوء المرئي

← الأشعة تحت الحمراء

هي أشعة كهرومغناطيسية لها طول موجي أكبر من الضوء المرئي وتعرف بـ (الإشعاع الحراري)



من خصائص الأشعة تحت الحمراء

عندما تمتصها الأجسام تدفأها

تنتج من الأجسام الدافئة أو الساخنة

من أشكال الإشعاع الكهرومغناطيسي

تنتقل عبر الفراغ وعبر الهواء بواسطة الموجات

تنتقل في خطوط مستقيمة

لا ترى بالعين ولكن تستشعرها الخلايا العصبية في الجلد

يمكن الكشف عنها بواسطة الخلايا العصبية في الجلد وأيضا باستخدام كاميرا استشعار الأشعة تحت الحمراء

3 الإشعاع

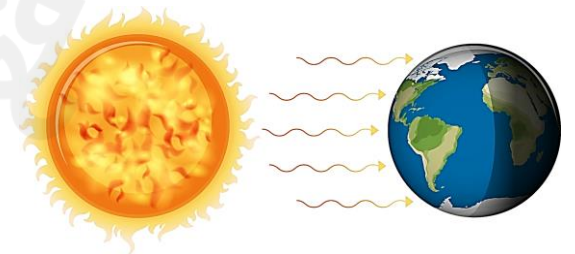
التعريف

نقل الطاقة الحرارية بواسطة الموجات الكهرومغناطيسية

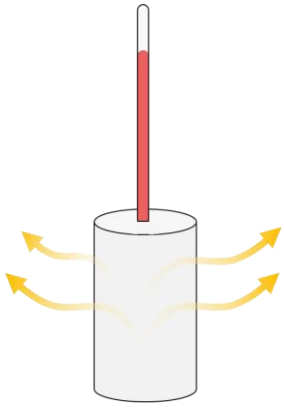
تصل أشعة الشمس والنجوم إلينا بالإشعاع الكهرومغناطيسي

تنتقل الموجات عبر الفراغ

أي جسم دافئ يطلق أشعة تحت الحمراء أو يمتصها

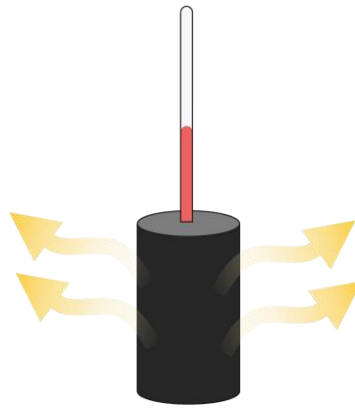


المصاصات الجيدة والباعثات الجيدة



كوب أبيض لامع

ضعيف في بعث الحرارة
فتتخفص حرارة الماء
الساخن داخل الكوب
بشكل بطيء



كوب أسود غير لامع

يبعث الحرارة بشكل أسرع
فتتخفص حرارة الماء
الساخن داخل الكوب

أسطح فضية أو بيضاء لامعة

ضعيفة في امتصاص الإشعاع وفي بعثه

جيدة في عكس الأشعة

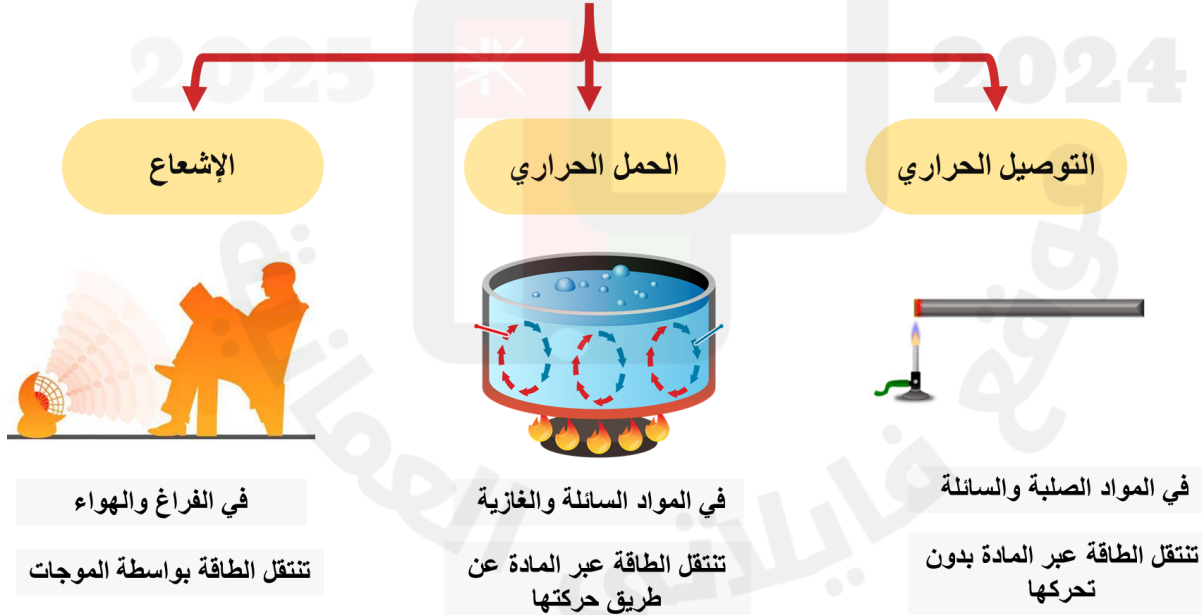


أسطح معتمة غير لامعة

جيدة في امتصاص الإشعاع وجيدة في بعثه

ردئية في عكس الأشعة

مقارنة طرق انتقال الحرارة



تطبيقات وأثار مترتبة على نقل الحرارة

إعداد: أيمن الحجرية



العزل الحراري للمنزل

خفض انتقال الطاقة الحرارية عبر الجدران والأسقف والنوافذ من داخل المنزل لخارجه في الشتاء ومن خارجه للداخل في الصيف.

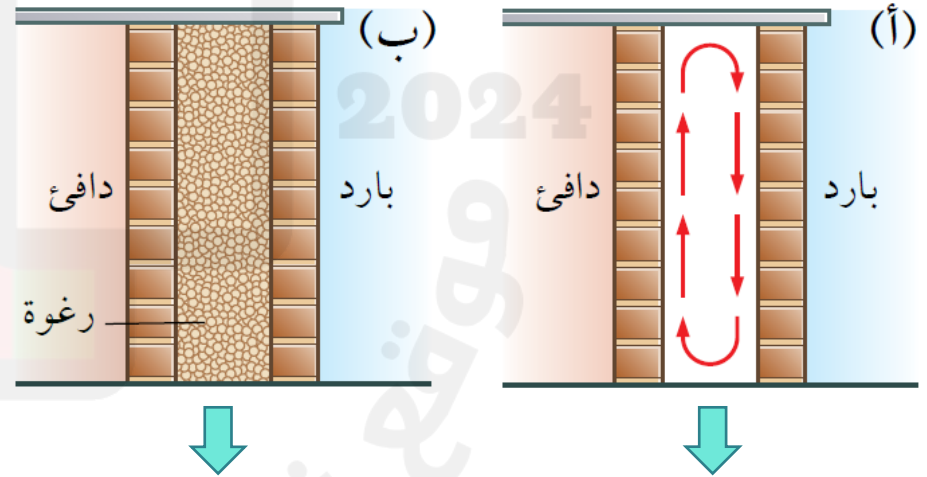
مزايا استخدام العزل الحراري للمنزل

← خفض استهلاك الطاقة الكهربائية

← خفض تكاليف صيانة أجهزة التكييف

الطريقة	طريقة عملها
الستائر السميكة	تقلل دخول الأشعة وخروجها.
إطارات النوافذ المانعة لتسرب الهواء	تمنع تسرب الحرارة من المنزل وإليه
النوافذ ذات الزجاج المزدوج الطبقات	يمنع الفراغ بين ألواح الزجاج فقدان الطاقة الحرارية بواسطة التوصيل والحمل الحراري
جدران الطوب المجوفة ومملوءة بالرغوة (فوم)	تقلل من فقدان الطاقة الحرارية بواسطة التوصيل
طلاء المنزل باللون الأبيض أو لون فاتح	يعكس الإشعاع الحراري القادم من الشمس
وضع طبقة سميكة من مادة عازلة للحرارة على السطوح	يقلل تدفق الحرارة بالتوصيل عبر سطح المنزل إلى الداخل أو الخارج
الأشجار والنباتات الصغيرة	تلطف درجة حرارة البيئة المحيطة بالمنزل، وتقلل أثر أشعة الشمس المباشرة على جدران المنزل

الجدول ١٠-١ طرق الاحتفاظ بالطاقة الحرارية في منزل ما



إضافة الرغوة أو الصوف الزجاجي يمنع فقد الحرارة في التوصيل ويساهم في منع انتقال الحرارة بواسطة الحمل الحراري

الجدران المجوفة تقلل النقل بواسطة التوصيل لكن يمكن انتقال الحرارة بواسطة الحمل الحراري

تطبيقات وأثار مترتبة على نقل الحرارة

إعداد: أ. يمنى الحجرية

الحمل الحراري والمناخ والطقس

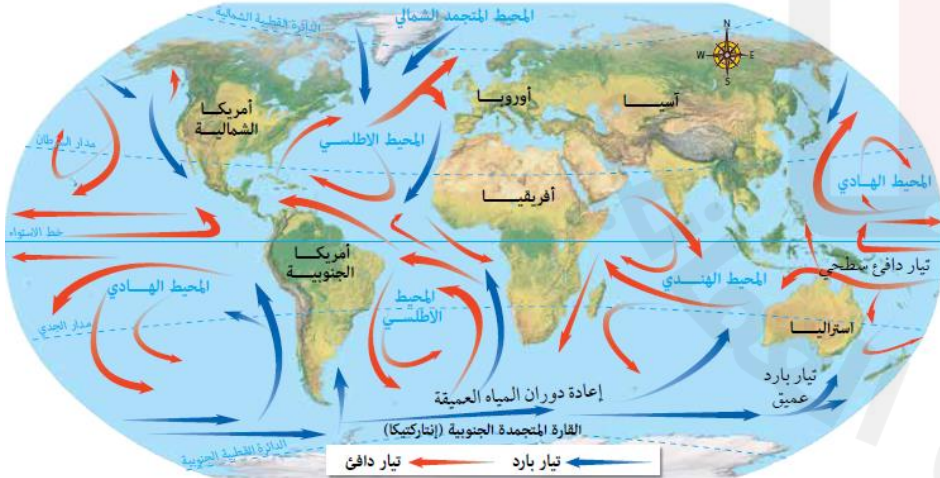
يرتفع الهواء الدافئ فوق خط الاستواء ويهب الهواء البارد في المنطقة شبه المدارية

ينشأ نمط الرياح التجارية

يتدفق الماء الدافئ من المناطق الاستوائية إلى القطبين الباردين وتغوص المياه الباردة وتتدفق نحو خط الاستواء

تيارات المحيط

يساعد هذا النمط على جعل المناطق المعتدلة في العالم صالحة للسكن
تسبب الإحتباس الحراري في بعض التغيرات في تيارات المحيط



الإحتفاظ بالبرودة أو الحرارة في الترموس

يمنع فقدان الحرارة بواسطة التوصيل والحمل الحراري

فراغ بين الجدارين



يمنع فقدان الحرارة بواسطة الإشعاع

سطحان زجاجيان مطليان بلون فضي

يمنع فقدان الحرارة بواسطة الحمل الحراري

سدادة

يمنع فقدان الحرارة بواسطة التوصيل

غلاف فلزي أو بلاستيكي
قارورة زجاجية
مزدوجة الجدار

دعامة عازلة

يمنع فقدان الحرارة بواسطة التوصيل