

# اختبارات مركزية شاملة وتلخيص للمفاهيم والتطبيقات الأساسية



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الأول المتوسط ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-01-04 13:23:28

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب اختبارات الكترونية اختبارات حلول اعراض بوربوينت اوراق عمل  
منهج انجليزي املخصات وتقارير امذكرة وبنوك الامتحان النهائي للدرس

المزيد من مادة  
علوم:

إعداد: هشام فرغلي

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول المتوسط



الرياضيات



اللغة الانجليزية



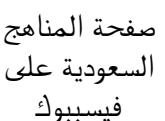
اللغة العربية



ال التربية الاسلامية



المواد على تلغرام



صفحة المناهج  
السعودية على  
فيسبوك

## المزيد من الملفات بحسب الصف الأول المتوسط والمادة علوم في الفصل الأول

مذكرة التفوق رحلة شاملة في أساسيات العلوم الطبيعية والفيزيائية والجيولوجية

1

حل المراجعة النهائية شامل لجميع فصول منهج علوم أول متوسط

2

مراجعة مركزية للاختبار

3

مذكرة التفوق في العلوم للصف الأول المتوسط

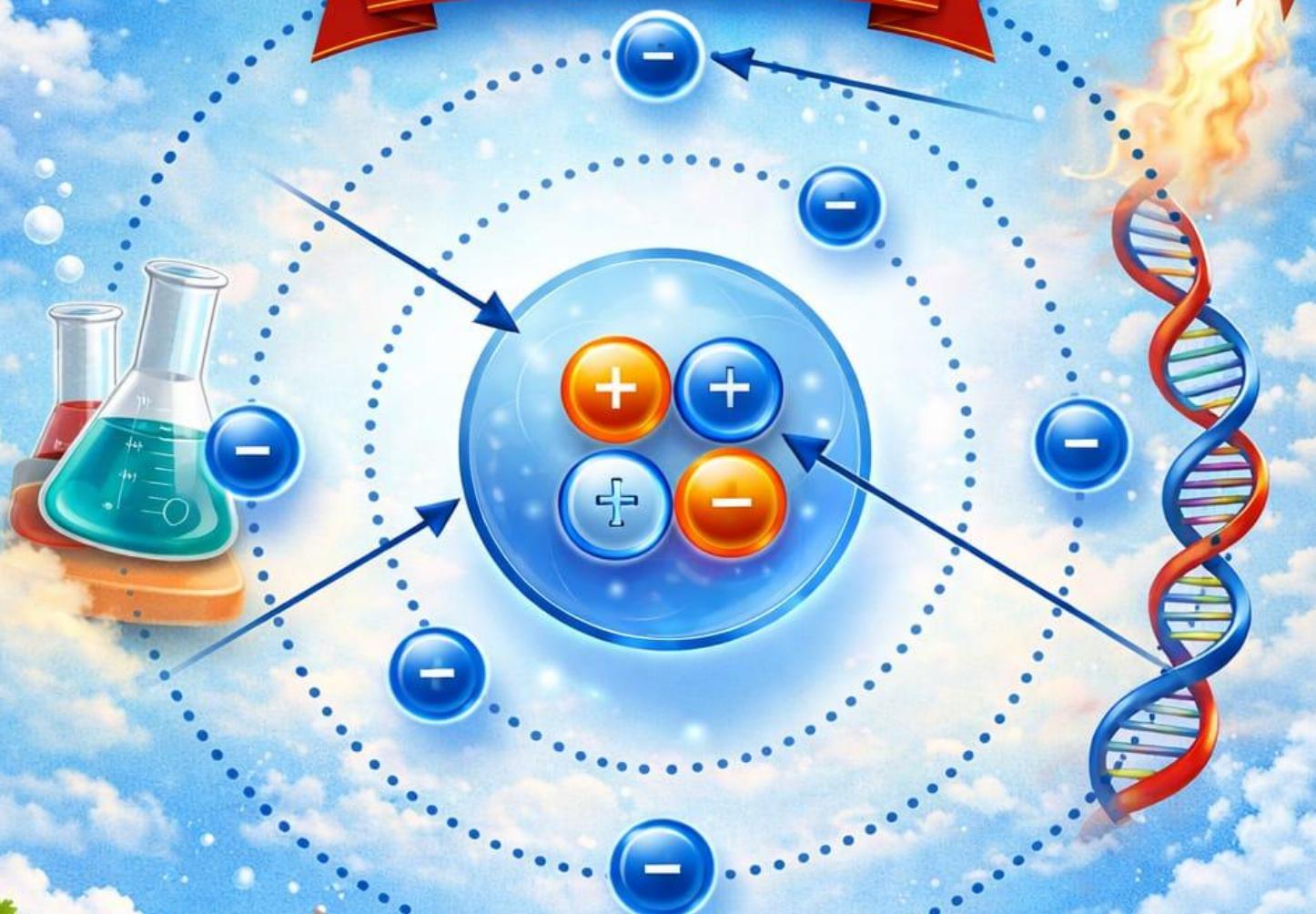
4

أهم المقارنات للاختبارات المركزية في العلوم

5

# الاختبارات المركبة علوم

أول متوسط



هشام فرغلي



# التفوق في العلوم

أ. هشام فرغلي



## أهم المقارنات

### فروع العلوم

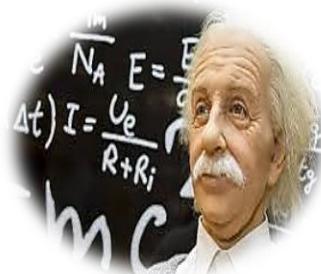
العلوم الطبيعية	علم الأرض	علم الحياة
<p>يهتم بدراسة المادة والطاقة ، وتنقسم إلى :-</p> <p>علم الفيزياء : يدرس الطاقة وقدرتها على تغيير الأشياء .</p> <p>علم الكيمياء : يدرس المادة وتفاعلاتها</p>	<p>يهم بدراسة الأشياء غير الحية مثل الصخور والتربة والمناخ والفضاء</p>	<p>يهم بدراسة المخلوقات الحية وعلاقتها بعض</p>

### أنواع النماذج

النموذج الفكري	النموذج الحاسوبي	النموذج المادي	أوجه المقارنة
هو فكرة أو مفهوم يصف كيف يفكر شخص ما في شيء معين في العالم الطبيعي	هي نماذج يتم بناؤها ببرامج حاسوبية	نموذج يمكن لمسه أو رؤيته	التعريف
نموذج أينشتاين	خرائط الطقس ، حركة الصفائح الأرضية	نموذج الكرة الأرضية - والتركيب الداخلي للخلية والمركبات الكيميائية	امثلة



نموذج حاسوبي



نموذج فكري

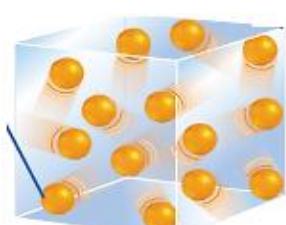
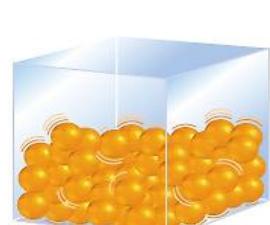
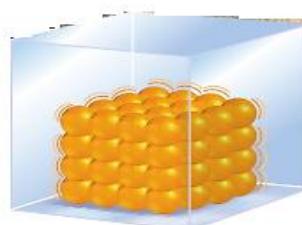


نموذج مادي

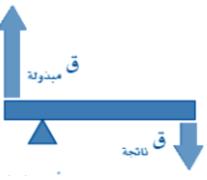
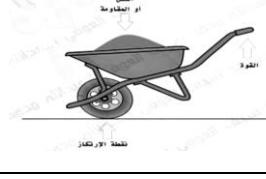
## الفلزات واللافلزات

اللافلزات	أشبه الفلزات	الفلزات	وجه المقارنة
ليس لها بريق ولمعان (معتمة)	بعضها له بريق ولمعان	لها بريق ولمعان	البريق ولمعان
ضعف التوصيل	متوسطة التوصيل	جيدة التوصيل	التوصيل للحرارة والكهرباء
غير قابلة للطرق والسحب	بعضها قابل للطرق والسحب	قابلة للطرق والسحب	قابلية الطرق والسحب
معظمها غازية والصلبة منها هش	جميعها صلبة	صلبة ماعدا الزئبق	حالتها في الطبيعة
الاكسجين الهيدروجين الكلور	السليلكون	الحديد النحاس الذهب	أمثلة

## حالات المادة

المادة الغازية	المادة السائلة	المادة الصلبة	
متغير حسب الوعاء المحبوسة فيه	متغير حسب الإناء	ثابت	الشكل
متغير حسب حجم الإناء	حجم ثابت	ثابت	الحجم
تتحرك بحرية كبيرة	حركة الحركة	حركة اهتزازية	حركة الجسيمات
ضعيفة جدا	ضعيفة	قوية	قوة التماسك
الانتشار	الجريان	الثبات	تفصيل بخصائص
			شكل الجزيئات

## أنواع الروافع

 <p>القوة نقطة الارتكاز</p>	 <p>ق مبذولة ق ناتجة</p>	<p>نقطة الارتكاز بين القوة المبذولة والناتجة يستعمل في زيادة القوة. مفك المستخدم في رفع الغطاء والمقص ومشبك الثياب و الأرجوحة والمجداف</p>	<p><b>النوع الاول</b></p>
 <p>القوة نقطة الارتكاز أو المقطف</p>	 <p>ق ناتجة ق مبذولة</p>	<p>القوة الناتجة بين القوة المبذولة ونقطة الارتكاز كعربة اليد، كسارة الجوز مفتاح المشروعات الغازية زيادة القوة</p>	<p><b>النوع الثاني</b></p>
 <p>القوة نقطة الارتكاز أو المقطف</p>	 <p>ق ناتجة ق مبذولة</p>	<p>القوة المبذولة بين القوة الناتجة ونقطة الارتكاز الفائدة الآلية لهذا النوع &gt; 1 كمضرب الهوكي والملقط والمكنسة اليدوية والصنارة والدبابة تعمل على زيادة المسافة</p>	<p><b>النوع الثالث</b></p>

## تطور النموذج الذري



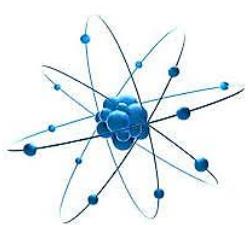
**نموذج جون دالتون** : وضع أفكار وليس نموذج مادي وأهم - بنود نظريته :

- المواد مكونة من ذرات ،
- الذرات لا تنقسم ،
- الذرات تدخل التفاعل بأعداد صحيحة ،
- ذرات العنصر الواحد متشابهة ،
- تختلف ذرات العناصر بعضها عن بعض .
- واعتبر الذرة ككرة مصممة ككرة البليارд.



▪

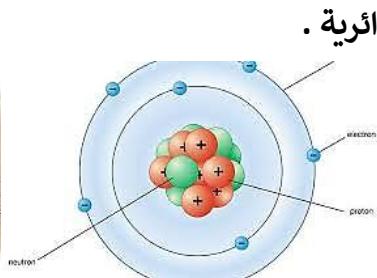
**نموذج طومسون** : قام بتجربة التفريغ الكهربائي  
(تجربة أشعة المهبط) اكتشف الإلكترونات ، وشبه الذرة بكرة الزيت  
(كرة موجبة تتوزع فيها إلكترونات سالبة)



**نموذج رutherford** : قام بتجربة صفيحة الذهب . -  
اكتشف النواة وأن داخلها بروتونات موجبة والإلكترونات تدور حولها  
. وأن معظم حجم الذرة فراغ .

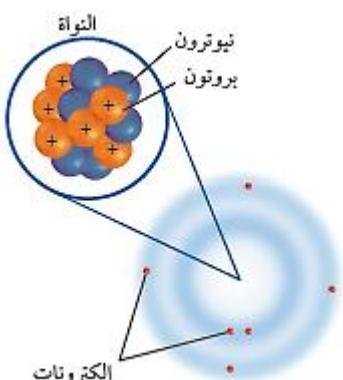


شادويك : اكتشف النيوترونات المتعادلة من خلال تجربة تفجير نواة البريليوم .



نموذج بور : حدد أن الإلكترونات تدور في مستويات دائيرية .  
والمستويات تزداد سعتها كلما ابتعدنا عن النواة  
فالأول (القريب من النواة ) يتسع لإلكترونين فقط.  
المستوى الثاني يتسع لـ ٨ إلكترونات ، والثالث لـ ١٨ ، وهكذا

### النموذج الحديث للذرة



الذرة تتكون من:

نواة موجبة الشحنة (تحتوي على البروتونات والنيوترونات).  
سحابة إلكترونية تحيط بالنواة.

**★ أهم ما يميز النموذج الحديث:**

**أولاً:** الطبيعة المزدوجة للإلكترون

❖ للإلكترون خواص المادة والموجة معًا

**ثانياً:** الإلكترونات لا تدور في مستويات محددة

❖ بل تتحرك داخل سحابة إلكترونية، أي منطقة احتمالية لوجود الإلكترون وليس مساراً ثابتاً

## أنواع الصخور

الصخور المتحولة	الصخور الرسوبيّة	الصخور الناريّة
<p>ت تكون الصخور المتحولة عندما تتعرض صخور قديمة قد تكون ناريّة أو رسوبيّة أو متحولة إلى حرارة وضغط كبيرين لكن دون درجة الانصهار ، فينتج عن هذا إعادة تبلور الصخور وتغيير مكوناتها الكيميائيّة ، وتنقسم إلى نوعين حسب نسيجها الصخري الصخور المتحولة المتورقة الصخور المتحولة غير المتورقة</p>	<p>ت تكون الصخور الرسوبيّة من فتات صخور أخرى أو من أصداف أو من حبيبات معادن أو من مواد أخرى، وتوجد على هيئة طبقات لأنها ت تكون بالترسيب، وتنقسم إلى ثلاثة أنواع الصخور الرسوبيّة الفتاتيّة الصخور الرسوبيّة الكيميائيّة الصخور الرسوبيّة العضويّة</p>	<p>ت تكون الصخور الناريّة عندما تبرد المادة الصخريّة المنصهرة ، وتنقسم الصخور الناريّة إلى سطحية وجوفية</p>
الأردواز ، النيس ، الشيست و الفيليت	الغرين ( الحجر الطيني )	الجرانيت

## الانفصال والمكسر

وجه المقارنة	الانفصال	المكسر
ما هو ؟	انفصال المعدن عند تجزئته إلى قطع ، ذات أسطح خشنة ناعمة ومستوية وعاكسة للضوء	انكسار المعدن إلى قطع ، ذات أسطح خشنة وغير مستوية
أمثلة عليه	الهاليت	الكوارتز

## التجوية والتعرية

التعرية	التجوية
هي عملية إزالة نواتج التجوية ونقلها إلى مسطحات منخفضة حيث يتم ترسيبها	هي عملية سطحية ميكانيكية أو كيميائية تؤدي إلى تفتت الصخور إلى قطع صغيرة وتنقسم إلى قسمين ميكانيكية وكيميائية



## المصطلحات

أسلوب لفهم العالم من حولنا

العلم

١

تفسير محتمل لظاهرة معينة تم ملاحظتها في الطبيعة مدعومة بالمشاهدات المتعددة وناتجة عن مجموعة من الاستقصاءات .

النظريّة العلميّة

٢

قاعدة تصف ظاهرة في الطبيعة دون تفسير لسببها

القانون العلمي

٣

الخطوات المتباعدة المتبعة لحل المشكلات بالمنهج العلمي

الطريقة العلمية

٤

عبارة عن توقع أو تعبير قابل للاختبار

الفرضيّة

٥

العامل الذي يتغير مع الزمن ( الذي يقوم الباحث بتغييره )

المتغير المستقل

٦

هو العامل الذي يتم قياسه

المتغير التابع

٧

العوامل التي تبقى ثابتة دون أن تتغير

الثوابت

٨

هي عينة لا تخضع للاختبار ولكنها تستخدم للمقارنة

العينة الضابطة

٩

هي عملية نشر النتائج عبر الدوريات المحكمة أو الندوات والمحاضرات العلمية

التواصل

١٠

هو الرابط بين المعلومات والمعرفة السابقة بالجديد لتقرر هل تقبل أم ترفض

التفكير الناقد

١١

تغير موضع الجسم بمرور الزمن وبالنسبة لموضع جسم ساكن آخر

الحركة

١٢

تغير المسافة التي يقطعها الجسم مع الزمن .

السرعة

١٣

وتحسب رياضياً بالعلاقة الرياضية التالية:

 $\text{السرعة} = \frac{\text{المسافة}}{\text{الزمن}}$ . وحدة قياسها هي ( متر / ثانية )

سرعة جسم ما في لحظة محددة . ويمكن معرفتها من عدد السرعة

السرعة اللحظية

١٤

هي سرعة جسم تعتمد على اتجاه حركته ومقدار سرعته

السرعة المتجهة

١٥

١٦	التسارع	مقدار التغير في سرعة جسم ما في فترة من الزمن. وبحسب رياضياً بالعلاقة الرياضية التالية: $\text{التسارع} = (\text{السرعة النهائية} - \text{السرعة الابتدائية}) \div \text{الزمن م / ث}$
١٧	التسارع الإيجابي	هو تزايد السرعة يكون اتجاه التسارع في هذه الحالة في نفس اتجاه السرعة
١٨	التسارع السلبي	هو تناقص السرعة يكون اتجاه التسارع في هذه الحالة في عكس اتجاه السرعة
١٩	التمثيل البياني للحركة ( منحنى المسافة الزمن )	هذا المنحنى يمثل محور أفقي ( المحور السيني ) ومحور رأسي ( المحور الصادي ) الזמן يمثل على المحور الأفقي في هذا المنحنى المسافة تمثل على المحور الرأسي في هذا المنحنى مقدار التغير في سرعة جسم ما في فترة من الزمن.
٢٠	التسارع	وبحسب رياضياً بالعلاقة الرياضية التالية: $\text{التسارع} = (\text{السرعة النهائية} - \text{السرعة الابتدائية}) \div \text{الزمن م / ث}$
٢١	القوة	هي العامل الذي يعمل على تغيير الحالة الحركية للجسم وهي نوعان قوة دفع أو قوة سحب وتقاس القوة بوحدة النيوتن
٢٢	القوى المترنة	هي تلك القوى التي تكون قوى المحصلة لها تساوي صفراء ولا تحدث تغير في السرعة المتوجهة للجسم
٢٣	القوى غير المترنة	هي تلك القوى التي تكون قوى المحصلة لها لا تساوي صفراء وتحدث تغير في السرعة المتوجهة للجسم
٢٤	قانون نيوتن الأول	يبقى الجسم على حالته من سكون أو حركة في خط مستقيم ما لم تؤثر فيه قوة محصلة تغير حالته
٢٥	الاحتكاك	قوية ممانعة تنشأ بين سطوح الأجسام المتلامسة ويكون اتجاهه عكس اتجاه الحركة بسبب خشونة الأسطح
٢٦	القصور الذاتي	مقاومة الجسم لإنحداث تغيير بحالته الحركية. كاندفاع الراكب في سيارة أو حافلة عند الفرملة
٢٧	قانون نيوتن الثاني	عندما تؤثر قوة محصلة على جسم فإنها تكسبه تسارع يتناسب عكسياً مع كتلته ويمثل بالعلاقة الرياضية: $\text{التسارع (م / ث}^2) = \frac{\text{القوة المحصلة (نيوتن)}}{\text{الكتلة (كجم)}}$
٢٨	قانون نيوتن الثالث	لكل فعل رد فعل تساويه في المقدار وتعاكسه في الاتجاه
٢٩	الشغل	هو القوة المؤثرة على جسم ما والتي تؤدي إلى حركته باتجاه القوة ويعاقس بالجول ويتم حساب الشغل باستخدام العلاقة الرياضية التالية : $\text{الشغل} = \text{القوة} \times \text{المسافة}$
٣٠	الآلة البسيطة	هي الأداة التي تتطلب حركة واحدة فقط مثل البراغي - البكرة - العجلة
٣١	الآلات المركبة	هي أداة مكونة من مجموعة من الآلات البسيطة . مثل مفتاح العلب

٣٢	الخاصية الفيزيائية	هي أي خاصية للمادة يمكن ملاحظتها أو قياسها دون إحداث تغيير في تركيب المادة الأصلي
٣٣	التغير الفيزيائي	هو تغير الخصائص الفيزيائية ولكن هوية المادة الأصلية تبقى دون تغيير تغيرات فيزيائية شائعة : ١ ذوبان الملح أو السكر في الماء . ٢ انصهار الثلوج ، تجمد الماء ، تبخر الماء وتكتف البخار - ٣ تمزيق الورق . - ٤ طحن السكر والقمح
٣٤	المادة	هي كل ما يشغل حيزاً وله كتلة
٣٥	الحجم	يصف مقدار الحيز الذي يشغل الجسم
٣٦	الكثافة	هي كتلة المادة الموجودة في وحدة الحجوم . وتقاس رياضياً بالعلاقة الرياضية التالية: $\text{الكثافة} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}} \quad \text{أو رمزيًا: } \rho = \frac{m}{V}$ وتقاس الكثافة بوحدة جم / سم <sup>٣</sup>
٣٧	درجة الانصهار	هي درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من حالة الصلابة إلى حالة السائلة وهي للماء عند ٠°C ضغط جوي صفر مئوي
٣٨	درجة الغليان	هي درجة الحرارة التي يتتحول عندها الماء من حالة السائلة إلى الحالة الغازية . وهي للماء عند ١٠٠°C ضغط جوي ١٠٠٠٠ مئوي
٣٩	البلازما	وتكون هذه الحالة عند درجة حرارة أكبر من ٥٠٠٠°C . ولها جميع خواص الحالة الغازية
٤٠	الخاصية الكيميائية	هي الخاصية التي تعطي المادة المقدرة لحدوث تغير فيها ينتج مواد جديدة
٤١	التغير الكيميائي	هو تغيراً في تركيب المادة بسبب خواصها الكيميائية وتنتج عنه مادة جديدة .
٤٢	قانون حفظ الكتلة	كتلة المواد الناتجة من التفاعل = كتلة المواد المتفاعلة
٤٣	العناصر	هي مواد بسيطة مكونة من نوع واحد من الذرات ولا يمكن تفكيكها لمواد أبسط.
٤٤	الجدول الدوري	مخطط لتنظيم عرض العناصر ، لكل عنصر فيه خانة مسجل فيها
٤٥	العدد الذري	هو عدد البروتونات في نواة الذرة
٤٦	العدد الكتلي	هو عبارة عن مجموع البروتونات والنيوترونات
٤٧	النظائر	ذرات عنصر واحد ( لها نفس عدد البروتونات ) لكنها تختلف بعدد النيوترونات.

العدد الذري = عدد البروتونات = عدد الإلكترونات	الذرة متعادلة	٤٨
متوسط كتل نظائر العنصر .	الكتلة الذرية	٤٩
مادة صلبة غير عضوية موجودة طبيعيا . ( غير عضوية أي أنها لم تنشأ من نبات أو حيوان )	المعدن	٥٠
مادة تكون من معدنين أو أكثر . كمعدن الكوارتز المستخدم في صناعة الزجاج و معدن الجرافيت المستخدم في أقلام الرصاص	الصخر	٥١
البلورة هي مادة صلبة ذراتها مرتبة بشكل منتظم ومتكرر ، وكل معدن شكل بلوري خاص	البلورة	٥٢
هي انفصال المعدن عند تجزئته إلى قطع ، ذات أسطح ناعمة ومستوية وعاكسة للضوء	الانفصام	٥٣
هي انكسار المعدن إلى قطع ، ذات أسطح خشنة وغير مستوية	المكسر	٥٤
وهو لون مسحوق المعدن الناتج عن حكه بلوحة الخدش	الحاككة أو المخدش	٥٥
هو كيفية انعكاس الضوء على سطح المعدن . المعدن	المعان (البريق)	٥٦
هي عملية سطحية ميكانيكية أو كيميائية تؤدي إلى تفتت الصخور إلى قطع صغيرة	التجوية	٥٧
هي عملية تفتت الصخور إلى قطع صغيرة دون إحداث تغيير في تركيبها الكيميائي <b>أسبابها</b> ١- تجمد الماء ٢- النباتات والحيوانات	التجوية الميكانيكية	٥٨
هي عملية تؤدي إلى تحلل الصخر مع حدوث تغير التركيب الكيميائي لبعض مكونات الصخور <b>أسبابها</b> ١- الأحماض الطبيعية ٢- الأحماض النباتية ٣- الأكسجين	التجوية الكيميائية	٥٩
هي خليط من مواد عضوية ، وماء ، وهواء ، وصخور تعرضت لعمليات التجوية	التربة	٦٠
١- الصخر الأصلي ٢- درجة ميل السطح ٣- المناخ ٤- الزمن ٥ - المخلوقات الحية	العوامل المؤثرة في تكون التربة	٦١
هي عملية إزالة نواتج التجوية ونقلها إلى مسطحات منخفضة حيث يتم ترسيبها	التعرية	٦٢



التفوق  
في العلوم

أ. هشام فرغلي

تطبيقات رياضية

السرعة والتسرع والشغف

أَكْمَلُ مَا يُلِيهِ

- ١- يتم قياس الشغل بوحدة ال الجول
  - ٢- يُشترط لحدوث الشغل وجود قوة مؤثرة على الجسم و حركته في اتجاه القوة
  - ٣- ما مقدار الشغل الذي يبذله متسابق أولمبي أثناء ركضه مسافة ٣٠٠ م

$$\text{الشغل} = 5 \times 300 = 1500 \text{ جول}$$

**الشغل = القوة × المسافة**

تطبيقات رياضية على السرعة المتوسطة:



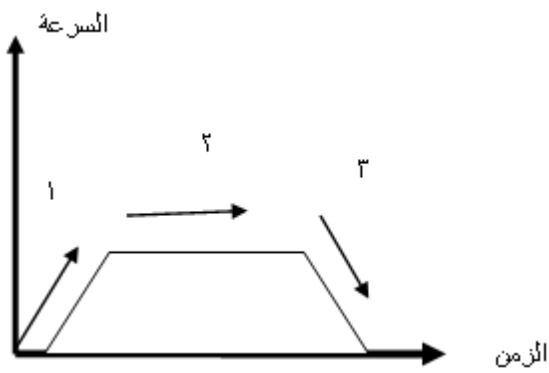
- ١- تقطع طائرة - ١٣٥٠ كم في ٣ ساعات . احسب سرعتها المتوسطة ؟  
المعطيات .. المسافة = ١٣٥٠ كم والزمن = ٣ ساعات  
القانون المستخدم السرعة = المسافة ÷ الزمن  
المطلوب السرعة المتوسطة للطائرة  
الحل

تطبيقات رياضية على التسارع :

تسير عربة في مدينة الألعاب بسرعة - ١٠ م/ث وبعد ٥ ثواني من المسير على سكتها المنحدرة أصبحت سرعتها ٢٥ م/ث احسب تسارع هذه العربة؟

المعطيات السرعة الابتدائية = ١٠ م/ث السرعة النهائية ٢٥ م/ث الزمن ٥ ثواني  
المطلوب.. تسارع العربية

$$\text{الحل / التسارع} = \frac{(\text{السرعة النهائية} - \text{السرعة الابتدائية})}{\text{الزمن}} = \frac{(10 - 25)}{5} = 3 \text{ م/ث}^2$$



أجب عما يلي

- أ- في أي منطقة يكون التسارع إيجابي **المنطقة ١**
  - ب- في أي منطقة يكون التسارع سلبي **المنطقة ٣**
  - ج- في أي منطقة يكون التسارع يساوي صفر **المنطقة ٢**

١ . إذا كان لديك كرة حديدية كتلتها ٢٠ كجم ، قمنا بدفعه إلى الأمام بقوة محصلة مقدارها ٢ نيوتن ، أحسب تسارع الصندوق حسب قانون نيوتن الثاني ؟

المعطيات / الكتلة = ٢٠ كجم      القوة المحصلة = ٢ نيوتن

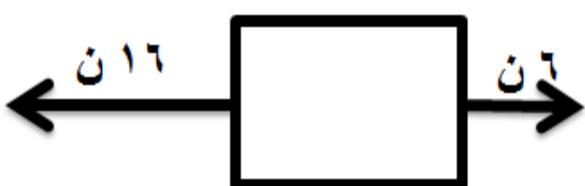
المطلوب / تسارع الكرة الحديدية حسب قانون نيوتن الثاني

الحل      التسارع = القوة المحصلة ÷ الكتلة

$$\text{التسارع} = ٢ \div ٢٠ = ١٠ \text{ م/ث}^٢$$



أحسب القوى المحصلة من الشكل المقابل



القوى المحصلة = طرح القوتين لأنهم في اتجاهين

متعاكسين  $Q = ١٦ - ٦ = ١٠$  نيوتن في اتجاه القوة الأكبر

أحسب التالي

إذا كانت كتلة العربة ٢٥ كجم وتدفع بقوة ١٠٠ نيوتن

١- أحسب تسارع العربة      التسارع =  $١٠٠ \div ٢٥ = ٤ \text{ م/ث}^٢$

٢- تأثير ملء العربة بمعلباتٍ غذائيةٍ على التسارع إذا -

دفعت العربة بنفس القوة      التسارع يقل بزيادة الكتلة



كيفية حساب الكثافة

مكعب من مادة صلبة حجمه ٣ سم ٣ وكتلته ١٥ جرام . ما هي كثافة مادته ؟

الحل :

$\text{الحجم} \div \text{الكتافة} = \text{الكتلة}$

$$\text{الكتافة} = ٣ \div ١٥$$

$$\text{الكتافة} = ٥ \text{ جم / سم}^٣$$

المطلوب :

حساب الكثافة

المعطيات :

$$ك = ١٥ \text{ جم ،}$$

$$ح = ٣ \text{ سم}^٣$$

## تطبيق رياضي على قانون حفظ الكتلة

تم احراق - ١٠ جم من الخشب فأعطت ٤,٥ جم . كم كتلة الدخان الناتج؟

**الحل :**

**المطلوب :**

**المعطيات :**

حساب كتلة الغاز  
المتصاعد

كتلة المادة الأصلية = ١٠  
جم

كتلة المواد متفاعلة = كتلة المواد الناتجة

كتلة المادة الناتجة = ٤,٥  
جم

$$\begin{aligned} \text{كتلة الخشب} &= \text{كتلة المادة الناتجة} + \text{كتلة الغاز} \\ 10 &= 4,5 + \text{كتلة الغاز} \\ \text{كتلة الغاز} &= 10 - 4,5 \end{aligned}$$

## حساب القوة المحصلة

١- عندما تؤثر قوتان في الاتجاه نفسه فإن القوة المحصلة تساوي مجموعهما ولها نفس اتجاه القوتين



$$\text{القوة المحصلة } Q_m = Q_1 + Q_2$$

٢- عندما تؤثر قوتان غير متساوين في اتجاهين متعاكسين فإن القوة المحصلة تساوي الفرق بينهما وباتجاه القوة



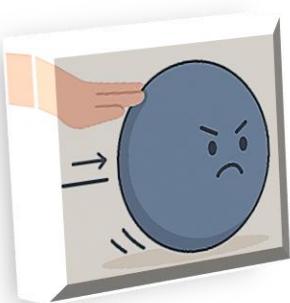
$$\text{القوة المحصلة } Q_m = \text{القوة الكبيرة} - \text{القوة الصغيرة}$$

٣- عندما تؤثر قوتان متساوين ومتراكبين في جسم فإن المحصلة = صفر أي أن حالة الجسم الحركية لا تتغير وتسمى هذه القوى بالقوى المترنة



\* **القوى المترنة :** هي تلك القوى التي تكون قوى المحصلة لها تساوي صفرًا ولا تحدث تغيير في السرعة المتجهة للجسم

\* **القوى غير المترنة:** هي تلك القوى التي تكون قوى المحصلة لها لا تساوي صفرًا وتحدث تغيير في السرعة المتجهة للجسم



## تدريب على قانون نيوتن الثاني

ما مقدار التسارع الناتج عن تأثير قوة محصلة مقدارها ٣٦ نيوتن على جسم كتلته ٩ كجم؟

**الحل:**

المعطيات: القوة المحصلة ٣٦ نيوتن ، الكتلة ٩ كجم

المطلوب : حساب التسارع

القانون المستخدم

التسارع  $m/s^2 = \text{القوة المحصلة نيوتن} / \text{الكتلة كجم}$

التعويض وإيجاد المطلوب

$$\text{التسارع} = 9 \div 36 = 0.25 m/s^2$$