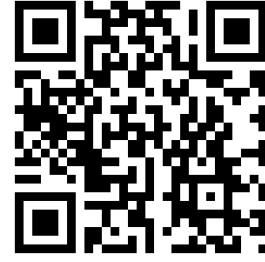


تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



الملف مذكرة العلوم 1445 هـ

[موقع المناهج](#) ← [المناهج السعودية](#) ← [الصف الأول المتوسط](#) ← [علوم](#) ← [الفصل الثالث](#)

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

نماذج اختبارات نهائية مع نماذج الإجابة	1
نموذج إجابة بنك الأسئلة	2
بنك أسئلة شامل	3
اختبار نهائي اختبار نهائي الدور الأول قابل للتعديل	4
اختبار منتصف الفصل	5

تم تحمىة اللفنوم
موقع الراهة الودفة
**مذكرة العلوم
أول متوسط
الفصل الدراسي الأول**
alMānahj.com/sa



التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ	الدرس الأول	العلم
رقم الصفحة في الكتاب	١٨-١٩	الفصل الدراسي الأول

العلوم/ هي طرق لتعلم المزيد حول العالم الطبيعي .

س / ما الفرق بين النظرية العلمية والقانون العلمي بالتمثيل ؟

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج السعودية

الأمثلة :

القانون العلمي	النظرية العلمية	
تشرق الشمس من الشرق كل يوم	يسقط القلم نحو الأرض بسبب الجاذبية الأرضية	مثال
ظاهرة التمدد والتقلص	يتبخر الماء من الملابس بفعل الحرارة	مثال

**** فروع العلوم ثلاثة وهي :**

يهتم بدراسة المخلوقات الحية.	١ - علم الاحياء
يهتم بدراسة أنظمة الأرض والفضاء.	٢ - علم الارض
تهتم بدراسة المادة والطاقة ، وتنقسم لقسمين:	٣ - علم العلوم الطبيعية

**** أقسام العلوم الطبيعية :-**

أ) علم الكيمياء
ب) علم الفيزياء
يهتم بدراسة المادة
يهتم بدراسة الطاقة

المهارات العلمية	الدرس الثاني	التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ
الفصل الدراسي الأول	٢٥-٢٠	رقم الصفحة في الكتاب

الطريقة العلمية : خطوات أو طريقة يتم إتباعها لحل المشكلات

• أكتب خطوات الطريقة العلمية :



* الفرضية : هي تخمين منطقي يمكن اختباره

* عوامل التجربة :

١ - **الثوابت** : هي عوامل لا تتغير أثناء التجربة .

٢ - **المتغيرات المستقلة** : هي عوامل يتم تغييرها أثناء التجربة .

٣ - **المتغيرات التابعة** : هي عوامل تتغير بسبب تغيير العوامل المستقلة

النماذج العلمية	الدرس الثالث	التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ
الفصل الدراسي الأول	٢٦-٢٩	رقم الصفحة في الكتاب

النموذج / هو محاكاة لشيء ما أو حدث ما ويستخدم كأداة لفهم العالم الطبيعي

* أنواع النماذج :

أمثلة	تعريفها	النماذج	م
نموذج الكرة الأرضية نموذج الخلية	يمكن مشاهدتها ولمسها	المادية	-١
خريطة الطقس	يتم بناؤها من خلال برامج حاسوبية	الحاسوبية	-٢
نموذج آينشتاين	هي عبارة عن أفكار ومفاهيم	الفكرية	-٣

* من استخدامات النماذج :

- ١ - تستخدم في التواصل العلمي .
- ٢ - تستخدم لاختبار الفرضيات والتوقعات .
- ٣ - تستخدم لتوفير الوقت والمال والمحافظة على الأرواح

التاريخ : / / ١٤٤٤هـ	تقوم	العلم وتفاعلات الاجسام
رقم الصفحة في الكتاب	١٨ - ٣٣	اسم الطالب /

س١ / حدد الإجابة الصحيحة:-

1	عوامل لا تتغير أثناء التجربة	A	<u>الثوابت</u>	B	المتغير المستقل	C	الفرضية	D	المتغير التابع
2	هي تخمين قابل للقياس	A	العينة الضابطة	B	<u>الفرضية</u>	C	التجربة	D	الثوابت
3	علم يهتم بدراسة المخلوقات الحية	A	العلوم الطبيعية	B	<u>علم الاحياء</u>	C	علم الأرض والفلك	D	جميع ماسبق
4	علم يهتم بدراسة الأرض والفضاء	A	العلوم الطبيعية	A	الكيمياء	A	<u>علم الأرض والفلك</u>	A	الفيزياء

س٢ / اذكر أنواع النماذج العلمية مع ذكر مثال على كل نوع ؟

١- المادية

٢- الحاسوبية

٣- الفكرية

س٣ / ضع المصطلح العلمي المناسب امام كل جملة ؟

م	التعريف	المصطلح
١	هو طريقة لتعلم المزيد حول العالم الطبيعي	<u>العلم</u>
٢	تفسير محتمل لظاهرة معينة ملاحظة في الطبيعة	<u>النظرية العلمية</u>
٣	هو محاكاة لشيء ما أو حدث ما ويستخدم كأداة لفهم العالم	<u>النموذج</u>

التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ	الدرس الخامس	السرعة والتسارع
رقم الصفحة في الكتاب	٤٤ - ٤٩	الفصل الدراسي الأول

السرعة المتوسطة / هي المسافة المقطوعة مقسومة على الزمن .

$$\text{قانون حساب السرعة المتوسطة} \leftarrow \text{السرعة} = \frac{\text{المسافة}}{\text{الزمن}}$$

وحدة قياس السرعة هي (م / ث)

السرعة اللحظية / هي سرعة الجسم عند لحظة زمنية معينة .

التسارع : هو التغير في السرعة المتجهة مقسوم على الزمن .

قوانين نيوتن للحركة	الدرس السادس	التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ
الفصل الدراسي الأول	٥٠-٥٣	رقم الصفحة في الكتاب

* القوة إما قوة **دفع** أو قوة **سحب** .

* وحدة قياس القوة هي / **نيوتن**

* قوة **الاحتكاك** : هي قوة تنشأ بين سطوح الأجسام المتلامسة .

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج السعودية

*** كلما كانت خشونة السطح أكبر كلما كانت قوة الاحتكاك **أكبر**

قوانين نيوتن للحركة

* قانون نيوتن الأول : كل جسم يحتفظ بحالته ما لم تؤثر فيه **قوة خارجية** .

* قانون نيوتن الثاني :

إذا أثرت قوة أو مجموعة قوى على جسم فإنها تكسبه تسارع

* قانون نيوتن الثالث :

لكل (قوة فعل) قوة رد فعل مساوية لها في **المقدار** ومعاكسه

لها في **الاتجاه** .

التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ	الدرس العاشر	الشغل والآلات
رقم الصفحة في الكتاب	٦٦-٦٢	الفصل الدراسي الأول

* الآلة : هي أداة تسهل الشغل .

أنواع الآلات :-

١- الآلة البسيطة وهي التي تتطلب حركة واحدة

٢- الآلة المركبة وهي التي تتكون من مجموعة من الآلات البسيطة.

* صنف الآلات التالية :- بوضع علامة (✓) اسفل التصنيف الصحيح

آلة مركبة	آلة بسيطة	الآلة
	✓	البكرة
✓		مفتاح العلب
	✓	البكرة
	✓	العتلة (الرافعة)
✓		المقص
	✓	مضرب كرة التنس
	✓	السطح المائل

التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ	تقوم	الحركة
رقم الصفحة في الكتاب	٦٥ - ٤٤	اسم الطالب /

س١ / حدد الإجابة الصحيحة:-

1	هي المسافة مقسومة على الزمن	A	السرعة المتجهة	B	السرعة اللحظية	C	<u>السرعة المتوسطة</u>	D	التسارع
2	وحدة قياس القوة	A	م / ث	B	<u>نيوتن</u>	C	جول	D	كلم / ساعة
3	من الأمثلة على الآلات البسيطة	A	<u>البرغي</u>	B	مفتاح العلب	C	السيارة	D	المقص

س٢ / اذكر نص قانون نيوتن الثالث ؟

لكل (قوة فعل) قوة رد فعل مساوية لها في المقدار ومعاكسه لها في الاتجاه .

س٣ / ضع المصطلح العلمي المناسب امام كل جملة ؟

م	التعريف	المصطلح
١	كل جسم يحتفظ بحالته من السكون أو الحركة المنتظمة في خط مستقيم ما لم تؤثر فيه تلك القوة	<u>قانون نيوتن الاول</u>
٢	قوة تنشأ بين السطوح المتلامسة	<u>الاحتكاك</u>

التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ	الدرس الحادي عشر	الخواص والتغيرات الفيزيائية
رقم الصفحة في الكتاب	٨٢-٨٤	الفصل الدراسي الأول

الخاصية الفيزيائية : أي خاصية للمادة يمكن ملاحظتها أو قياسها دون حدوث تغيير في تركيبها .

من أمثلة الخواص الفيزيائية : اللون - الشكل - الطول - الكتلة - الحجم - الكثافة - حالة المادة - الخاصية الفلزية

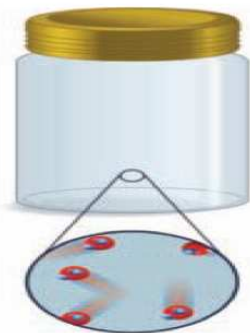
المادة : هي كل ما يشغل حيز من الفراغ وله كتلة .

* حالات المادة أربع هي : <http://alManahj.com/sa>

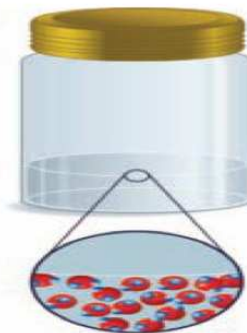
١ - البلازما ٢ - الجامدة ٣ - السائلة ٤ - الغازية

* درجة الانصهار : هي درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة الجامدة إلى الحالة السائلة .

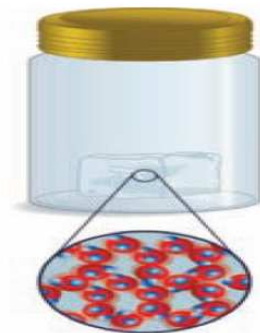
* درجة الغليان : هي درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية .



الحالة الغازية



الحالة السائلة



الحالة الجامدة

س ١ / في الصور أعلاه توضيح لجزيئات (السائل و الغاز و الصلب) ضع حالة المادة المناسبة لكل صورة ؟

التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ	الدرس الثالث عشر	الخصائص والتغيرات الكيميائية
رقم الصفحة في الكتاب	٨٩-٩٣	الفصل الدراسي الأول

* **التغير الكيميائي** : هو تغير يطرأ على المادة ويغير من تركيبها الأصلي وينتج مواد جديدة .

من أمثلة التغيرات الكيميائية : احتراق الورقة و صدأ الحديد

* دلائل حدوث تغير كيميائي :

إنتاج الحرارة - الضوء - الصوت - تغير في اللون - تصاعد دخان

تغيرات المادة	تقوم	التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ
اسم الطالب /	٩٣ - ٨٢	رقم الصفحة في الكتاب

حدد الإجابة الصحيحة:-

1	درجة غليان الماء تساوي:	A	100 درجة مئوية	B	10 درجة مئوية	C	صفر	D	23 درجة مئوية
2	أي خاصية للمادة يمكن ملاحظتها أو قياسها دون إحداث أي تغير في تركيب المادة الأصلي	A	التغير الفيزيائي	B	التغير الكيميائي	C	التغير الحراري	D	لاشي مما سبق
3	من الأدلة على حدوث تفاعل كيميائي:	A	انتاج حرارة أو ضوء	B	تصاعد دخان	C	تغير في اللون	D	جميع ما سبق
4	عناصر قابلة للحسب والطرق وموصلة للحرارة والكهرباء:	A	الفلزات	B	اشباه الفلزات	C	اللافلزات	D	لاشي مما سبق

س٢ / اذكر الفرق بين الخواص الكيميائية والخواص الفيزيائية ؟

التغير الكيميائي ينتج مادة جديدة / التغير الفيزيائي لاينتج مادة جديدة فقط تغير في الخواص

(الإجابة مفتوحة)

س٣ / اذكر حالات المادة ؟

١- سائلة ٣- صلبة

٢- غازية ٤- بلازمية

س٤ / ضع المصطلح العلمي المناسب امام كل جملة ؟

م	التعريف	المصطلح
١	تحول المادة من الحالة الصلبة الى السائلة	الانصهار

تركيب المادة	الدرس الرابع عشر	التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ
الفصل الدراسي الأول	١٠٧-١٠٤	رقم الصفحة في الكتاب

** المادة تتكون من جسيمات صغيرة جداً تسمى **الذرات** .

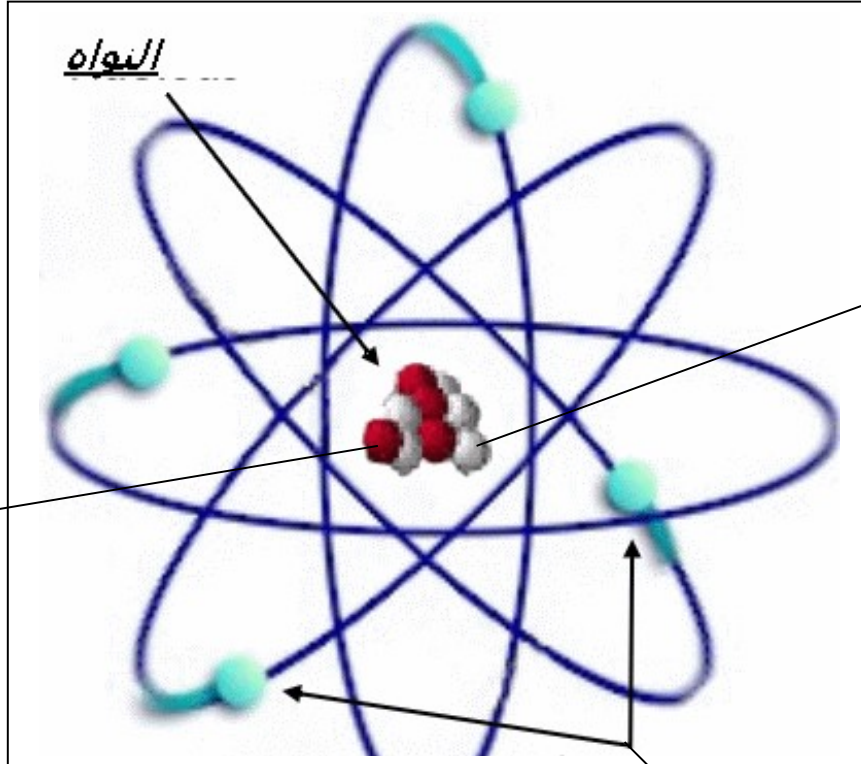
الذرة : هي أصغر جزء من المادة .

** قانون **حفظ المادة** : المادة لا تفنى ولا تستحدث وإنما تتحول من شكل لآخر .

موقع المناهج السعودية

alManahj.com/sa

س ١ / الرسم التالي يبين مكونات الذرة أكمل البيانات الناقصة ؟



النيوترونات

+
البروتونات

-
الإلكترونات

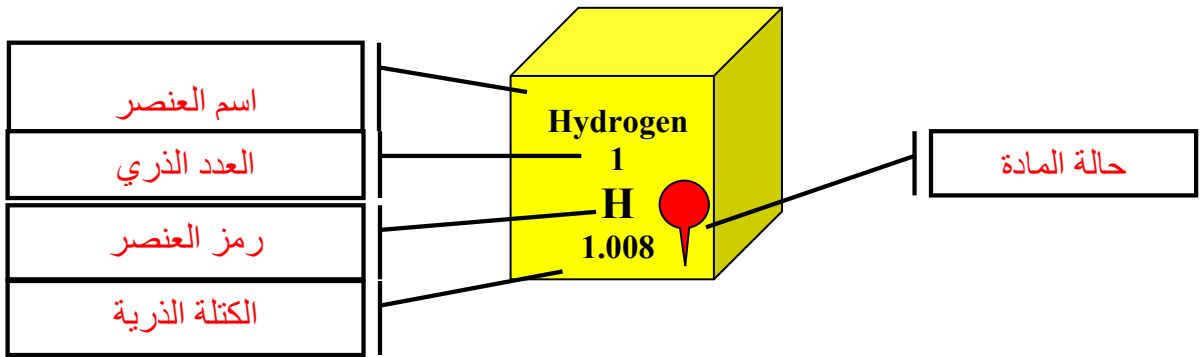
التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ	الدرس السادس عشر	العناصر والجدول الدوري
رقم الصفحة في الكتاب	١٠٩-١١٠	الفصل الدراسي الأول

العنصر : مادة طبيعية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر منها بالطرائق الاعتيادية .

** تنقسم العناصر إلى ٣ أنواع هي :

- ١ - **الفلزات** : مثل الحديد والذهب والزنبق .
- ٢ - **للالفلزات** : مثل الأكسجين والهيدروجين .
- ٣ - **اشباه الفلزات** : مثل السيليكون .

س ١ / إلى ماذا تشير الأسهم على الرسم التالي :



اكمل:

	اسم العنصر:
	رمز العنصر:
	العدد الذري:
	الكتلة الذرية:

المركبات	الدرس الثامن عشر	التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ
الفصل الدراسي الأول	١١٤-١١٦	رقم الصفحة في الكتاب

** المواد تبعاً لتركيبها تنقسم إلى ٣ أقسام هي :

١ - العناصر ٢ - المركبات ٣ - المخاليط

* **المركب** : يتكون من اتحاد كيميائي بين عنصرين أو أكثر



مثل الماء ← الصيغة الكيميائية ←

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج السعودية
alManahj.com/sa

* **المخلوط** : يتكون من مادتين أو أكثر

أنواع المخاليط :

١ - المخاليط **المتجانسة** : لا يمكن الفصل بين مكوناتها مثل العصير و الهواء

٢ - المخاليط **غير المتجانسة** : يمكن الفصل بين مكوناتها مثل السلطة و (الرمل مع السكر)

تركيب المادة	تقوم	التاريخ : / / ١٤٤٤ هـ
اسم الطالب /	١٠٤ - ١١٩	رقم الصفحة في الكتاب

حدد الإجابة الصحيحة:-

1	تتكون الذرة من	A نواة	B بروتونات ونيوترونات	C إلكترونات	D جميع ماسبق
2	جسيمات سالبة الشحنة :	A البروتونات	B الإلكترونات	C النيوترونات	D لاشي مما سبق
3	الأعمدة في الجدول الدوري تسمى :	A دورات	B مجموعات	C عناصر	D فلزات
4	المخلوط الذي يمكن فصل مكوناته بسهولة	A المخلوط المتجانس	B المخلوط الغير متجانس	C المركبات	D لاشي مما سبق

alManahj.com/sa

س ٣ / اذكر اقسام العناصر في الجدول الدوري؟

١- الفلزات ٢- اشباه الفلزات ٣- للافلزات

س ٤ / ضع المصطلح العلمي المناسب امام كل جملة؟ (٤ درجات)

م	التعريف	المصطلح
١	المادة لا تفنى ولا تستحدث من عدم	<u>قانون حفظ المادة</u>
٢	هي أصغر جزء من المادة	<u>الذرة</u>
٣	يتكون من اتحاد كيميائي بين عنصرين أو أكثر وتختلف خواصه عن خواص مكوناته	<u>المركب</u>

