

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية



* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/bh>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السابع اضغط هنا

<https://almanahj.com/bh/7>

* للحصول على جميع أوراق الصف السابع في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/bh/7science>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السابع في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/bh/7science1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف السابع اضغط هنا

<https://almanahj.com/bh/grade7>

* لتحميل جميع ملفات المدرس علي الحواج و خليل فردان اضغط هنا

[almanahjbhbot/me.t//:https](https://t.me/almanahjbhbot)

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

ملخص العلوم للصف الاول الاعدادي

الاسم:

الصف:

إعداد: علي الحواج/خليل فردان
الصف: اول اعدادي/1

ملاحظة: الملخص لا يغني عن الكتاب وإنما مساند له

التعريفات

- القياس: طريقة لوصف الاشياء باستخدام الارقام.
- الدقة: مدى تقارب القياسات بعضها من بعض.
- الضبط: مقارنة قياس ما بالقيمة المقبولة قياس الكمية نفسها.
- الحجم: مقدار الحيز الذي يشغله الجسم.
- الكتلة: مقدار كمية المادة الموجودة في الجسم.
- الكثافة: كتلة المادة الموجودة في وحدة الحجم.
- الوزن: مقدار قوة جذب الارض للجسم.
- درجة الحرارة: مدى سخونة جسم او برودته.
- الزمن: الفترة بين حدثين.
- المادة: أي شئ له كتلة ويشغل حيزاً.
- الذرة: جسيم صغير يتكون منه اغلب انواع المادة.
- قانون بقاء المادة: المادة لا تفنى و لا تستحدث وإنما تتحول من شكل الى آخر.
- الإلكترونات: جسيم غير مرئي سالب الشحنة.
- البروتونات: جسيم موجب الشحنة.
- النواة: الجزء المركزي في الذرة.
- النيوترون: جسيم داخل نواة الذرة متعادل الشحنة.
- العنصر: مادة تتكون من نوع واحد من الذرات.
- العدد الذري: يمثل عدد البروتونات في نواة ذرة العنصر.
- العدد الكتلي: مجموع عدد البروتونات و النيوترونات في نواة الذرة.
- الفلزات: مواد موصلة للحرارة و الكهرباء ولها لمعان فلزي وجميعها صلبة ما عدا الزئبق.
- اللافلزات: مواد يكون يكون مظهرا معتما غالبا و قد تكون صلبة او سائلة ولكن معظمها غازية.
- اشباه الفلزات: عناصر تشبه في خواصها الفلزات و اللافلزات وجميعها صلبة في درجة حرارة الغرفة.
- الصيغة الكيميائية: تدل على العناصر التي تكون المركب.

السرعة اللحظية: السرعة في لحظة معينة.
 الشغل: تحريك الجسم في نفس اتجاه القوة المؤثرة.
 الآلة البسيطة: التي تتطلب حركة واحدة فقط.
 = المركبة: تتكون من مجموعة من الآلات البسيطة.
 الفائدة الآلية: النسبة التي تضاعفها الآلة القوة المؤثرة.
 الرافعة: قضيب او لوح يدور حول نقطة ثابتة.
 المستوى المائل: السطح المنحدر الذي يمكنك من رفع جسم ثقيل بقوة اقل.
 البرغي: مستوى مائل يلتف حول اسطوانة.

بادئات النظام الدولي

المضروب فيه	البادئة
1000000000	جيجا
1000000	ميغا
1000	كيلو
100	هكتو
10	ديكا
1	الوحدة
0.1	ديسي
0.01	سنتي
0.001	ملي
0.000001	مايكرو
0.000000001	نانو

الوحدة	الكمية
م ³	الحجم
كجم	الكتلة
سم ³ /جم	الكثافة
نيوتن	الوزن
ك/س/ف	درجة الحرارة
الثانية	الزمن

المقروانين

الكثافة = الكتلة ÷ الحجم / سم³/جم

العدد الكتلّي = البروتونات + النيوترونات.

السرعة المتوسطة = المسافة المقطوعة ÷ زمن الحركة - م/ث

المسافة = السرعة المتوسطة × الزمن

الشغل = القوة × المسافة - جول

الفائدة الآلية = المقاومة ÷ القوة المؤثرة

نظريات الذرة

العالم	النظرية
لافوازييه	ان المادة لاتفنى ولا تستحدث و انما تتحول من شكل الى آخر
دالتون	أ- المادة تتكون من ذرات صغيرة ب- كل نوع من المادة يتكون من نوع واحد من الذرات
تومسون	اكتشف الإلكترونات الذرة موجبة تتوزع فيها الإلكترونات
بور	الإلكترونات تدور حول النواة في مستويات طاقة مختلفة
راندرفورد	أ- معظم حجم الذرة فراغ ب- النواة بداخلها بروتونات والإلكترونات تنتشر في الفراغ المحيط بالنواة
تشارديك	اكتشف النيوترونات داخل النواة
النموذج الحديث	للإلكترونات خواص موجية وجسيمية مستويات الطاقة غير محددة بل تشكل الإلكترونات سحابة حول النواة

تعاريف

+ قطعة حديدية أبعادها 10سم/30سم/50سم وكتلتها 9000 جرام
أوجد ما يلي:
+ الحجم:
+ الكثافة:

لا تنس كتابة القوانين

+ مفاهيم:
(.....) المادة لا تفنى ولا تستحدث وإنما تتحول من شكل إلى آخر.
(.....) جسيم صغير جدا يتكون منها اغلب انواع المادة.

°

الوزن	الكتلة	بنود المقارنة
		المفهوم
		أداة القياس
		وحدة القياس
		هل تختلف الكمية باختلاف موقع الجسم؟

+ضع علامة (/) على المواد من القائمة التالية:

- [] الضوء
- [] الألمنيوم
- [] الهواء
- [] البلاستيك
- [] الأكسجين
- [] الأفكار
- [] الماء
- [] الكهرباء
- [] الحرارة
- [] النيتروجين
- [] الإعتقاد

مع التمنيات بالتوفيق والنجاح

لايجوز النسخ إلا بإذن المُعد.....