

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



## شرح مراجعة وفق الهيكل الوزاري

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الإماراتية](#) ⇨ [الصف السابع](#) ⇨ [علوم](#) ⇨ [الفصل الأول](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 07:01:19 2023-11-08

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع



## روابط مواد الصف السابع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

<a href="#">نموذج الهيكل الوزاري انسابير</a>	1
<a href="#">نموذج الهيكل الوزاري الحديد بريدج</a>	2
<a href="#">حل أوراق عمل داعمة الوحدة الرابعة الجدول الدوري</a>	3
<a href="#">أوراق عمل داعمة الوحدة الرابعة الجدول الدوري</a>	4
<a href="#">حل نماذج أسئلة امتحانات سابقة</a>	5

## شرح هيكله العلوم الصف السابع

2023-2024

### النظريه العلميه

.هي شرح لملاحظات او احداث بناء علي المعرفه المكتسبه من عدة ملاحظات

- تستند النظرية العلمية الي الملاحظات المتكرره و التحقيقات العلميه
- اذا لم تدعم معلومات جديده النظرية العلميه فيتم تعديلها او رفضها
- تحاول النظرية العلميه تفسير سبب حدوث شيء ما
- عاده ما تكون النظرية العلميه اكثر تعقيدا من القانون العلمي و قد تنطوي علي العديد من الفرضيات المدعومه جيدا

### القانون العلمي

هو نمط او حدث في الطبيعه يكون صحيح علي الدوام

- القوانين العلميه هي ملاحظات لاحداث متشابهة تمت ملاحظتها بشكل متكرر

- اذا وجدت ملاحظات جديدة عديده مخالفه للقانون فسيتم رفضه
- ينص القانون العلمي على ان شيء ما سيحدث
- عاده ما يستند القانون العلمي الى فرضيه واحده مدعومه جيدا لذلك فهي اقل تعقيدا من النظرية العلميه

### التفكير الناقد

هو مقرنه بين المعلومات التي تعرفها من الاساس مع معلومات جديدة

### الاحياز

وهو الميل المقصود اة غير المقصود نحو نتيجة محده

العوامل التي تقلل الانحياز

- التجربة العمياء
- اخذ العينات
- التكرار

## الدقة

هي وصف لمدي تقارب القياسات من القيمه الاصلية

## الضبط

هو وصف لمدي تقارب القياسات من بعضها البعض

## المتغيرات

- المتغير
- لمتغير هو احد عوامل التجربه و يمكن ان يكون له اكثر من قيمه
- المتغير التابع

هو العامل الذي يتم قياسه او ملاحظته اثناء التجربه

- المتغير المستقل

و هو العامل المطلوب اختباره

## الثوابت

هي العوامل التي لا تتغير

## الديزل الحيوي

قام العالم (رودولف ديزل) باستخدام زيت الفول السوداني كمحرك ولكن بعد ظهور البترول اصبح البترول مفضلا علي زيت الفول السوداني لان البترول ارخص سعرا

الماده الكيميائيه

هي ماده لها تركيب ثابت دائما

العنصر

هي ماده تتكون من نوع واحد من الذرات

المركب

هي ماده تتكون من عنصرين او اكثر ترتبط بروابط كيميائيه



هذا عنصر ثاني اكسيد الكربون

هذه تسمى صيغه كيميائيه

الظاهر باللون الاحمر يسمى رقم (عدد) سفلي

الظاهر باللون الكحلي(الأزرق الغامق) هو عنصر الاكسجين  
الظاهر باللون الاصفر هو عنصر الكربون

\*المواد الكيميائيه

المركب ← → العنصر

خليط متجانس (محلول)

المخاليط خاليط غير

متجانس

## درجة الانصهار

هي عندما تتحول حالة المادة من الحالة الصلبه الي الحالة الصلبه

## درجة الغليان

هي تحول حالة المادة من الحالة الصلبه للحاله الغازيه

## الكثافه

هي كتله لكل وجده حجم

## قابليه الذوبان

وهي عندما تذوب ماده في ماده اخري بتوزيع متساوي



الخواص التي تعتمد علي  
الكميه



الطبخ



## الكتله

# الخواص غير المعتمده علي الكميه

- التوصيل
- درجه الانصهار
- درجه الغليان
- حاله ماده

- الكثافه
- قابليه الذوبان
- المغناطيسييه

### التغير الفيزيائي

هو تغير في حاله ماده مثل الحجم اللون الشكل دون تغير هويه ماده

### التسامي

هو تغير في حاله الماده من الحاله الصبيه الي الغازيه مباشرة

### التكاثف

هي العمليه التي يتحول فيها الغاز الي سائل

### التجمد

هو التحول من الحاله السائله الي الصلبه

## الترسب

من الحاله الغازيه الي الحاله الصلبه

الخاصيه الكيميائيه

هي تحول ماده الي ماده جديده

مؤشرات حدوث تفاعل كيميائي

- فقاعات غازيه
- تغير في الطاقه
- تغير في الرائحه
- تغير في اللون



هل هذه المعادله موزونه؟ لا

## العلماء و ما اعتقدوه عن المادة

في الماضي اعتقد العلماء ان المادة في الاغلب نار, هواء, ماء, تراب و لكن جاء عالم يوناني يسمي ديموقريطس و اعتقد ان المادة تتكون من اجسام صغيره يتعذر تقسيمها و اطلق عليها اسم

”وهي كلمه يونانيه وتم اشتقاق كلمه ”ذرة (ATOMOS)

و جاء العالم ارسطو لكنه لم يؤمن بتحليل ديموقريطس المنطقي و ارجع الفكره القديمه التي تفسر ان المادة تتكون من ماء هواء تراب نار و لان ارسطو كان اكثر شهره من ديموقريطس فلاقت افكار ارسو قبولا اكبر و اكثر و بعد فتره زمنيه طويله جدا جاء عالم اخر يدعي جون دالتون اكد علي كلام و تفسير ديموقريطس و اكد ان الماده تتكون منذرات يتعذر تقسيمها

## الذره

هي اصغر جزيء في العنصر

## اجزاء الذره

- النواه وهي جسم ذو شحنة موجبه
- (البروتون هو جزيء صغير ذو شحنة موجبه  $+1$ )
- (=) النيوترون و هو جسم متعادل الشجنه

## العالم بور

اكتشف العالم بور الالكترونات و هي جسيمات سالبه الشحنة خارج النواه و اثبت انها تدور في مستويات طاقه

## الكوركات

هي جزيئات داخل البروتونات و النيوترونات  
....وهي ست انواع و هم

- فوقى
- تحتي
- جذاب
- غريب
- علوي,سفلي

العدد الذري

وهو عدد البروتونات في النواه

الذره المستقره

عندما تقول ذره مستقره/ثابته/متعادله فأنت تقصد ان عدد البروتونات تساوي عدد الالكترونات

النظائر

هي ذرات من نفس العنصر لكنها تحتوي علي عدد نيوترونات مختلف

العدد الكتلي

هو مجموع البروتونات و النيوترونات في الذره

# الجدول الدوري

دوره	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H																	2 He
2	3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
3	11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
4	19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
5	37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba		57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
	87 Fr	88 Ra		103 Nh	104 Fl	105 Mc	106 Lv	107 Ts	108 Og	111 Dh	112 Ds	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	117 Ts	118 Og	

مما يتكون العنصر في الجدول الدوري؟

اولا حاله ماده ان كانت علي هيئة بالون فهو غاز و اذا كان علي شكل مكعب ابيض فهو فلز اذا كان علي شكل قطرة ماء فهو سائل



مما يتكون مفتاح العنصر

- الحالة الفيزيائية
- الاسم
- العدد الذري
- الرمز
- الكتلة الذرية

يتقسم الجدول الدوري الي خطوط و صفوف افقيه و رسيه  
يسمي الصف الراسي بالمجموعه وهم تربطهم خواص كيميائيه  
اما الخطوط الافقيه تسمى دورات هناك بعض العناصر سميت  
علي اسماء العلماء مثل رذرفورديوم

خواص الفلزات

- لها بريق
- لها قابليه توصيل الحراره و الكهرباء
- لها قابليه الطرق و السحب

اسماء المجموعات في الجدول الدوري

- المجموعه 1 الفلزات القلويه
- المجموعه 2 الفلزات القلويه الارضيه

- المجموعه 3-12 العناصر الانتقاليه
- المجموعه 17 الهلوجينات
- المجموعه 18 الغازات النبيله

سلسله الانتيدات و الاكتينيدات

هذه السلسله تابعه للعناصر الانتقاليه و لم يتم وضعها للا  
يصبح الجدول الدوري كبير جدا

الافلزات

هل علمت يوما ان اغلب جسدك يتكون من الافلزت و هي

- %الاكسجين بنسبه 65
- %الكربون بنسبه 18.5
- % الهيدروجين بنسبه 9.5
- %النيتروجين بنسبه 3.3
- %عناصر اخرى بنسبه 3

وهي عكس خواص الفلزات

ملاحظه: اذا تفاعل احدى عناصر الهلوجينات مع فلز سيكون ملح

اشباه الفلزات

هو عنصر له خواص الفلزات و خواص الافلزات

# قوانين نيوتن

الحركة

هي تغير في الموقع

النقطة المرجعية

هي النقطة البدائية التي تصف موقع الجسم نسبة اليها

المسافة

هي الطول الكلي للمسار الذي قطعه

الزاحة

هي المسافة بين نقطة البدايه و نقطة النهايه

السرعه

هي المسافة المقطوعه مقسومه علي

# بالتوفيق و

# النجاح يا ارب

# عمل الطالبه:لدى

# عمر

هو التحقيق في الاحداث الطبيعيه استكشافها و \_\_\_\_\_  
استكشاف المعلومات الناتجه عن هذه التحقيقات

هو العلم الذي يدرس التضاريس و الصخور \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_ اذا وجدت معلومات مخالفه للقانون يتم رفضها

صح ام خطأ:

\_\_\_\_\_ التجربه العمياء تقلل من الانحياز

\_\_\_\_\_ - الدقه هي مدى تقاربالقياسات من بعضها البعض

\_\_\_\_\_ الثوابت هي العوامل التي تتغير اثناء التجربه

\_\_\_\_\_ العنصر هي ماده تتكون من نوع واحد من الذرات

اختر الاجابه

هي عندما يتحول حاله الماده من سائله الى غاز

(درجه الانصهار--درجه الغليان --التسامي)

ليس من مؤشرات حدوث تفاعل كيميائي

(الفقاعات الغازيه--تغير في الرائحه--الذوبان)

من الذي اثبت تفسير ديموقريطس

(بور--دالتون--ارسطو)

من الذي اكتشف النواة

(تشادويك--رذرفورد--طومسون)

عدد البروتونات هو

(العدد الذري--العدد الكتلي--العدد البروتوني)

ما الذي يمثل هيئه غاز

(المكعب--القطره ماء--بالون)

ليس من خواص الفلزات

(بريق--توصيل--مظهر باهت)

ما المجموعه التي اذا تفاعلت مع فلز تكون ملح

(الهالوجينات--الغازات النبيله--القلويه)

المسافه بين نقطه البدايه و نقطه النهايه

(المسافه--الازاحه--السرعه)

السرعه هي

(المسافه÷الزمن--الزمن÷المسافه--التسارع)









