

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الملف ملخص الدرس الأول الذرات والعناصر والمركبات من الوحدة الأولى

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الإماراتية](#) ← [الصف الثاني عشر العام](#) ← [علوم](#) ← [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العام



روابط مواد الصف الثاني عشر العام على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

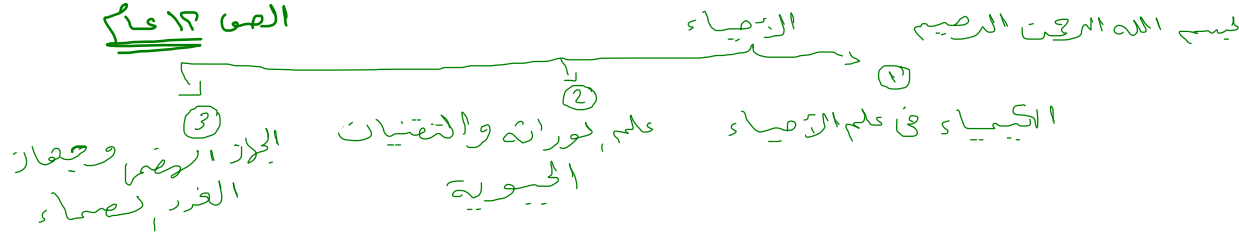
[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العام والمادة علوم في الفصل الأول

تلخيص الجهاز العصبي	1
دليل الأنشطة	2
مذكرة بنية النبات ووظائفه	3
التغذية	4
الدرس 3 الجهاز العصبي الحواس	5

1-9-2022
الحصة الأولى



الوصدة الادع : الكيمياء في علم الزيمياء

الدرس ①: الذرات والعاصر والمركبات

=

Mr.Ahmed Elhddad
0566051425 - 0547640555
<https://t.me/elhddad37>
Science - Biology - Math 6,7,8

almanahj.com/ae
المنهاج الإماراتية

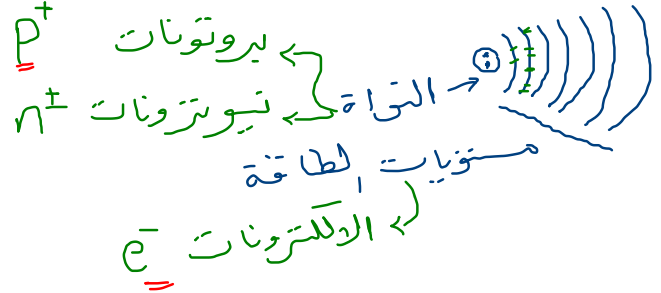
علم الكيمياء :-

هو العلم الذي يهتم بدراسة المادة وتركيبها وخواصها .

- هي تلامه كتلة ويكفل حيناً منه الفراغ .
- الذرة : هي وحدة بناء المادة .

مكونات الذرة :-

ملاحظات

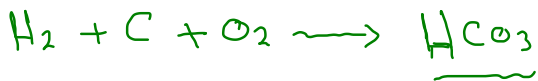
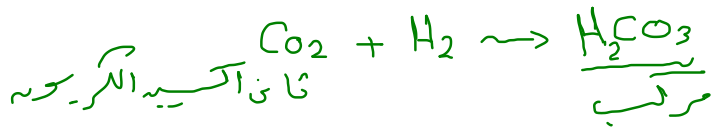
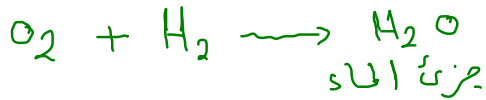
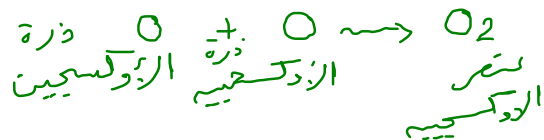


عدد e^- = عدد p^+ ← الذرة متعادلة .

عدد e^- < عدد p^+ ← الذرة سالبة (غير مستقرة)

عدد e^- > عدد p^+ ← الذرة موجبة (غير مستقرة)

* عندما يكون عدد e^- مساو لعدد p^+ تكون الذرة متعادلة وسكنتر الارجالية صفر .



ذرة + ذرة → عنصر

عنصر + عنصر → جزيء

عنصر + جزيء → مركب
 عنصر + عنصر + عنصر → مركب

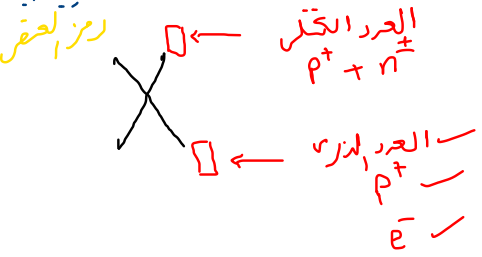
مركب + مركب → مادة

الذرة مستقرة
 $e^- = 8$
 $p^+ = 8$
العدد الذري = 8

* العدد الكتلي = عدد البروتونات p^+ + عدد النيوترونات n^0
 * العدد الذري = عدد البروتونات p^+ = عدد الإلكترونات e^-

* العنصر :-

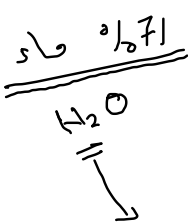
هو صيغة نقية لا يمكن تليسيها لأبلى منكم بالطوره الفيزيائية أو الكيماية



- 1 يتكون من نوع واحد فقط من الذرات.
- 2 ترتيب العناصر في الجدول الدوري.
- 3 يتكون الجدول الدوري من صفوف افقية (دورات).
العمدة رأسية (مجموعات):

علا: ليس جدول العناصر بالجدول الدوري ؟

- لانه عناصر المجموعة السابعة لها خواص متشابهة .
- " " تتواجد في (الأملاح اللائحات) وبقشرة الأرضية .



يتكون الجسم من 3 عناصر أساسية

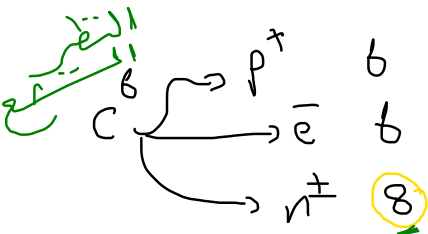
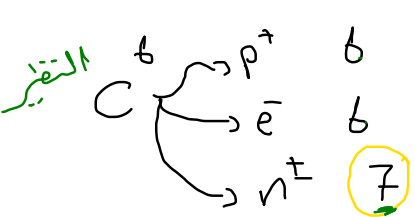
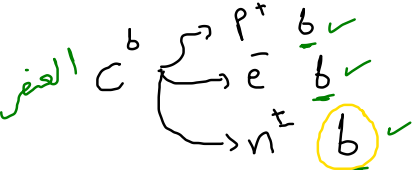


أساس تنوع الحياة

هو النسبة الأكبر في الجسم

أساس سلية التنفس





كل عنصر له عدد ذرات فريد .

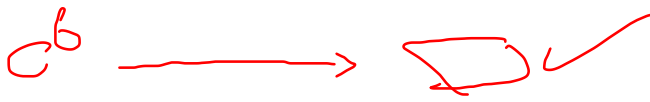
* التفاضل: ← هما ذرات العنصر ولكن تختلف في عدد النيوترونات .

← تتفهم مع العنصر في عدد P⁺ و e⁻ وتختلف في عدد n[±]

- المثال عنصر C ∴ عند القيام بواته تظهر التقريب المتقطع للكربون

إشعاع

- يستخدم عند:
- ج) في تشخيص الأمراض .
 - د) تحديد مواقع السرطان والجسم .
 - هـ) الألعاب النارية .
 - و) في الأشعة .



تظير

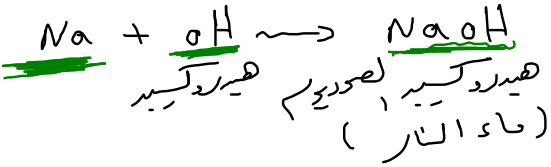
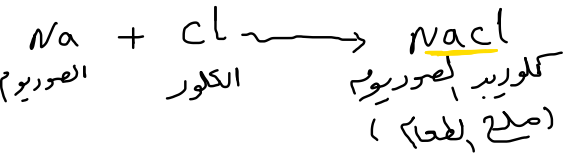
لعمد التظير تطلعه
اشعاع
التظير المشع

العنصر: حارة تقيينه لا بد ذرته فاهما
التظير: هو تفر العنصر ولكنه يختلف حارة n^+
التظير المشع: هو تفر التظير ولكنه يطلعه اشعاع.

	عنصر C^{-12}	تظير C^{-13}	تظير مشع C^{-14}
p^+	6	6	6
e^-	6	6	6
n^+	6	7	8

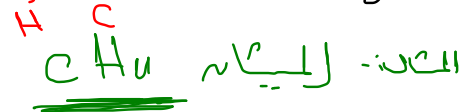
- يتواءم حاريج ابيهم الالكاتات الحية.

- يستخدم في تحديد عمر النصق.



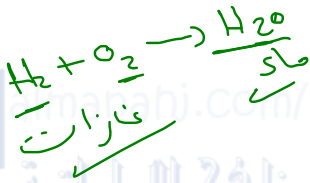
المركبات :-
 أنت والعالم من حولك مكونة من مركبات -
 ← هو مادة تتكون من اتحاد عنصريه أو أكثر -
 ← كل مركب له صيغة كيميائية .

أشهر المركبات : الهيدروكربونات

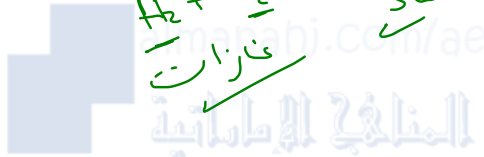


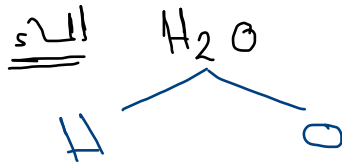
← **البتريا** الموجودة في الأراض الرطبة تطلقه 76% من الميثان عن طريق تحليل النبات

والدقائق الخفيفة
الرفرفري .

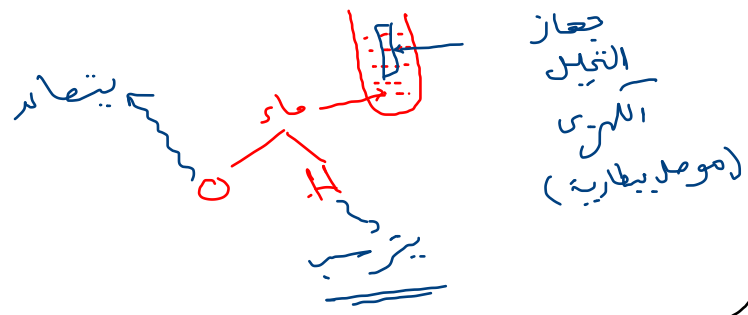


خواص المركبات :-
 1) تختلف المركبات عن خواص العناصر المكونه لها .
 2) يتكون المركب من عناصر يتنسب ثابتة . C_nH_m
 3) تتلصق المركبات بالطرفه اللبيائية .





يمكنه فصل جزئى الماء / تكسير جزئى الماء بالتحليل الكهربى.



الرابعة الكيمائية

يتبع