تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

فرح المطيري

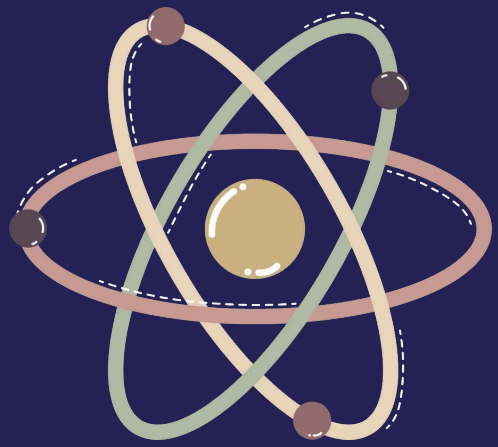
الملف تلخيص الوحدة التعليمية الأولى (المادة)
موقع المناهج ⇦ المناهج الكويتية ⇦ الصف الثامن ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن			
روابط مواد الصف الثامن على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول	
1	مسودة كتاب الطالب لعام 2018
2	النسخةالمعتمدة لكتاب العلوم لعام 2018
3	تلخيص الوحدة الأولى في مادة العلوم منهج جديد
4	بنك أسئلة الوحدة الاولى في مادة العلوم
5	نموذج اجابة بنك أسئلة الوحدة الاولى في مادة العلوم

وزارة التربية
MINISTRY OF EDUCATION

الإدارة العامة لمنطقة الأحمدي التعليمية
مدرسة أم الهيمان المتوسطة - نيابات



تلخيص الصف الثامن

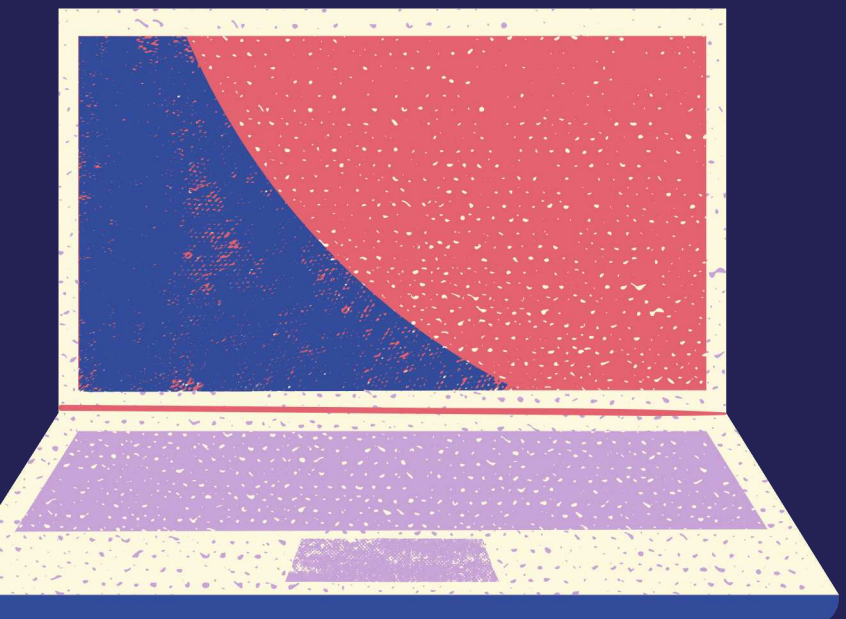
الوحدة التعليمية الأولى/ المادة

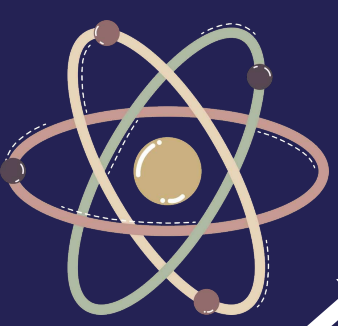
المعلمة / فرح المطيري

رئيسة القسم :
رفعة الهاجري

مديرة المدرسة :
جوزا العجمي

الموجهة الفنية :
سميحة السبيعي

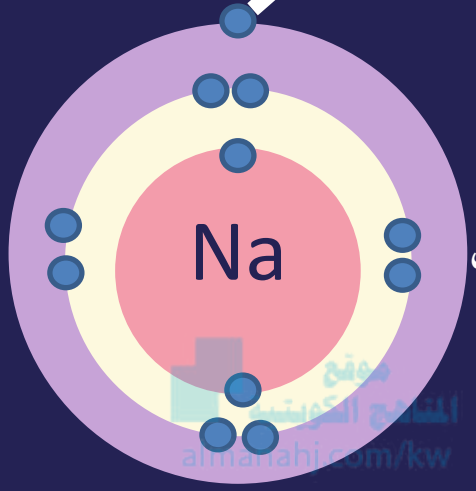




المادة :كل ماله كتله ويشغل حيزاً في الفراغ

المادة

- نقية
  - عناصر
    - O2
    - H2
  - مركبات
    - H H O
- غير نقية
  - مخاليط



عدد الكترونات = ١١

عدد النيترونات = ١٢

العدد الكتلي = ١١ + ١٢ = ٢٣

تتكون المادة من وحدات اصغر تسمى **جزيئات**

العدد الكتلي= مجموع عدد النيترونات والكترونات في الذرة.

العدد الذري = عدد البروتونات

حالات المادة

الصلبة
جزيئاتها مترابطة وتتحرك حركة اهتزازية في مكانها.

السائلة
جزيئاتها مترابطة وتتحرك حركة انتقالية

الغازية
جزيئاتها ضعيفة الترابط وتتحرك حركة عشوائية.

تزيد كل ذرة بروتون واحد عن الذرة التي تسبقها .
عناصر المجموعة الواحدة تتشابه في خواصها الكيميائية والكترونات المستوى الخارجي.

كيف تتوزع الالكترونات ؟

المستوى الأول يتسع الكترونين / المستوى الثاني يتسع ٨ الكترونات

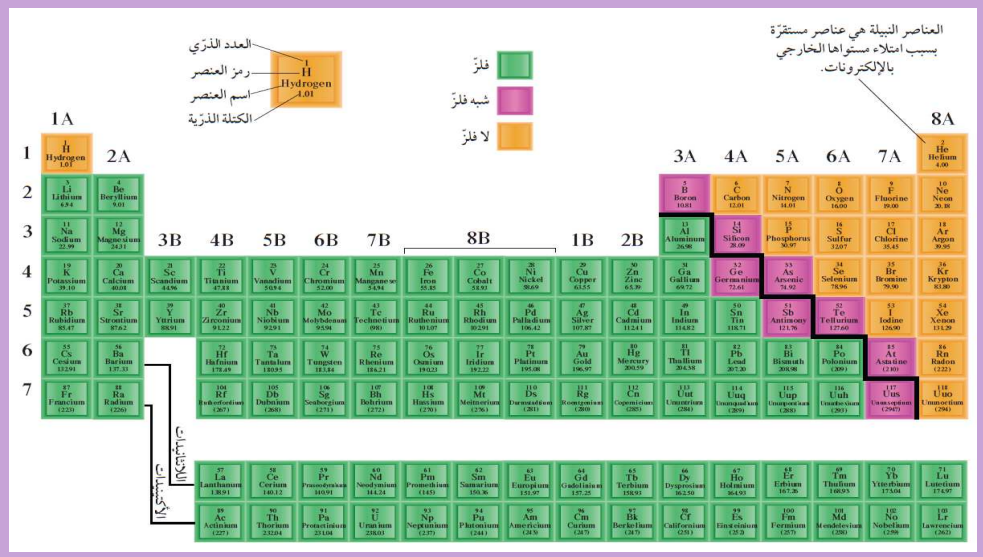
7
Li
3

Li : 2,1
عدد المستويات = 3
عدد الكترونات مستويات الخارجي = 1

24
Mg
12

Mg : 2,8,1

الغازات النبيلة هي العناصر التي يكون المستوى الخارجي لها مستقر بالالكترونات



رُتبت العناصر حسب الزيادة في العدد الذري من جهة اليسار الى جهة اليمين في الجدول الدوري

٧صفوف افقية " الدورة "

١٨ عمود راسي " المجموعة "

التفاعلات الكيميائية

طارد للحرارة

تفاعلات يصاحبها انطلاق للطاقة مع نواتج التفاعل .

ماص للحرارة

تفاعلات يصاحبها امتصاص للطاقة خلال التفاعل الكيميائي.

هي تكسير الروابط الكيميائية بين الذرات او الايونات المختلفة .

أدلة حدوث التفاعل

- تكون راسب
- تغير اللون
- انطلاق طاقة
- فقاعات غازية

التغيرات الكيميائية	التغيرات الفيزيائية
التقاط صورة فوتغرافية	اعداد السلطة
احتراق الوقود	انصهار الجبنة
هضم الطعام	تقطيع الكعك

العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي

- مساحة السطح
- تركيز المتفاعلات
- درجة الحرارة
- المادة المحفزة

هي معدل تغير تركيز المواد المتفاعلة او المواد الناتجة خلال الزمن.

المعادلة الكيميائية :تعبير موجز يمثل التفاعل الكيميائي وصفاً وكماً .

$AB + C \rightarrow A + CB$

$Br_2 + KI \rightarrow I + KBr_2$

$Br_2 + 2KI \rightarrow I + 2KBr$

كيف نزن المعادلة الكيميائية

لابد من ان نساوي عدد ذرات المواد الداخلة في التفاعل والمواد الخارجة من التفاعل