

تم تحميل هذا الملف من 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

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

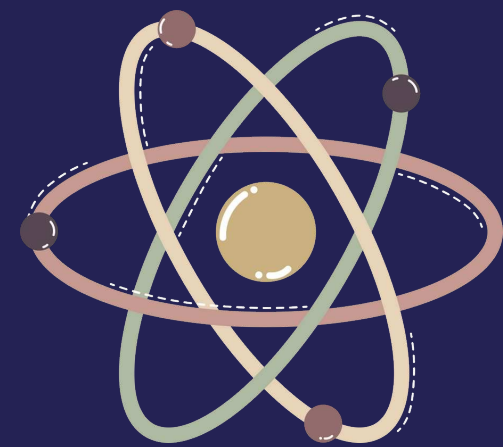
[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

<a href="#">مسودة كتاب الطالب لعام 2018</a>	1
<a href="#">النسخة المعتمدة لكتاب العلوم لعام 2018</a>	2
<a href="#">تلخيص الوحدة الأولى في مادة العلوم منهج جديد</a>	3
<a href="#">بنك أسئلة الوحدة الأولى في مادة العلوم</a>	4
<a href="#">نموذج احابة بنك أسئلة الوحدة الأولى في مادة العلوم</a>	5



وزارة التربية  
MINISTRY OF EDUCATION



# تلخيص

# الصف الثامن

الوحدة التعليمية الأولى / المادة

المعلمة / فرح المطيري

مديرة المدرسة :

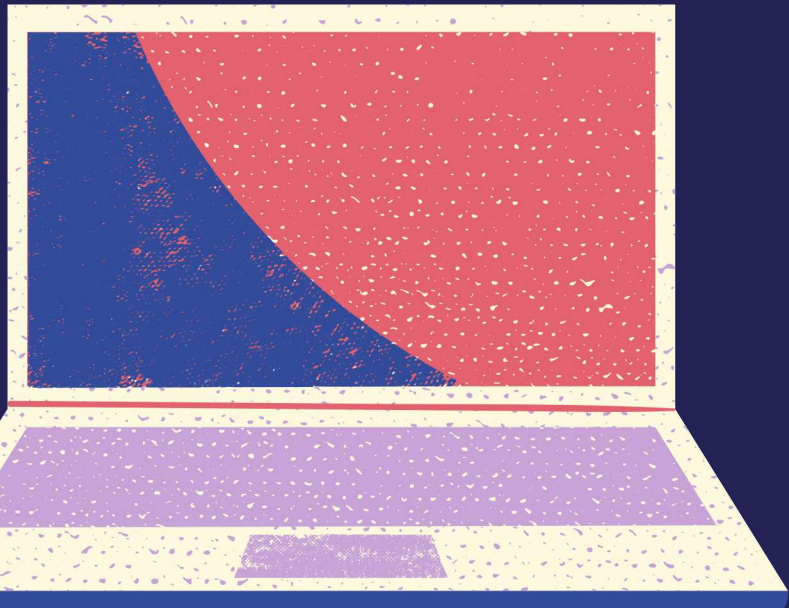
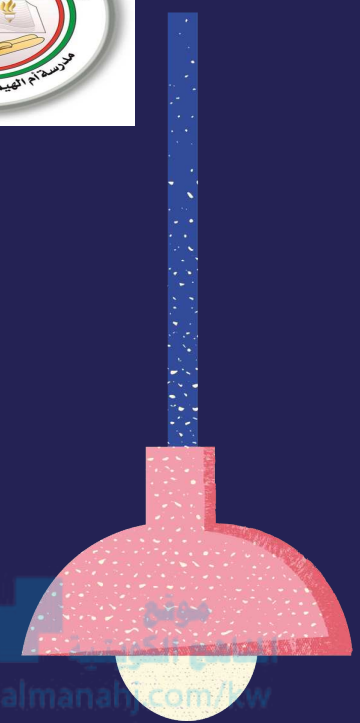
جوزا العجمي

رئيسة القسم :

رفعة الهاجري

الموجهة الفنية :

سميحة السبيعي

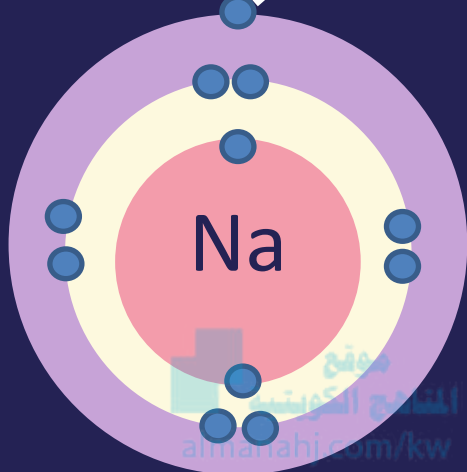
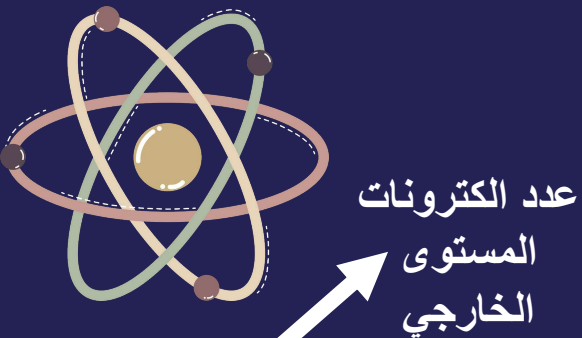


www.almanah.com/aw



المادة: كل ماله كتله ويشغل حيزاً في الفراغ

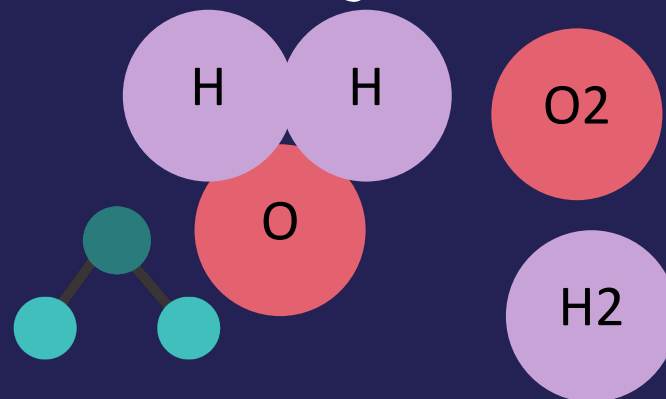
# المادة



النواة  
بروتونات P+ موجبة  
نيوترونات عديمة الشحنة n

غير نقية  
مخاليط

نقية  
عناصر  
مركبات



تتكون المادة من وحدات اصغر تسمى **جزيئات**

العدد الكتلي = مجموع عدد النيوترونات والكترونات في الذرة.

العدد الذري = عدد البروتونات





# حالات المادة

الغازية      السائلة      الصلبة

جزئياتها ضعيفة الترابط  
وتتحرك حركة عشوائية.

جزئياتها مترابطة  
وتتحرك حركة انتقالية.

جزئياتها مترابطة وتتحرك  
حركة اهتزازية في مكانها.

## كيف تتوزع الالكترونات ؟

المستوى الأول يتسع الكترونين / المستوى الثاني يتسع ٨ الكترونات

7  
**Li**  
3

Li : 2,1

عدد المستويات = 3

عدد الكترونات مستويات خارجي = 1

24  
**Mg**  
12

Mg : 2,8,1

الغازات النبيلة هي العناصر التي يكون المستوى الخارجي لها مستقر بالالكترونات

العناصر النبيلة هي عناصر مستقرة بسبب امتلاء مستوياتها الخارجي بالالكترونات.

1A	2A	3A	4A	5A	6A	7A	8A		
1 H Hydrogen 1.01	2 He Helium 4.00	3 Li Lithium 6.94	4 Be Beryllium 9.01	5 B Boron 10.81	6 C Carbon 12.01	7 N Nitrogen 14.01	8 O Oxygen 16.00	9 F Fluorine 18.99	10 Ne Neon 20.18
11 Na Sodium 22.99	12 Mg Magnesium 24.31	13 Al Aluminum 26.98	14 Si Silicon 28.09	15 P Phosphorus 30.97	16 S Sulfur 32.07	17 Cl Chlorine 35.45	18 Ar Argon 39.95	19 K Potassium 39.10	20 Ca Calcium 40.08
21 Sc Scandium 44.96	22 Ti Titanium 47.88	23 V Vanadium 50.94	24 Cr Chromium 52.00	25 Mn Manganese 54.94	26 Fe Iron 55.85	27 Co Cobalt 58.93	28 Ni Nickel 58.69	29 Cu Copper 63.55	30 Zn Zinc 65.39
37 Rb Rubidium 85.47	38 Sr Strontium 87.62	39 Y Yttrium 88.91	40 Zr Zirconium 91.22	41 Nb Niobium 92.91	42 Mo Molybdenum 95.94	43 Tc Technetium 98.91	44 Ru Ruthenium 101.07	45 Rh Rhodium 102.91	46 Pd Palladium 106.42
55 Cs Cesium 132.91	56 Ba Barium 137.33	57 La Lanthanum 138.91	58 Ce Cerium 140.12	59 Pr Praseodymium 140.91	60 Nd Neodymium 144.24	61 Pm Promethium 144.91	62 Sm Samarium 150.36	63 Eu Europium 151.96	64 Gd Gadolinium 157.25
87 Fr Francium 223	88 Ra Radium 226	89 Ac Actinium 227	90 Th Thorium 232.04	91 Pa Protactinium 231.04	92 U Uranium 238.03	93 Np Neptunium 237	94 Pu Plutonium 244	95 Am Americium 243	96 Cm Curium 247
101 Md Mendelevium 258	102 No Nobelium 259	103 Lr Lawrencium 260	104 Rf Rutherfordium 261	105 Db Dubnium 262	106 Sg Seaborgium 263	107 Bh Bohrium 264	108 Hs Hassium 265	109 Mt Meitnerium 266	110 Ds Darmstadtium 267
111 Rg Roentgenium 272	112 Cn Copernicium 285	113 Nh Nihonium 284	114 Fl Flerovium 289	115 Mc Moscovium 288	116 Lv Livermorium 293	117 Ts Tennessine 294	118 Og Oganesson 294	119 Uue Ununennium 295	120 Uuo Unbinilium 296

العدد الذري  
رمز العنصر  
اسم العنصر  
الكتلة الذرية

فلز  
شبه فلز  
لا فلز

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

١٨ عمود راسي " المجموعة " ٧ صفوف افقية " الدورة "



# التفاعلات الكيميائية

تفاعلات يصاحبها امتصاص للطاقة خلال التفاعل الكيميائي.

ماص للحرارة

هي تكسير الروابط الكيميائية بين الذرات او الايونات المختلفة .

طارد للحرارة

تفاعلات يصاحبها انطلاق للطاقة مع نواتج التفاعل .

## أدلة حدوث التفاعل

تكون راسب  
تغير اللون  
انطلاق فقاعات  
انطلاق طاقة غازية

## التغيرات الفيزيائية

اعداد السلطة  
انصهار الجبنة  
تقطيع الكعك

## التغيرات الكيميائية

التقاط صورة فوتوغرافية  
احتراق الوقود  
هضم الطعام

## العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي

المادة المحفزة  
درجة الحرارة  
تركيز المتفاعلات  
مساحة السطح

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

المعادلة الكيميائية: تعبير موجز يمثل التفاعل الكيميائي وصفاً وكماً.



كيف نزن المعادلة الكيميائية

لا بد من ان نساوي عدد ذرات المواد الداخلة في التفاعل والمواد الخارجة من التفاعل

