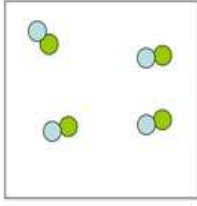
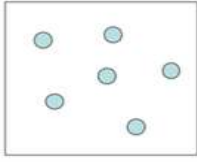


- الأهداف: 1. التفريق بين العنصر والمركب وتحديد خصائص كل منها.
2. التمييز بين العناصر والمركبات من صيغتها الكيميائية.
3. التعرف إلى أهم العناصر والمركبات ومعرفة خصائصها.

• السؤال الأول:

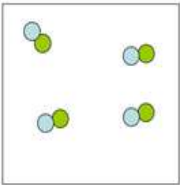
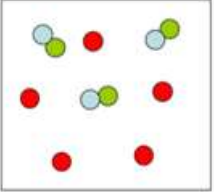
قارن بين العنصر والمركب حسب الجدول التالي:

المركب	العنصر	وجه المقارنة
		توزيع الذرات:
		نوع الذرات:
		إمكانية تبسيطها إلى أكثر من مادة:
		وجودها في الطبيعة (أقل / أكثر):

• السؤال الثاني :

قارن بين المخلوط و المركب حسب الجدول الآتي :



المركب	المخلوط	وجه المقارنة
		توزيع الذرات
		مكوناته:
		إمكانية الفصل:
		وجودها في الطبيعة (أقل / أكثر):
		أمثلة عليها:

السؤال الثالث :

أ. صل كل مركب مع العناصر المكونة له:

<u>أسماء العناصر المكونة له</u>
نحاس / أكسجين
هيدروجين / أكسجين
صوديوم / كلور
حديد / أكسجين

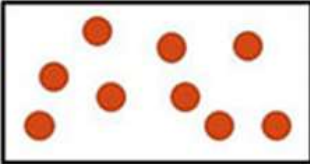
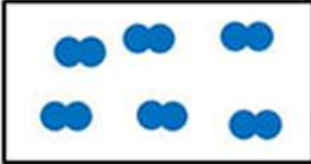
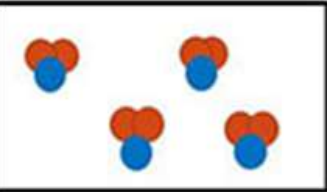
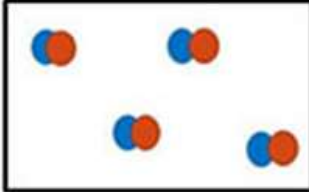
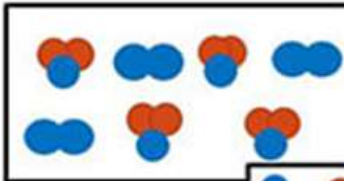
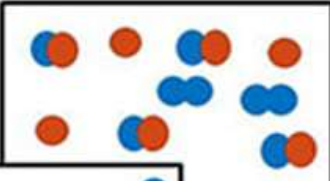
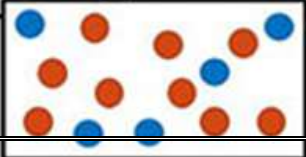
<u>المركب</u>
ملح الطعام
أكسيد الحديد (صدأ الحديد)
أكسيد النحاس
الماء

ب. صل كل مركب مع العناصر المكوّنة له وصيغته الكيميائية:

الصيغة الكيميائية	رموز العناصر المكوّنة له	المركب
Al_2O_3	C / O / H	ثاني أكسيد الكربون
$NaHCO_3$	C / O	بيكربونات الصوديوم
$C_6H_{12}O_6$	Al / O	السكر
CO_2	Na / H / C / O	أكسيد الألمنيوم

• السؤال الرابع:

صنّف مجموعات المواد الآتية إلى عنصر أو مركب أو مخلوط في الفراغ المخصّص داخل الصندوق:



• السؤال الخامس:

صنّف المواد الآتية إلى عناصر و مركبات في الجدول أدناه.

Ca	HNO ₃	CO ₂	CS ₂	CCl ₄	Ag	H ₂ SO ₄	CuSO ₄	Co	
S	MgCl ₂	Pb	Mg	HCl	O ₂	Au	CO	Cu	Na

العناصر	المركبات

• السؤال السادس:

املاً الجدول الآتي بأسماء العناصر الكيميائية أو رموزها. (هذا الجدول للحفظ غيباً).

الرقم	العنصر	رمزه
.1	الكربون	
.2		Cu
.3	الحديد	
.4		Al
.5	الكبريت	
.6	الأكسجين	
.7		H
.8	الصوديوم	
.9	النيتروجين	
.10		Ca
.11	البوتاسيوم	
.12	المغنيسيوم	
.13		Au
.14		Ag
.15	الكلور	

• السؤال السابع :

املاً الجدول الآتي فيما يخص المواد (عنصر / مركب) من خصائص . (هذا الجدول للحفظ غيباً)

الرقم	المادة	هل هو (عنصر / مركب)	الصيغة الكيميائية	أهم ما يُميّزها
1.	السكر (الغلوكوز)			
2.	الزئبق			
3.	ثاني أكسيد الكربون			
4.	اليود			
5.	ملح الطعام			
6.	الهيدروجين			
7.	أكسيد الحديد (الصدأ)			
8.	الكبريت			
9.	بيكربونات الصوديوم			
10.	الهيليوم			
11.	الألمنيوم			
12.	الماء			
13.	الكلور			

معلمة المادة: سارة دحابة