التاريخ:

الأهداف: 1. التفريق بين العنصر و المركب و تحديد خصائص كل منها.

- 2. التمييز بين العناصر و المركبات من صيغتها الكيمائية .
- 3. التّعرف إلى أهم العناصر والمركّبات ومعرفة خصائصها.

#### السؤال الأول:

### قارن بين العنصر و المركّب حسب الجدول التالي:

ة المقارنة	العنصر	المركّب
ريع الذّرات:		
ع الذّرات:		
كانية تبسيطها إلى ر من مادة:		
جودها في الطبيعة (أقل /أكثر ):		



السؤال الثاني : قارن بين المخلوط و المركب حسب الجدول الآتي :

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



#### السؤال الثالث:

# أ. صِل كل مركّب مع العناصر المكوّنة له:

أسماء العناصر المكوّنة له
نحاس / أكسجين
هيدروجين / أكسجين
صوديوم / كلور
حدید / أكسجين

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

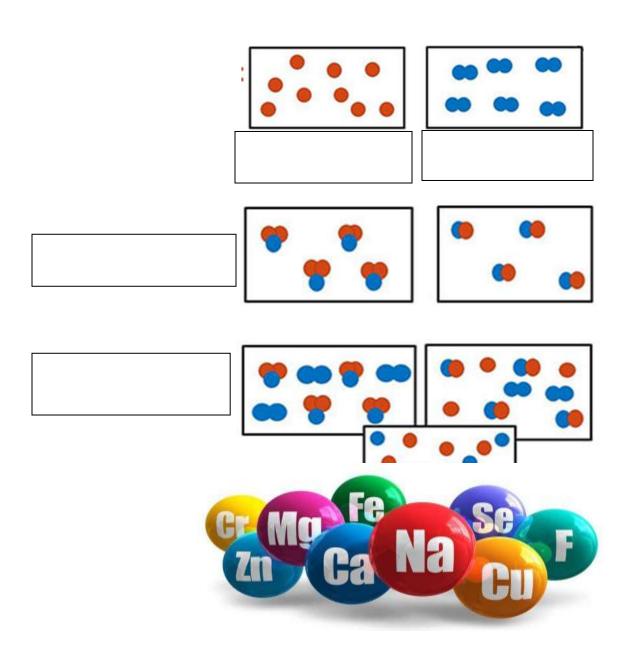
# ب. صِل كل مركّب مع العناصر المكوّنة لهُ وصيغته الكيميائية:

الصيغة الكيميائية
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
NaHCO₃
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>
CO <sub>2</sub>

رموز العناصر المكوّنة له				
C / O / H				
C /O				
Al / O				
Na/H/C/O				

المركّب
ثاني أكسيد الكربون
بيكربونات الصوديوم
السكر
أكسيد الألمنيوم

السؤال الرابع: صنّف مجموعات المواد الآتية إلى عنصر أو مركّب أو مخلوط في الفراغ المخصّص داخل الصندوق:



السؤال الخامس: صنّف المواد الآتية إلى عناصر و مركبات في الجدول أدناه.

Ca	HNO <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub>	CS <sub>2</sub>	CCI <sub>4</sub>	Ag	H <sub>2</sub> S(	O <sub>4</sub>	CuSO <sub>4</sub>	Со
S	MgCl <sub>2</sub>	Pb	Mg	HCI	<b>O</b> <sub>2</sub>	Au	со	Cu	Na

المركبات	العناصر

# السؤال السادس:

# املاً الجدول الآتي بأسماء العناصر الكيمائية أو رموزها:

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

### السؤال السابع:

املاً الجدول الآتي فيما يخص المواد ( عنصر / مركب ) من خصائص:

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