

## المحتوى العلمي المطلوب من مقرر كيم 102



### تم تحميل هذا الملف من موقع مناهج مملكة البحرين

موقع المناهج ← مناهج مملكة البحرين ← الصف الأول الثانوي ← كيمياء ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-05-23 16:16:32

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل  
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة  
كيمياء:

### التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي



صفحة مناهج مملكة  
البحرين على  
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

### المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

نموذج الإجابة لامتحان نهاية العام الدراسي

1

نموذج امتحان نهاية الفصل الثاني

2

الملخص النهائي كيم 102

3

تعريفات هامة كيم 102

4

الجداول المطلوبة للحفظ في مقرر كيم 102

5



**المحتوى العلمي المطلوب في مقررات الكيمياء للفصل الأول من العام الدراسي 2024 / 2025م**

المسار: توحيد المسارات  
الصف: الأول الثانوي

المادة / اسم المقرر ورمزه: **الكيمياء 1 (كيم102)**  
اسم الكتاب: **الكيمياء 1**

الملاحظات	أسبوع التدريس (2س.م)	عدد الحصص	الصفحة (من - إلى)	عنوان الدرس ورقمه	الفصل
	1	2	14 - 10	1-1 الكيمياء والمادة	المادة- تركيب الذرة
	3+2	4	21 - 15	1-2 مكونات الذرة	
	5+4	4	27 - 22	1-3 كيف تختلف الذرات	
	7+6	4	35 - 28	1-4 قياس المادة - المول	
- صيغ وأسماء العناصر الواردة في الشكل 4-1 باللغتين العربية والإنجليزية مع ترتيب أول 20 عنصراً في الجدول الدوري للحفظ.	8	2	52- 48	2-1 ترتيب العناصر	من العناصر إلى المركبات
- الشكل 3-2 للحفظ.	9	2	58- 53	2-2 المركبات الكيميائية	
- الجدول 3-5 للحفظ.	11+10	4	65- 59	2-3 تسمية المركبات البسيطة	
- الجدول 3-6 باللغتين العربية والإنجليزية للحفظ.					
	12	2	82- 76	3-1 التفاعلات والمعادلات	التفاعلات الكيميائية
	14+13	4	96- 83	3-2 تصنيف التفاعلات الكيميائية	







**صيغ و أسماء العناصر الواردة في الشكل 4-1 صفحة 50 باللغتين العربية و الانجليزية**  
**مع ترتيب أول 20 عنصراً في الجدول الدوري للحفظ**

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
Hydrogen <b>H</b> هيدروجين							فلزات فلزات انتقالية شبه فلزات لا فلزات										Helium <b>He</b> هيليوم
Lithium <b>Li</b> ليثيوم	Beryllium <b>Be</b> بيريليوم											Boron <b>B</b> بورون	Carbon <b>C</b> كربون	Nitrogen <b>N</b> نيتروجين	Oxygen <b>O</b> أكسجين	Fluorine <b>F</b> فلور	Neon <b>Ne</b> نيون
Sodium <b>Na</b> صوديوم	Magnesium <b>Mg</b> ماغنيسيوم											Aluminium <b>Al</b> ألومنيوم	Silicon <b>Si</b> سيلكون	Phosphorus <b>P</b> فوسفور	Sulfur <b>S</b> كبريت	Chlorine <b>Cl</b> كلور	Argon <b>Ar</b> أرجون
Potassium <b>K</b> بوتاسيوم	Calcium <b>Ca</b> كالسيوم				Chromium <b>Cr</b> كروم		Iron <b>Fe</b> حديد	Cobalt <b>Co</b> كوبالت	Nickel <b>Ni</b> نيكل	Copper <b>Cu</b> نحاس	Zinc <b>Zn</b> خارصين					Bromine <b>Br</b> بروم	
										Silver <b>Ag</b> فضة						Iodine <b>I</b> يود	
	Barium <b>Ba</b> باريوم									Gold <b>Au</b> ذهب	Mercury <b>Hg</b> زئبق		Lead <b>Pb</b> رصاص				

الشكل 4-1 العناصر المهمة الأكثر استخداماً في الكيمياء - الزئبق Hg هو الفلز الوحيد في الحالة السائلة.

## الشكل 2-3 صفحة 55 للحفظ

عدد إلكترونات المدار الأخير للذرة تُحدد نوع الأيون المتكون

								إلكترونات التكافؤ					
1+	2+		3+		3-	2-	1-	شحنة الأيون					
Hydrogen <u>H<sup>+</sup></u> هيدروجين								الغازات الخاملة					
Lithium <u>Li<sup>+</sup></u> ليثيوم	Beryllium <u>Be<sup>2+</sup></u> بيريليوم	العناصر الإنتقالية					Nitride <u>N<sup>3-</sup></u> نيتريد		Oxide <u>O<sup>2-</sup></u> أكسيد	Fluoride <u>F<sup>-</sup></u> فلوريد			
Sodium <u>Na<sup>+</sup></u> صوديوم	Magnesium <u>Mg<sup>2+</sup></u> ماغنيسيوم						Aluminium <u>Al<sup>3+</sup></u> ألومنيوم			Phosphide <u>P<sup>3-</sup></u> فوسفيد	Sulfide <u>S<sup>2-</sup></u> كبريتيد	Chloride <u>Cl<sup>-</sup></u> كلوريد	
Potassium <u>K<sup>+</sup></u> بوتاسيوم	Calcium <u>Ca<sup>2+</sup></u> كالسيوم										Bromide <u>Br<sup>-</sup></u> بروميد		
							Iodide <u>I<sup>-</sup></u> يوديد						
	Barium <u>Ba<sup>2+</sup></u> باريوم												

الشكل 2-3؛ أسماء ورموز الأيونات أحادية الذرة المهمة حسب كل مجموعة - اسم الكاتيون لا يتغير.

**الجدول 3-5 صفحة 63 للحفظ**

الأيونات الشائعة عديدة الذرات			الجدول 3-5
الأيون	الاسم	الأيون	الاسم
$\text{OH}^-$	الهيدروكسيد	$\text{NH}_4^+$	الأمونيوم
$\text{SO}_4^{2-}$	الكبريتات	$\text{NO}_3^-$	النترات
$\text{MnO}_4^-$	البرمنجنات	$\text{CrO}_4^{2-}$	الكرومات
$\text{HCO}_3^-$	البيكربونات	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	ثنائي الكرومات
$\text{CO}_3^{2-}$	الكربونات	$\text{IO}_3^-$	الأيودات
$\text{PO}_4^{3-}$	الفوسفات	$\text{ClO}_3^-$	الكلورات
$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$	الأسيتات	$\text{BrO}_3^-$	البرومات

الجدول 3-6 صفحة 65 للحفظ

أسماء بعض الأحماض الشائعة		الجدول 3-6
اسم الحمض (باللغة الانجليزية)	اسم الحمض (باللغة العربية)	صيغة الحمض
Hydrofluoric Acid	حمض الهيدروفلوريك	HF
Hydrochloric Acid	حمض الهيدروكلوريك	HCl
Hydrobromic Acid	حمض الهيدروبروميك	HBr
Hydroiodic Acid	حمض الهيدرويوديك	HI
Hydrosulfuric Acid	حمض الهيدروكبريتيك	H <sub>2</sub> S