

الجدول المطلوبة للحفظ في 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: 2025-05-21 19:00:21

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

حل مذكرة كيم 102

1

مراجعة كيم 102

2

مذكرة كيم 102 مع الحل

3

مذكرة و ملخص كيم 102

4

مذكرة الطالب كيم 102

5

الجدول المطلوبة للحفظ في مقرر كيم 102

أسماء العناصر:

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

ملاحظة هامة: الزئبق هو العنصر الوحيد السائل من الفلزات، والبروم هو العنصر الوحيد السائل من اللافلزات.

أيونات العناصر:

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

ملاحظة:

- عناصر المجموعة 1 جميعها شحنتها +1
- عناصر المجموعة 2 جميعها شحنتها +2
- عناصر المجموعة 13 جميعها شحنتها +3
- عناصر المجموعة 15 جميعها شحنتها -3
- عناصر المجموعة 16 جميعها شحنتها -2
- عناصر المجموعة 17 جميعها شحنتها -1

العناصر متعددة الشحنة (تسمى بنظام ستوك، أي باستخدام الأرقام الرومانية):

1 = I
2 = II
3 = III
4 = IV
5 = V

الأرقام الرومانية من 1 إلى 6

الرمز	اسم العنصر	شحنة العنصر
Au	الذهب	Au^+, Au^{3+}
Cu	النحاس	Cu^+, Cu^{2+}
Hg	الزئبق	Hg^+, Hg^{2+}
Pb	الرصاص	Pb^{2+}, Pb^{4+}
Cr	الكروم	Cr^{2+}, Cr^{3+}
Fe	الحديد	Fe^{2+}, Fe^{3+}
Co	الكوبلت	Co^{2+}, Co^{3+}
Ni	النيكل	Ni^{2+}, Ni^{3+}

الأيونات متعددة الذرات (المجموعات الذرية):

الأيونات الشائعة عديدة الذرات			الجدول 3-5
الأيون	الاسم	الأيون	الاسم
OH^-	الهيدروكسيد	NH_4^+	الأمونيوم
SO_4^{2-}	الكبريتات	NO_3^-	النترات
MnO_4^-	البرمنجنات	CrO_4^{2-}	الكرومات
HCO_3^-	البيكربونات	$Cr_2O_7^{2-}$	ثنائي الكرومات
CO_3^{2-}	الكربونات	IO_3^-	الأيودات
PO_4^{3-}	الفوسفات	ClO_3^-	الكلورات
$C_2H_3O_2^-$	الأسيتات	BrO_3^-	البرومات