io do 1 + Cacly	لم كاويد الكالسيوم. ما المتعادل	ہم ے حمل من مد محال الحم	الكالسيو     الكالسيو
(0) 110 1100	طن العلمادة ن أوكسالات الكالس		: >> w /!
	و حمق الخلك.	دنية ولايدون فه	
COO NH+	+ Caclz	_000_	
COONHA	+ Cacla_	> 600>Ca	+ 2 NH4 Cl.
تعمل المحمد	o Jo 1 + Agno,		@ نتىات الفضة
		المتعادل	
Lieu eo Houtly	وكسالات الفضخ	يرض في الحال من أد	ے تکوین رالس أ
	11 coos 1 1+NO3		
COONIHU	,	Ceo A9	
مرا ما المار	+ 2 A9 No 3 _	50000	+2NH NO
_ COO NO FIG	2 - 2001617		
		1	
		1	
•			
Macour			

Page:	Date:	1	1		
			C0	14oc	صف الأوكساليك
					دالخواص الطبيعية
- 70° is	ي مستن الامف	لدمائع	بة متبا يك الا	ة صله وكسال	<ul> <li>صحف ثنائي القاء</li> <li>حصوت كل معينة ماد</li> <li>تدمل كل حمض الأ</li> </ul>
	۱۶ جدا" و جركة لا ط الذويان في الك				@ عديم الراردة _ خود كافية لدحدان الوفاة @ بذوب في الماديسو
	وبان في الكلوروم			1.00	قليل الذوبان في إ
+ دمل من محلول	NaHCo,/Na	د ده. کالس	ل من ن الأو	07 ←	* الخواص الكيميائية 10ختار الحاممنية
ت الموديوم	ملح أوكسالار	ಉತ್ತ	539	021	جحدوث فودان لتماء
COOH	+ Na2Co:	· —	>	20 V/C	+ H20 + Co2-
ليك الملب	1-12504UD	Lo1	+		@ حمق الكبريتيك
Caa					ے حدوث فودان لتہ
C00	H + H250	4	,_C	0 +	CO2 + H20.
	دا الى 1 مل من . ۲m ب التست				<ul><li>التأكسد &gt; 1</li></ul>
		جبي	البتف	ندان	+ با خفاء لون البرمب ــ يتمير جمعت الدُوكـ
					2011 100 - 2011 100 -

$\mathcal{D}_{age}$ :	Date: 1 1
	HO_CH_COOH على لم الم الم الم الم الم الم الم الم الم
	Ho_CH_COOH
	* الحواص الطبيعية ،
	@ حمق ثنائي القادة عبلي ملبة دان عداق حامميك
	ق يدم هر عند 169° .
	OHA Some was a so said
· .	@ يذون في الماء والكحول - عديم الذهبان في الأثير
3 .	* الخوام الكيميائية .
+ rabau	Natt Co, / Na, Co, us don - autobald licit
	محلول حمهان المرطريك
مهديوم.	م حدوث فوران ليماعد عادره وتكون على طرطرات الد
H0 - 9	CH_COOH HO_CH_COONS
110-0	H_ COOH + Na2 CO3 -> HO_CH_COONS_ + H20 + CO2.
بىلى ـ 10ل	© حمض الكبريتيك المركن ب 1مل من حمض الطرطريك الدم من م2طا ب تسخيف هين ∆
	∆نيه نين س + 1-250, نه
	<ul> <li>→ حدوث نوصہ و تصاعب حدیث حدیث حدیث حدیث حدیث حدیث حدیث حدیث</li></ul>
ن الطرطريك	@ التأكسي 1 مل من مدي الم عداد مد
	+ Edel a ai 4017 mx
	- اختفاء البرمنجاب البنفسجي
الطرطرطربيك	La ration 1250 - ration acted coas
	- ب دول ون د ۲۰۵ ملا مالت التحديث الهيين المحلول باللون الذخور.
10.5	ع دورا حد حاريف والمن المعلون بالتول الرحمال . - يتأكسد جصص الطرطرية فاي و يود بدند المواد المة
المحدق للبل	بره بجاب البوتاسيوم المحمرة بحمون الكريتاك

Mayor.

Page:	Date: 1	
17.		CH2COOH Steml Geo
	H.o.	- COOH
		CH2COOH"
	* ,	* الخواص الطبيعية
	4	D حما ثالث القالات .
	- Ō.	@ هو كد هيئة مادة صلبة مشلر
		D کیتوی عط مجموی واصدی مین ۱۰۱۸
	. 0	@ يوجدفى عمير الليمون.
•	1530	ع يدم مر الحمون الله مانى مذه كدن
		ع يعطم عن الأملد على الأملد ع .
		) يذوب في الماء وفي الديريقلة. ) عندوب في الماء وفي الديريقلة.
		ا تدرف مصرمه و المحاص المد رتي رفاس-
		* الخواص الكيميائية
ا ما ما ما ما ما	1001 No Co 10	
m 12 1 1001	1031 Na CO; UG	10 اختبار الحاممنية م 1 مل من محلو محلول حمون
11 1	السريك ــ	Car ila relation cultion Carro
تراب المهديوس.	م جس سعی م	← حدوث فوران ودما عد خار ده) حدوث فوران ودما عد خار ده)
CH2 C00	17	CH2COOKA
HO-C- COC	H + NOIZCO	03 -> 1-10 - C- COOMA
CH2 CO	014	
		+ H20 + CO2.
ن الىشدىدك.	ستريك بد التست	ے حمق الکبریتیك المركن ہے 1م حمض الہ ماكد فاذات 029 029 020
	متكادل	<ul> <li>کلورید الکالسیوم ہادمل من م</li> <li>الحمض الد</li> </ul>
سود بذون فی	ن من سراك الكال	ے تکوین داسب أبیهن بعد السخیر الأجماهن المعدیدة ولدیدوب وا
Maur	الا حمض المخللة	Iliratai Mariin eleti en en

CH2COON	uHu		CH20	The second secon
CH2 COO	11/14 + 3 Ca C	12->	o-C-C	3
	•	+ 6	NHu Cl	
י דמל מני מכי	وماءهم الشفادرية	من محلول	مے یومل	@ الإخت
Kii sla arcini	ندخيت الهين في ك	بَهُ المتعادل. عن الاعدالة	الحمار	← تکویں
، ده ېک کالا شکو	ولِهُ مَن الدَّخْل.	ى جدال الذلب	القاضة كا	مرآهمن
من محامل جه	Jaz + Kmno4 J	מים מים ביו	\$0 €-	@ التأكيي
מחת במנה בשינ	m1+ mino4 o			
Report Wie	اكلك ( روال لون	€ 00 coor	السريد	
hin igniculti	، الخليك ( ذوال لون محلولهمم (تكور	ai luge+	4 rab	ςŧ
Him igot crulic	ه اكليك ( روال لون محلول Hoda ( تكور الإنساكا يكون الأسيا	ai luge+	4 rab	_ عند تأك
thin ignitionals is	ach CHOOK ( TOO)	ai luge+	4 rab	_ عند تأكـ _
thin ignitionals is	ach CHOOK ( TOO)	ai luge+	4 rab	_ عند <u>تأ</u> ك
lin igot coult i	ach CHOOK ( TOO)	ai luge+	4 rab	_ عند تأك
Him igot crulic	ach CHOOK ( TOO)	ai luge+	4 rab	_ zi: is _
His igot crulic	ach CHOOK ( TOO)	ai luge+	4 rab	_ zi is _
His igot crulic	ach CHOOK ( TOO)	ai luge+	4 rab	_ si: je
His igot crulic	ach CHOOK ( TOO)	ai luge+	4 rab	_ zi is _
Him igot crulic	ach CHOOK ( TOO)	ai luge+	4 rab	_ St is _
His igot crulic	ach CHOOK ( TOO)	ai luge+	4 rab	_ St. is _
His igot crulic	ach CHOOK ( TOO)	ai luge+	4 rab	_ St. is _
hin igniculti	ach CHOOK ( TOO)	ai luge+	4 rab	_ St is _