		ع الأمناسي ٢٠٢٠/٢٠	اء - الصف التام المحاليل - ١٩		1)	معهد أفق الطالب الطموح ۲۷۷۱۴۰۰
			النموذج الر	Q - 0 33		PLANE WARRYCOUR
(*•)		G-1	التحودج ام	The state of the s		أولاً: اختر الإجابة الصحي
						ا- من الحموض يستخدم في
حمض الأزوت	سل D	حمض ال	يون C	حمض الكر		A حمض كلور الماء
						٢-المحلول الذي يتألف من
هدروكسيد البوتاسيوم	السيوم D	كربونات الك	تاسيوم C	برمنغنات البو	_	 A كلوريد الصوديوم
						٣-عند تعديد المحلول بالما
حجم المحلول	ادة المذابة D	عدد مولات الم		حجم المادة ا		A المدابة المادة المدابة
1/01/		(OLD)				ا- من الأسس يستخدم في
КОН	D Ca	i(OH) ₂	C	NaOH		Mg(OH) ₂ A
	151 1			125		٥- عد وظائفة الأساسية و
هدروكسيد المغنيزيوم	وتاسيوم D	هدروكسيد الب	مونيوم 🔾	هدروكسيد الأ		 ۸ دروکسید الانسینیوم ثانیا: أجب عن الاسئلة الن
(' ·)		ن الكبريث.	ري محلول حمظ	A 1000	3000 E00	ب – يضيئ المصباح إضاء ٢- اكتب اسم كل من المر
		سوديوم	فوسغات الم			كلوريد الحديد
ZnSO ₄	HNO ₃			NH ₄ OH	4	
(1.)			- 10	10001000		٣- اكتب معادلة تأين كل
		. 6	100			حمض كلور الماء:
	200	9	13			حمض النمل:
(1.)	4	1				٤- قارن بين:
11111111111	الناقلية	لون مشعر	2012 10		Tu.	
الاستخدام	الكهربائية	عباد الشمس	الوظائف	المميز عدد	الأيون	<u> </u>
	13					حمض الخل
	110					هدروكسيد الصوديوم
(1 .)	70					ثالثاً: حل المسألة التالية:
	100		ماء المقطر	ني 0.2L من ا	صو ديو م	نذيب £10.6 من كربونات ال
1.00)		100000000000000000000000000000000000000			١- احسب عدد مرلات (٥٥
53					ىحلول.	٢- احسنب التركيز العولي لله
1					لمحلول.	٢- احسنب التركيز الغرامي ا
				ور.	كب المذك	ة-اكتب الصنيغة الأيونية للمر
د انتهت الأسئلة	تركيزه بعد التمديد	المطلوب حساب (Na: 23, c: 1)		Cherry NI Control (N)	لمقطر فأم	٥- تم تمديد المحلول بالماء اا

معهد أفق الطالب الطموح ٢٧٧٦٤٠٠ المدرّس أحمد يدر سنكري ٩٥٥٨٣٤٨٠٠

			الث	النموذج الث						
(*•)				-	يلى:	حة لكل مما	أولاً: اختر الإجابة الصحي			
							١- الحمض الذي لا ينتمي لل			
حمض الأزوت	D	النمل	حمطر		حمض الكبر	The second secon	A حبض الخل			
				ول يدعى:	حجم المحلو	ة العذابة إلى	٢- نسبة عدد مولات الماد			
كتلة المادة المذابة	D	لمولات	Acceptance of the second second		التركيز الغر		 التركيز المولمي 			
							٣- محلول الحمض الأكثر ت			
حمض القوسقور	D	النمل النمل	حمضر		حمض الأز		A محمض الخل			
	15						1- من الأسس يستخدم في			
NH4OH	D	Ca(C)H)2	C	NaOH		A Mg(OH) ₂ A			
hah a		4 1611					92			
هدروكسيد الكالسيوم	D	د الألمينيوم	هدروكسية	مونيوم C	روكسيد الأ		A مدروكسيد المعتبزليو			
900 0							ثانياً: أجب عن الأسئلة ال			
١- أعط تفسيراً علمياً لكل معا يلي:										
					1/4	، حر في الطبي	ا- لايوجد الماء المقطر بشكا			
		کربون.	نية لحمض ال	ن الناقلية الكهربا	نيوم أكبر مر	روكسيد الصوا	ب – الناقلية الكهربانية لهدر			
(1.)				10		كبات التالية	٢- اكتب اسم كل من المر			
كبريتات النحاس ١١		نترات البوتاسيوم								
	۲	PO4			Ba(0	OH)₂	ZnCL ₂			
(1.)		€.	F				٣- اكتب معادلة تأين كل			
		Cy	1	J		0.70	حمض الخل:			
		-/					هدر وكسيد الأمونيوم:			
(1.)	10	7	1,				٤ - قارن بين:			
الاستخدام		الناقلية	لون مشعر	(0) in all	3.56	الأيون الممي				
Parameter.	3	الكهربانية	عباد الشمس		300	للمركب				
	1	10					حمض الكبريت			
	3						هدر وكسيد الأمونيوم			
(1.)	1						ثالثاً: حل المسالة التالية:			
Su o	ربار	0.4 L والمطل	لمحلول إلى	ر ونكمل هجم ا	الماء المقط	د الكالسيوم في	نذیب 14.8 g من هدر وکسید			
نذيب g 14.8 من هدر وكسيد الكالسيوم في العاء المقطر ونكمل حجم المحلول إلى 0.4 L والمطلوب: 1)احسب عدد مولات هدر وكسيد الكالسيوم في المحلول.										
2) حسب التركيز العولي ، ثم الغرامي للمحلول السابق										
())										
- 1	***			na name rawa			12 N 2 N 2 N 2 N 2 N 2 N 2 N 2 N 2 N 2 N			
زه ۱-0.1 mol.L	ول ترکی	صل على محا	ل السابق لند	200 من المحلو	سه الى mi	ِ الواجِبِ إضا	 احسب حجم الماء المقطر 			
0.05 mol L-1 + W	5 5 1 4	نحصل على مد	0.5 mol I	ليدو ت کارو ا	در و کسند الکا	م من محادل ه	4) احسب الحجم الواجب تعديد			
www.mon.tz		H (2)	on mont	- J. J. F.	,-,,,	- J	رحبعه اm 600 .			
الأوزان الذرية: (Ca: 40, H: 1, O: 16)										
انتهت الأسئلة										
				-						

معهد أفق الطالب الطموح ٢٧٧٦٤٠٠ المدرّس أحمد بدر سنكري ٩٥٥٨٣٤٨٠٠

اختبار في الكيمياء - الصف التاسع الأساسي أوراق عمل في المحاليل - ٢٠١٧/٢٠١٩ معهد أفق الطالب الطموح ۲۷۷۶۴۰۰

1.14/11/1

	- Andrews	تامنع الأمناسي ٢٠٢٠/٢٠١٩	لكيمياء - الصف ال ا. في المجاليا		معهد أفق الطالب الطموح ۲۷۷۶۴۰۰
	J. 67-40-		النموذج	- ((,))	AMARAGA
(* ·)		استي	التعودج	بحة لكل مما بلدر:	أولاً: اختر الإجابة الصد
V. 1			:		- من الحموض يستخدم في
حمض الأزوت	الندل D	حمض (A حمض كلور الماء
31	Wenter			واحد فقط :	 ٢- محلول بتألف من طور
كلوريد الفضمة	لكالسيوم D	C کربونات ا	الصوديوم		A الزيت في الماء
	121 7722			100000000000000000000000000000000000000	٣-الصيغة الأيونية لحمض
HCOO -+H	D HCO	D -+H+ C			HCOO +H
الإجابتان B + C	راحدة D	وظيفة و			 عد الوظائف الأساسياً A ثلاث وظائف
D. C. Codet.	ر مد	ر رسید			هـ من الأسس يستخدم في
الدروكسيد الكالسيوم	البوتاسيوم D ،	مدروكسيد		The state of the s	A هدروكسيد الصوديو
130 3 33	12 12 2	- 33	13-3		ثانياً: أجب عن الأسللة أ
(1.)					١- أعط تفسيرا علموا لك
7					ا- الماء المقطر لا ينقل التيا
				110	
				الوظيفة الحمضاية	ب – حمض الكبريت ثنائي
			1/1		<i>yy</i>
(1.)			1 -12	ا من الم كيات النا	٧- اكتب اسم أو صيغة ك
V:-7			110	1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 -	
		الصوديوم	ر ۱۱ رسوت	هدروكسيد النحاس	
H₃PO₄	MgO				FeS
(1.)		· ·		ەن:	٣- اكتب معادلة تأين كل
	C.	/ /	9		حمض الأزوت:
	,/				هدروكسود البوتاسيوم:
(' ·)	-	4/0			ة - قارن بين:
	اء الناقلية الكهربانية	التأين في الم	عدد الوظائف	الصيغة الجزيئية	
3,52-23,63		y u			حمض كلور الماء
	110				The second secon
	7				حمض الخل
(: .)	10.				ثالثاً: حل المسالة التالية:
1 . 3		TO RECEIP			فاعل 6.5g من الزنك مع
C Yo	Zn +	H ₂ SO ₄ —	→ Zn SC	0 ₄ + H ₂	
67				tation in	 احسب عدد مو لات الحم
00				عن صفاعن	العب عد مورت معد
10				1.1. 1. 41.411.5	2)احسب التركيز العولى ،
			عص سبریت.	عم اعرامي معدون د	2) مسب الترميز المومي ه
			4,444	Hall cola cett 2 et	 (2) احسب حجم الغاز المنط
			, OH	ى دى اسر هيں ست	د) احسب حجم انعار المنط 4)احسب كتلة العلج الناتج
	170:65	, H: 1 , S: 32 ,	0 : 16 14	1213.59	Sam Care, and Same (4)
	(211. 63	, ۱, ۱, ۱, ۵: ۵2 الأسئلة	Stranger Stranger	377.	
		31	-		
. 900	در سنکري ۸۲۰۸۳۰	العدرس أحمد يا	. *********	. أفق الطالب الطمو	۲۰۱۹/۱۲/۱ معها

		Constant color) الامناسي ۲۰۲۰/۲ م		كيمياء - الصف ، في المحاليل			وح	مهد افق الطالب الطم ۲۷۷۶۴۰۰
(*•)			ول	ذج الأ	النموا			-	لأ: اختر الإجابة ال
						يضم هو:			من الحموض يساه
حمض الأزوت	D	نمل	حمض ال	С	الكربون	حمض	В		م حمض کلور
									-المحلول غير المتج
روكسيد البوتاسيوم	<u>D</u> دد	السيوم	كربونات الك	C	البوتاسيوم	برمنغنات	B		ا كلوريد الصو
U.DO	_ D	110	20011		NILL	011	0		- لاينتمي للمجموعة الـ الـ الـ الـ الـ الـ الـ الـ الـ الـ
H ₃ PO ₄	D	H	СООН	C	NH ₄		B		/ H ₃ COOH - من الأسس يستخد
КОН	D	Ca	(OH) ₂	С	Na		В		Ig(OH) ₂
KOII									ء محلول الأساس الأ
روكسيد المغتيزيوم			هدروكسيد الب	C	. الأمونيوم			-	ا هدروكسيد الحد
روسيد سيريرم	_ 0	رمسورم		0	7,7-7-1	2			ر نيا: أجب عن الأسا
(,.)					11	9.			- بعد هدروکسید اا - اکتب اسم أو صد
(' ')		أكسيد الكا			104.			-	- المه المام الواصد حمض الكريون
F10.5	سيورم	(20) Jines		A-NO - N//		*********			حمص الدريون
NH ₃			A	AgNO ₃		AL(OH)3		10	. 10 51.1
(, .)			9	1			ن	ر کل م	- اكتب معادلة تأين
		4	1	-	1				ممض الكبريت:
		-	1					14	هدروكسيد الصنوديوم
(1.)		P	7	171					- قارن بين:
الاستخدام	الكهربانية	الناقلية	التأين في الماء	-	عدد الوظانف	لصيغة الجزينية عدد		ال	
		24							حمض الأزوت
		6		\top					حمض النمل
(: .)	-5	-							لثاً: حل المسالة التال
()	1			and o		200 -1	1000		
(H: 1 , S: 32 ,	بة (0:16	رزان الذر	عسوب. الأو	ر و	acc : cc : C				يب g 19.6 من حمد - احسب عدد مولات
55						بريت.	مض الك	ولي لد	- احسب التركيز المو
3						کبریت.	حمض ال	ز اسي ا	- احسب التركيز الغر
.0 والمطلوب حساد	5 mol L ⁻¹	د للمحلول	ح النركيز الجديا	ر فیصد	به الماء المقطر	ونضيف إلي	ل السابق	المحلوا	- تاخذ 50 ml من ا

انتهت الأسنلة