العام الدراسي 2019 – 2020 الصف: الحادي عشر\ع الاسم:		الاختبار القصير (1) لماد (الفترة الدراسية الأو	وزارة التربية ادارة مدرسة قسم الكيمياء و الفيزياء
4			• السؤال الأول : اختر الاجابة الا 1 ﴾ قيمت الزاويت بين رواب
104.5° □	180° □	109.5°	
عدا واحد هو :	کترولیتیه ما د	یہ تعتبر مرکبات ۱۱	2 ﴾ جميع المركبات التال
هيدروكسيد البوتاسيوم	الجليسيرين	حمض الهيدروكلورريك	□ NaCl <sub>(aq)</sub> □
			• السؤال الثاني : علل لما يلي أ لا يمكن فصل المذيب عن الم
: (1 ½ x 1) ا <b>لخطوات</b>	اعل التالي موضحاً	لة الايونية النهائية للتف	• السؤال الثالث : اكتب المعادا
Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2(aq)</sub> + H <sub>2</sub> SO	$O_{4(aq)} \longrightarrow$	PbSO <sub>4( )</sub> + F	INO <sub>3( )</sub>

( <sup>3</sup> / <sub>4</sub> x 2 )	الصف: الحادي ع الاسم:	راسية الأولى )		ادارة
( ¾ x 2 ) 4				٠ لا
4			<del></del>	مدرسةقسم الكيمياء و الفيزياء
4	لقا <b>بل لها لكل مما يلي</b> (	علامة ( √ ) في المربع الم	لاجابة الصحيحة بوضع	* السؤال الأول : اختر ا
			اء بالإيثانول امتزاج	
المجموعة :	ĸ 🗆	🗆 لايمتزجان	صعيفاً	🗆 جُزئياً
	عدا فوسفات عناصر	الذوبان في الماء ما ﴿	ىفات ( PO <sub>4</sub> 3- ) شحيحة	2 ﴾ جميع املاح الفوس
	وسفات الأمونيوم	المجموعة $1A$ و فو	ن الأمونيوم	🗌 المجموعة 7A و فوسفات
	وسفات الأمونيوم	المجموعة $5A$ و فو	الأمونيوم	المجموعة 2A وفوسفات
: (½x4) 4	مركبات غير الكتروليت	مركبات الكتروليتيه و	ف المركبات التالية الى ٠	ً ﴿ السؤال الثاني : صنا
	- نەت ئادىدەن	حوض السادودوويان	اسيوم - الجلوكوز -	فاميد البوة
	ريس الريسون	حمص الهيدروبروسيت	اسیوم احبوبور	تتورید انبود
	غير الكتروليتيه	مرکبات	ئبات الكتروليتيه	مرا
_				
: <b>(</b> 1 ½ x 1 )	ضحًا الحل بالخطوات (	ائية للتفاعل التالى مود	ب المعادلة الايونية النها	* السؤال الثالث : اكتب
,	,			
Na <sub>3</sub> PO	$_{4(aq)}$ + FeCl <sub>3(aq)</sub>	→ NaC	$\text{C1}_{()}$ + FePO <sub>4</sub>	( )

ام الدراسي 2019 – 2020	الكيمياء الع	الاختبار القصير (1) لمادة	وزارة التربية
َف: الحادي عشر∖ع		( الفترة الدراسية الأولى	ادارة
عم:	וצי		مدرسة
			قسم الكيمياء والفيزياء
4	ييل <b>مع ضغط الغاز</b> : 1x	هب و البرونز من المحاا نناسب تعليلاً علمياً صحيحاً ( 1	<ul> <li>السؤال الأول : أكمل العباراة</li> <li>أكمل العباراة</li> <li>أعتبر السبائك مثل الذري العباراة</li> <li>أوبانية الغازفي سائل تة</li> <li>السؤال الثاني : علل لما يلي</li> </ul>
			كبريتات الباريوم و كبريتات الكاآ ⊙ السؤال الثالث: اكتب المعاد
, , , , , <u>, , , , , , , , , , , , , , </u>	**		
AgNO <sub>3(aq)</sub> + H	$I_2S_{(aq)}$ $\rightarrow$	$Ag_2S_{()} + HN$	JO <sub>3( )</sub>

العام الدراسي 2019 – 2020 الصف: الحادي عشر\ع	صير ( 1 ) لمادة الكيمياء ( الدراسية الأولى )		وزارة التربية ادارة
الصف: الحادي عشر\ع	الدراسية أقوى )		اداره
4	: (3⁄4 x 2)	ل العبارات التالية بـ	<b>السؤال الأول : أكم</b>
	ع درجم حرارة الغليان التوتر الس		
ــــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	بهربائي في المحلول المائي أو الحال	لتي توصل التيار الك	2 ﴾ تسمى المركبات ا
	ي <b>ا صحيحاً</b> ( 1 x 1 )	ل لما يلي تعليلاً علم	السؤال الثاني : عل
	ئي	وصل التيار الكهربا	محلول الجلوكوزلا ير
. (1 16 4 \ ) "Jahati ( tall	النجائية التفامل التال ممضحاً	" الماملات الادمنية	51. 411211 115 11 =
	النهائية للتفاعل التالي موضحاً $ ext{Cl}_{3(aq)} \longrightarrow  ext{NaCl}$		

ى 2019 – 2020	اء العام الدراس	) لمادة الكيميا	ارالقصير (1	الاختب	ä	وزارة التربي
<i>ـادي عش</i> ر∖ ع	الصف: الح	الأولى)	لفترة الدراسية	11)		ادارة
	الاسم:					مدرسة
					الفيزياء	قسم الكيمياء و
$\overline{}$						
4 ( 3⁄4 x 2 )	لمربع المقابل لها لكل مه	<b>مة</b> ( 🗸 ) <b>ني ا</b>	عة بوضع علا	جابة الصحي	ل : اختر الا	<b>♦ السؤال الأو</b>
	الضعيفة :	لكتروليتيه ا	لمركبات الاا	التالية من اا	المركبات	1 🎘 يعتبر أحد
$ m H_2SO_4$ $\Box$	HgC1	2		KC1□		HBr □
	C					~. <i>-</i> 46 _
مجموعت :	عدا كربونات عناصر ال	، في الماء ما د	حيحت الذوباز	ات <sup>-د</sup> CO <sub>3</sub> 2 ش <u>ـ</u>	ح الكربون	2 ﴾ جميع آملا
	2A وكربونات الأمونيوم	المجموعة		لأمونيوم	1 وكربونات ا	المجموعة A
	ة 7A وكربونات الأمونيوم	icaa <b>a</b> ti 🗀		20110	ُ مكن منات الأ	 المجموعة A
	۲۱۱۰ وتربوت الاموتيوم	ے ہمبوت		مونيوم	، وحربودات ۱۵،	ت، مجموع <del>ہ 11</del>
		: (1x1)	علمياً صحي	ا يلي تعليلاً	ني : علل ا	♦ السؤال الثا
				في البنزين	م والزيت	يذوب الشح
: (1 ½ x 1) <b>لوات</b>	الي موضحاً الحل بالخط	ة للتفاعل الت	ونية النهائي	المعادلة الاي	لث : اكتب	<u>♦ السؤال الثا</u>
IZ 01	A NIO	-	ZNIO		<b>31</b>	
$KCl_{(aq)}$ +	$AgNO_{3(aq)}$	$\rightarrow$	KNO <sub>3(</sub>	) + Ag(	$\mathcal{I}_{()}$	