النقطة المحصل	المادة: العلوم الفيزيانية	ثانوية العيون الاعدادية	الاسم الكامل:
عليها:	المستوى: الثالثة ثانوي إعدادي	فرض محروس 1	القسم و الرقم :
20	السنة الدراسية :2012-2013	الاستاذ: المصطفى رياس	مدة الانجاز: ساعة واحدة

					( 8pts	التمرين الأول: (	سنم التنقيط
نيكية- فراغ -الحديد	لة-موصلة-البلاسن	بسام-المادة-عازا	،- سحابة - نواة-أج	ات التالية: الأيون	ا يناسب من الكلم	<ol> <li>اتمم الفراغ بما</li> </ol>	الحديد
•		,		من نفس		•	1 pt
c	ئاكس يا			وادلا		-	1 pt
,		•		رف مغناطیس من	•	•	
	لعترات	-					0.5 pt
<ul> <li>✓ يمكن اختبار الطفو على الماء من التمييز بين المواد</li></ul>						0.5 pt	
		لية يفصل بينهما	الكتروا	تحيط بها	رة من	√ تتكون الذر	1.5pts
واحدا أو أكثر	الكتر و نا		الذرات	ة أو مجموعة من	عن ذر	√ بنتج	1 m+
, , ,	,					ي ع 11. صل بواسطة س	1 pt
	7(0)				,	۱۱. عل بواسطه د	
	Z (O) = 8	8; Z(H) = 1	; Z(C)=6;	e   = 1,6×10 <sup>-19</sup>		<del>.</del>	
				- 32e *		* H <sup>+</sup>	0.5 pt
			-	· 16×10 <sup>-19</sup> C '	<b>k</b>	* CO <sub>3</sub> <sup>2</sup>	0.5 pt
				' 0 (صفر )	k	* OH -	0.5 pt
				` '		ااا) أجب بصحيح	
			الرطب	منيوم مع الهواء			
				ة بكهرباء موجبة			0.5 pt
				77777			0.5 pt
					(8 pts)	التمرين الثاني:	
منها إلى فقر الدم	و بؤدي النقص	مدس و البقدونسر	هي تتواجد في ال	لخضاب الدموى و	د را في تركيب ا	تدخل أيونات الحد	ī
-, 0 0; 0	~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~				-	العدد الذري لذرة ا	
						تتحول ذرة الحديد	
			_		•		1 pt
			•	، و حدد نوعه (ک		_	1 100
	•••••	نوعه :	•••••	£.			1 pt
				الايون:	الكترونات هذا ا	2- حدد عدد	
							1 Dt
			ية e:	ن بالشحنة الابتدائ			1 pt
		:			نة نواةً هذا الأيو	3- حدد شحا	
		::		ن بالشحنة الابتدائ	نة نواةً هذا الأيو محنة هذا الأيون	3- حدد شحاً 4- أحسب ش	1 pt
شحنةنو اةالأيو ن	أشحنة		e=1,6×10 <sup>-19</sup> C	ن بالشحنة الابتدائ	نة نواة هذا الأيو محنة هذا الأيون ول	3- حدد شحا 4- أحسب ش 11. أتمم ملء الجد	1 pt
شحنةنو اةالأيون		رمز الأيون		ن بالشحنة الابتداء بالكولوم C .نعطي	نة نواة هذا الأيو محنة هذا الأيون ول	3- حدد شحاً 4- أحسب ش	1 pt
شحنةنو اةا لأيون	شحنة	رمز الأيون	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C	ن بالشحنة الابتداء بالكولوم C .نعطي شحنة	نة نواة هذا الأيو محنة هذا الأيون ول	3- حدد شحا 4- أحسب ش 11. أتمم ملء الجد	1 pt
شحنةنو اةا لأيون	شحنة الكترونات		e=1,6×10 <sup>-19</sup> C	ن بالشحنة الابتدائ بالكولوم C .نعطي شحنة الكترونات	نة نواة هذا الأيو محنة هذا الأيون ول	3- حدد شحا 4- أحسب ش 11. أتمم ملء الجدر رمز الذرة	1 pt
شحنةنو اةا الأيون	شحنة الكترونات	رمز الأيون *K	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C	ن بالشحنة الابتدائ بالكولوم C .نعطي شحنة الكترونات	نة نواة هذا الأيون محنة هذا الأيون ول العدد الذري	3- حدد شحا 4- أحسب ش 11. أتمم ملء الجدر رمز الذرة	1 pt
شحنةنو اة الأيون	شحنة الكترونات	رمز الأيون	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C	ن بالشحنة الابتدائ بالكولوم C .نعطي شحنة الكترونات الذرة	نة نواة هذا الأيون محنة هذا الأيون ول العدد الذري	3- حدد شحا 4- أحسب ش 11. أتمم ملء الجدر رمز الذرة	1 pt
شحنةنو اة الأيون +8e	شحنة الكترونات	رمز الأيون *K	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C	ن بالشحنة الابتدائ بالكولوم C .نعطي شحنة الكترونات الذرة	نة نواة هذا الأيون ول ول العدد الذري 19	3- حدد شحاً 4- أحسب ش 11. أتمم ملء الجدر رمز الذرة K Br	1 pt
	شحنة الكترونات الأيون	رمز الأيون *K	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C	ن بالشحنة الابتدائ بالكولوم C .نعطي شحنة الكترونات الذرة	نة نواة هذا الأيون ول العدد الذري 19	3- حدد شحاً 4- أحسب شا 11. أتمم ملء الجدر رمز الذرة K Br Cu	1 pt 4 pts
+8e	شحنة الكترونات الأيون -10e	رمز الأيون *K Cu <sup>2+</sup>	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C ، شحنة الايون	ن بالشحنة الابتداة بالكولوم C . نعطي شحنة شحنة الكترونات الذرة	نة نواة هذا الأيون محنة هذا الأيون ول العدد الذري 19 29	3- حدد شحاً 4- أحسب شا 11. أتمم ملء الجدر رمز الذرة K Br Cu O	1 pt 4 pts
+8e	شحنة الكترونات الأيون -10e	رمز الأيون *K Cu <sup>2+</sup>	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C ، شحنة الايون	ن بالشحنة الابتدائ بالكولوم C .نعطي شحنة الكترونات الذرة	نة نواة هذا الأيون محنة هذا الأيون ول العدد الذري 19 29	3- حدد شحاً 4- أحسب شا 11. أتمم ملء الجدر رمز الذرة K Br Cu O	1 pt 4 pts
+8e	شحنة الكترونات الأيون -10e	رمز الأيون *K Cu <sup>2+</sup>	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C ، شحنة الايون	ن بالشحنة الابتدائه بالكولوم C . نعطي شحنة الكترونات الدرة الذرة عقد -35e	نة نواة هذا الأيون محنة هذا الأيون ول العدد الذري 19 29	3- حدد شحاً 4- أحسب شاد أتمم ملء الجدر رمز الذرة Br Cu Cu O التمرين الثالت :	1 pt 4 pts
+8e	شحنة الكترونات الأيون -10e	رمز الأيون *K Cu <sup>2+</sup>	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C ، شحنة الايون	ن بالشحنة الابتدائ بالكولوم C . نعطي شحنة الكترونات الدرة الذرة عقود - 35e	نة نواة هذا الأيو محنة هذا الأيون ول العدد الذري 19 29 عرفية في فطعة ورقية في الأجسام المتف	3- حدد شحاً 4- أحسب شاه المحدود أسم ملء المحدود المدرة المدرق المدرة المدرة المدرة المدرة المدرة المدرق ال	1 pt 4 pts
+8e	شحنة الكترونات الأيون -10e	رمز الأيون *K Cu <sup>2+</sup>	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C ، شحنة الايون	ن بالشحنة الابتدائ بالكولوم C . نعطي شحنة الكترونات الدرة الذرة عاد -35e	نة نواة هذا الأيون محنة هذا الأيون ول العدد آلذري 29 29 عام الأجسام المتف عام الأجسام المتفاء وصيغ النوات	3- حدد شحاً 4- أحسب شاد أتمم ملء الجدر رمز الذرة الدرة التمرين التالت :  التمرين الثالث : التمرين الثالث : التمرين الثالث : المد أسم ألم ألم ألم ألم ألم ألم ألم ألم ألم أل	1 pt 4 pts 0.5 pt 0.5 pt
+8e	شحنة الكترونات الأيون -10e	رمز الأيون *K Cu <sup>2+</sup>	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C ، شحنة الايون	ن بالشحنة الابتدائ بالكولوم C . نعطي شحنة الكترونات الدرة الذرة عاد -35e	نة نواة هذا الأيو محنة هذا الأيون ول العدد الذري 19 29 عرفية في فطعة ورقية في الأجسام المتف	3- حدد شحاً 4- أحسب شاد أتمم ملء الجدر رمز الذرة الدرة التمرين التالت :  التمرين الثالث : التمرين الثالث : التمرين الثالث : المد أسم ألم ألم ألم ألم ألم ألم ألم ألم ألم أل	1 pt 4 pts 0.5 pt 0.5 pt
+8e	شحنة الكترونات الأيون -10e	رمز الأيون K <sup>+</sup> Cu <sup>2+</sup> ية، وغاز يعكر م	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C مندة الايون شحنة الايون فهواء، قطرات ما	ن بالشحنة الابتدائه بالكولوم C . نعطي شحنة الكترونات الذرة الذرة عادة	نة نواة هذا الأيون محنة هذا الأيون ول العدد آلذري 29 29 اعدد آلذري اع وقية في اء الأجسام المتف اء وصيغ النوات	3- حدد شحاً 4- أحسب شاه المحرور الذرة المحرور الذرة التمرين الثالث : Cu O  التمرين الثالث : ينتج عن احتراق ينتج عن احتراق 1 حدد أسم (2 عبر كتاب (3	1 pt 4 pts - 0.5 pt 0.5 pt 1 pt
+8e	شحنة الكترونات الأيون -10e	رمز الأيون K <sup>+</sup> Cu <sup>2+</sup> ية، وغاز يعكر م	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C مندة الايون شحنة الايون فهواء، قطرات ما	ن بالشحنة الابتدائ بالكولوم C . نعطي شحنة الكترونات الدرة الذرة عاد -35e	نة نواة هذا الأيون محنة هذا الأيون ول العدد آلذري 29 29 اعدد آلذري اع وقية في اء الأجسام المتف اء وصيغ النوات	3- حدد شحاً 4- أحسب شاه المحرور الذرة المحرور الذرة التمرين الثالث : Cu O  التمرين الثالث : ينتج عن احتراق ينتج عن احتراق 1 حدد أسم (2 عبر كتاب (3	1 pt 4 pts - 0.5 pt 0.5 pt 1 pt
+8e	شحنة الكترونات الأيون -10e	رمز الأيون K <sup>+</sup> Cu <sup>2+</sup> ية، وغاز يعكر م	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C مندة الايون شحنة الايون فهواء، قطرات ما	ن بالشحنة الابتدائه بالكولوم C . نعطي شحنة الكترونات الذرة الذرة عادة	نة نواة هذا الأيون محنة هذا الأيون ول العدد آلذري 29 29 اعدد آلذري اع وقية في اء الأجسام المتف اء وصيغ النوات	3- حدد شحاً 4- أحسب شاه المحرور الذرة المحرور الذرة التمرين الثالث : Cu O  التمرين الثالث : ينتج عن احتراق ينتج عن احتراق 1 حدد أسم (2 عبر كتاب (3	1 pt 4 pts - 0.5 pt 0.5 pt 1 pt
+8e	شحنة الكترونات الأيون -10e	رمز الأيون K <sup>+</sup> Cu <sup>2+</sup> ية، وغاز يعكر م	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C شحنة الايون شحنة الايون هواء، قطرات مان الورق معللا جواب	ن بالشحنة الابتدائي بالكولوم C . نعطي شحنة الكترونات الذرة الذرة عادة - 35e - المائي أوكسجين المائي أوكسجين المائي أوكسجين المائي أوكسجين المائي ي تدخل في تكوين ي تدخل في تكوين	نة نواة هذا الأيون محنة هذا الأيون ول العدد الذري 19 29 عام الفية في المعنع النوات اع وصيغ النوات المحاء الذرات الت	3- حدد شحاً 4- أحسب شاد ألم ملء الجدر رمز الذرة الخرة Br Cu O  التمرين الثالت : مناتج عن احتراق ينتج عن احتراق 1 حدد أسم (2 عبر كتاب (3 استنتج أ	1 pt 4 pts  0.5 pt 0.5 pt 1 pt 1 pt
+8e	شحنة الكترونات الأيون -10e	رمز الأيون K <sup>+</sup> Cu <sup>2+</sup> ية، وغاز يعكر م	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C شحنة الايون شحنة الايون هواء، قطرات مان الورق معللا جواب	ن بالشحنة الابتدائه بالكولوم C . نعطي شحنة الكترونات الذرة الذرة عادة	نة نواة هذا الأيون محنة هذا الأيون ول العدد الذري 19 29 عام الفية في المعنع النوات اع وصيغ النوات المحاء الذرات الت	3- حدد شحاً 4- أحسب شاد ألم ملء الجدر رمز الذرة الخرة Br Cu O  التمرين الثالت : مناتج عن احتراق ينتج عن احتراق 1 حدد أسم (2 عبر كتاب (3 استنتج أ	1 pt 4 pts
+8e	شحنة الكترونات الأيون -10e	رمز الأيون K <sup>+</sup> Cu <sup>2+</sup> ية، وغاز يعكر م	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C شحنة الايون شحنة الايون هواء، قطرات مان الورق معللا جواب	ن بالشحنة الابتدائي بالكولوم C . نعطي شحنة الكترونات الذرة الذرة عادة - 35e - المائي أوكسجين المائي أوكسجين المائي أوكسجين المائي أوكسجين المائي ي تدخل في تكوين ي تدخل في تكوين	نة نواة هذا الأيون محنة هذا الأيون ول العدد الذري 19 29 عام الفية في المعنع النوات اع وصيغ النوات المحاء الذرات الت	3- حدد شحاً 4- أحسب شاد ألم ملء الجدر رمز الذرة الخرة Br Cu O  التمرين الثالت : مناتج عن احتراق ينتج عن احتراق 1 حدد أسم (2 عبر كتاب (3 استنتج أ	1 pt 4 pts  0.5 pt 0.5 pt 1 pt 1 pt
+8e	شحنة الكترونات الأيون -10e	رمز الأيون K <sup>+</sup> Cu <sup>2+</sup> ية، وغاز يعكر م	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C شحنة الايون شحنة الايون هواء، قطرات مان الورق معللا جواب	ن بالشحنة الابتدائي بالكولوم C . نعطي شحنة الكترونات الذرة الذرة عادة - 35e - المائي أوكسجين المائي أوكسجين المائي أوكسجين المائي أوكسجين المائي ي تدخل في تكوين ي تدخل في تكوين	نة نواة هذا الأيون محنة هذا الأيون ول العدد الذري 19 29 عام الفية في المعنع النوات اع وصيغ النوات المحاء الذرات الت	3- حدد شحاً 4- أحسب شاد ألم ملء الجدر رمز الذرة الخرة Br Cu O  التمرين الثالت : مناتج عن احتراق ينتج عن احتراق 1 حدد أسم (2 عبر كتاب (3 استنتج أ	4 pts  - 0.5 pt 0.5 pt 1 pt 1 pt
+8e	شحنة الكترونات الأيون -10e	رمز الأيون K <sup>+</sup> Cu <sup>2+</sup> ية، وغاز يعكر م	e=1,6×10 <sup>-19</sup> C شحنة الايون شحنة الايون هواء، قطرات مان الورق معللا جواب	ن بالشحنة الابتدائي بالكولوم C . نعطي شحنة الكترونات الذرة الذرة عادة - 35e - المائي أوكسجين المائي أوكسجين المائي أوكسجين المائي أوكسجين المائي ي تدخل في تكوين ي تدخل في تكوين	نة نواة هذا الأيون محنة هذا الأيون ول العدد الذري 19 29 عام الفية في المعنع النوات اع وصيغ النوات المحاء الذرات الت	3- حدد شحاً 4- أحسب شاد ألم ملء الجدر رمز الذرة الخرة Br Cu O  التمرين الثالت : مناتج عن احتراق ينتج عن احتراق 1 حدد أسم (2 عبر كتاب (3 استنتج أ	1 pt 4 pts  0.5 pt 0.5 pt 1 pt 1 pt