

الحل المقترح وسلم التنقيط

العلامة	الحل	السؤال	
0,5 0,5 0,5 0,5	① محلول حمض كلور الماء ② صوف الحديد ③ فقاعات غازية ④ أنبوب انطلاق الغاز	س1	التمرين الأول
0,5+0,5	• الغاز المنطلق هو غاز ثنائي الهيدروجين . من صفاته نه يحترق مع حدوث فرقعة	س2	06نقاط
1,5 1,5	أ) معادلة التفاعل الكيميائي بالصيغة الجزيئية: $Fe + 2HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2$ ب) معادلة التفاعل الكيميائي بالصيغة الشاردية: $Fe_{(s)} + 2(H^+ + Cl^-)_{aq} \rightarrow (Fe^{2+} + 2Cl^-)_{aq} + H_{2(g)}$	س3	
0,5 + 1	نوع التيار الكهربائي المستعمل هو تيار متناوب. رمزه النظامي: ~	س1	التمرين الثاني
1,5	إذا لامس المسمار سلكي الطور والحيادي معا فانه يحدث استنصار لدارة التركيب عند موضع التلامس.	س2	06نقاط
1 1 1	إذا لامس المسمار سلك الطور فقط فانه: - إذا كان مقبض المطرقة من مادة عازلة للكهرباء لا يحدث أي شيء لعمر..... - إذا كان مقبض المطرقة من مادة ناقلة للكهرباء وكان عمر: ▪ معزولا عن الأرض، فلا يحدث له أي شيء؛ ... ▪ غير معزول عن الأرض فانه يصعق كهربائيا...	س3	

شبكة التقييم بالمعايير للجزء الثاني

العلامات	المؤشرات	المعيار
1	<ul style="list-style-type: none"> ● التسديد أو حجب قرص القمر بالقطعة النقدية (المبدأ) ● استخدام نموذج الانتشار المستقيم للضوء ● استعمال الرسم أو المخطط الملائم و المعبر عن الوضعية 	س1
1	<ul style="list-style-type: none"> ● استخدام علاقة "طاليس" أو التناسب بين الأبعاد 	س2
2	<ul style="list-style-type: none"> ● صحة الرسم والبيانات ● صحة العلاقات الحرفية ● التعبير بلغة علمية صحيحة 	س1
2	<ul style="list-style-type: none"> ● الحساب – النتيجة والوحدة ● استعمال المصطلحات ● احترام الرموز 	س2
1	<ul style="list-style-type: none"> ● التعبير السليم عن مراحل البروتوكول التجريبي (التسلسل المنطقي للأفكار) ● الاستعمال المناسب للوحدات – تقدير رتبة النتيجة 	كل الإجابة
1	<ul style="list-style-type: none"> ● تنظيم الإجابة، وضوح الخط، تنظيم الفقرات 	كل الإجابة