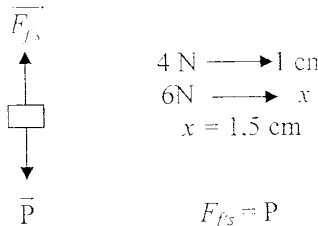


العلامة		عناصر الإجابة	محاور الموضوع
المجموع	مجزأة		
06	0,5	التمرين الأول: (1) H_2	الجزء الأول (12 نقطة)
	1	- عند تقريب عود ثقاب مشتعل من فوهة الأنبوب يحترق غاز الهيدروجين محدثا فرقة.	
	0,5	(2) $(H^+ + Cl^-)$	
	0,5	(3) أ) $Fe_{(s)} + 2 (H^+ + Cl^-)_{(aq)} \longrightarrow H_{2(g)} + (Fe^{2+} + 2 Cl^-)_{(aq)}$	
	1	ب) $Fe_{(s)} + 2 HCl_{(aq)} \longrightarrow H_{2(g)} + Fe Cl_{2(aq)}$	
	0,5	(4) أ - مبدأ انحفاظ الشحنة والكتلة.	
	1	ب - مبدأ انحفاظ الكتلة.	
	0,5		
	0,5		
	0,5		
06	0,75	التمرين الثاني : (I) 1- النقل (\bar{P})	
	0,75	قوة شد الخيط (\bar{F}_{fs})	
	0,25	-2	
	0,25		
	0,25	$F_{fs} = P$	
	0,25	(II) 1- النقل	
	0,5	قوة شد الخيط.	
	0,5	قوة رد فعل المستوى المائل.	
	1	-2 أ) تزايد سرعة الجسم (S).	
	1	ب) $v = 15 m/s$	
		الإجابة	السؤال
		حل الوضعية الإدماجية:	
		* السبب الذي أدى إلى تكهرب مستعمل الغسالة هو: - ملامسة سلك الطور لهيكل الغسالة. - عدم توصيل هيكل الغسالة بالأرضي.	(1)

السؤال	الإجابة
	<p>السؤال (2) : أ) العيب الأول : يزال الكنس بسكب محلول حمض كلور الماء داخل أنبوب صرف الماء في الغسالة.</p> <p>التبرير : حدوث تفاعل كيميائي معادلته:</p> $(CaCO_3) + 2 (HCl) \longrightarrow CaCl_2 + CO_2 + H_2O$ <p>ب) العيب الثاني: يعزل جيدا سلك النور الملامس لبيكل الغسالة.</p> <p>الرسم التخطيطي:</p>

العلامة		شبكة تقويم الوضعية الإدماجية		
المجموع	مجزأة	المؤشرات	السؤال	المعايير
02	0.5	ذكر سبب التوقف	(1)	الترجمة
	0.5	ذكر إصلاح العيبين	(2)	السليمة
	0.5	التبرير		للوضية
	0.5	الرسم		(الفهم)
03	0.5	- ملامسة النور لبيكل الغسالة	(1)	الاستعمال
	0.5	- عدم وجود الأرضي		انسليم لأدوات
	0.5	- سكب حمض كلور الماء في أنبوب الغسالة.	(2)	المادة
	0.5	- كتابة معادلة التفاعل بصورة صحيحة.		
	0.5	- عزل سلك النور حتي لا يلامس البيكل		
	0.25	- التركيب السليم للأرضي		
	0.25	- الرسم الصحيح		
02	01	- دقة الإجابة.	كل	انسجام الإجابة
	0.5	- التعبير بلغة علمية سليمة.	الأسئلة	
	0.5	- التسلسل المنطقي للأفكار.		
01	4×0.25	- نظافة الورقة. - الإبداع في الإجابة.	كل الأسئلة	الإتقان