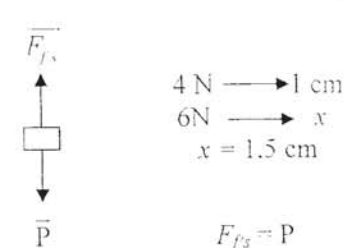


العلامة		عناصر الإجابة	مصادر الموضوع
المجموع	مجزأة		
06	0,5	التمرين الأول: H ₂ (1)	الجزء الأول (12 نقطة)
	1	- عند تقريب عود ثقاب مشتعل من فوهة الأنبوب يحترق غاز الهيدروجين محدثا فرقة.	
	0,5	(H ⁺ + Cl ⁻) (2)	
	0,5	Fe _(s) + 2 (H ⁺ + Cl ⁻) _(aq) → H _{2(g)} + (Fe ²⁺ + 2 Cl ⁻) _(aq) (أ) (3)	
	1		
	0,5	Fe _(s) + 2 HCl _(aq) → H _{2(g)} + Fe Cl _{2(aq)} (ب)	
	1		
	0,5	4 - أ - مبدأ انحفاظ الشحنة والكتلة.	
	0,5	ب- مبدأ انحفاظ الكتلة.	
	06	0,75	
0,75		قوة شد الخيط (F _{js})	
0,25		-2	
0,25			
0,25		F _{js} = P	
0,25		II (1) -1 النقل	
0,5		قوة شد الخيط.	
0,5		قوة رد فعل المستوى المائل.	
1		-2 (أ) تتزايد سرعة الجسم (S).	
1		ب) v = 15 m/s	
		الإجابة	
		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 غسله.</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 لهيكل 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		للوضعية
	0.5	الرسم		(الفهم)
03	0.5	- ملامسة النور لهيكل الغسالة	(1)	الاستعمال
	0.5	- عدم وجود الأرضي		السليم لأدوات
	0.5	- سكب حمض كلور الماء في أنبوب الغسالة.	(2)	المادة
	0.5	- كتابة معادلة التفاعل بصورة صحيحة.		
	0.5	- عزل سلك النور حتى لا يلامس الهيكل		
	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	- وضوح الخط والرسم. - تنظيم الفقرات. - نظافة الورقة. - الإبداع في الإجابة.	كل الأسئلة	الإقناع