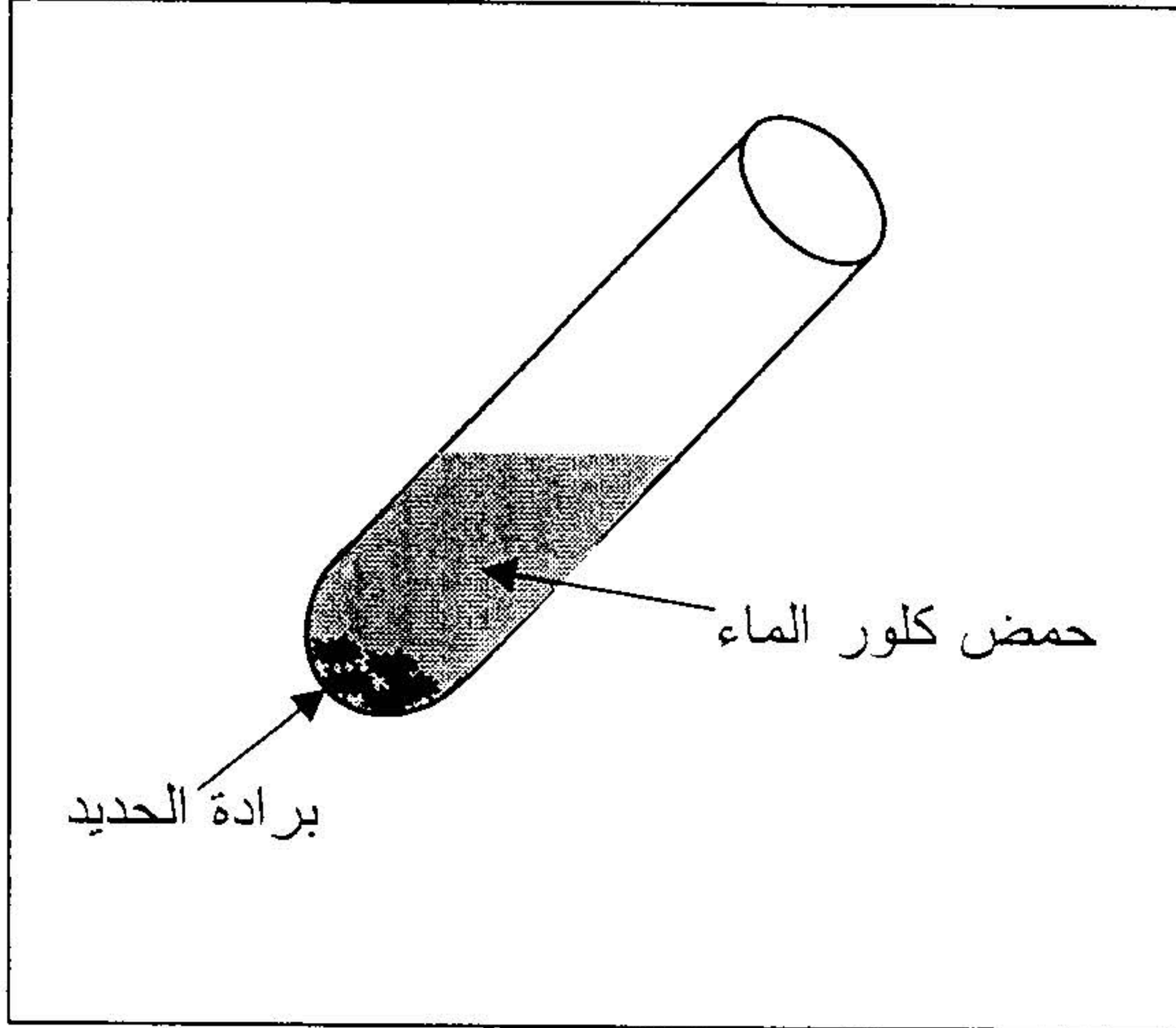


الجزء الأول : (12 نقطة)

التمرين الأول : (06 نقاط)



الوثيقة 1 -

نضع كمية قليلة من برادة الحديد في أنبوب اختبار ثم نسكب عليها كمية مناسبة من حمض كلور الماء، فينتقل غاز ثنائي الهيدروجين ويتشكل كلور الحديد الثنائي
 $(Fe^{2+} + 2Cl^-)$ الوثيقة 1 -

1 - اكتب الصيغة الكيميائية للغاز المنطلق، وبين كيف يتم الكشف عنه.

2 - اكتب الصيغة الكيميائية الشاردية لحمض كلور الماء.

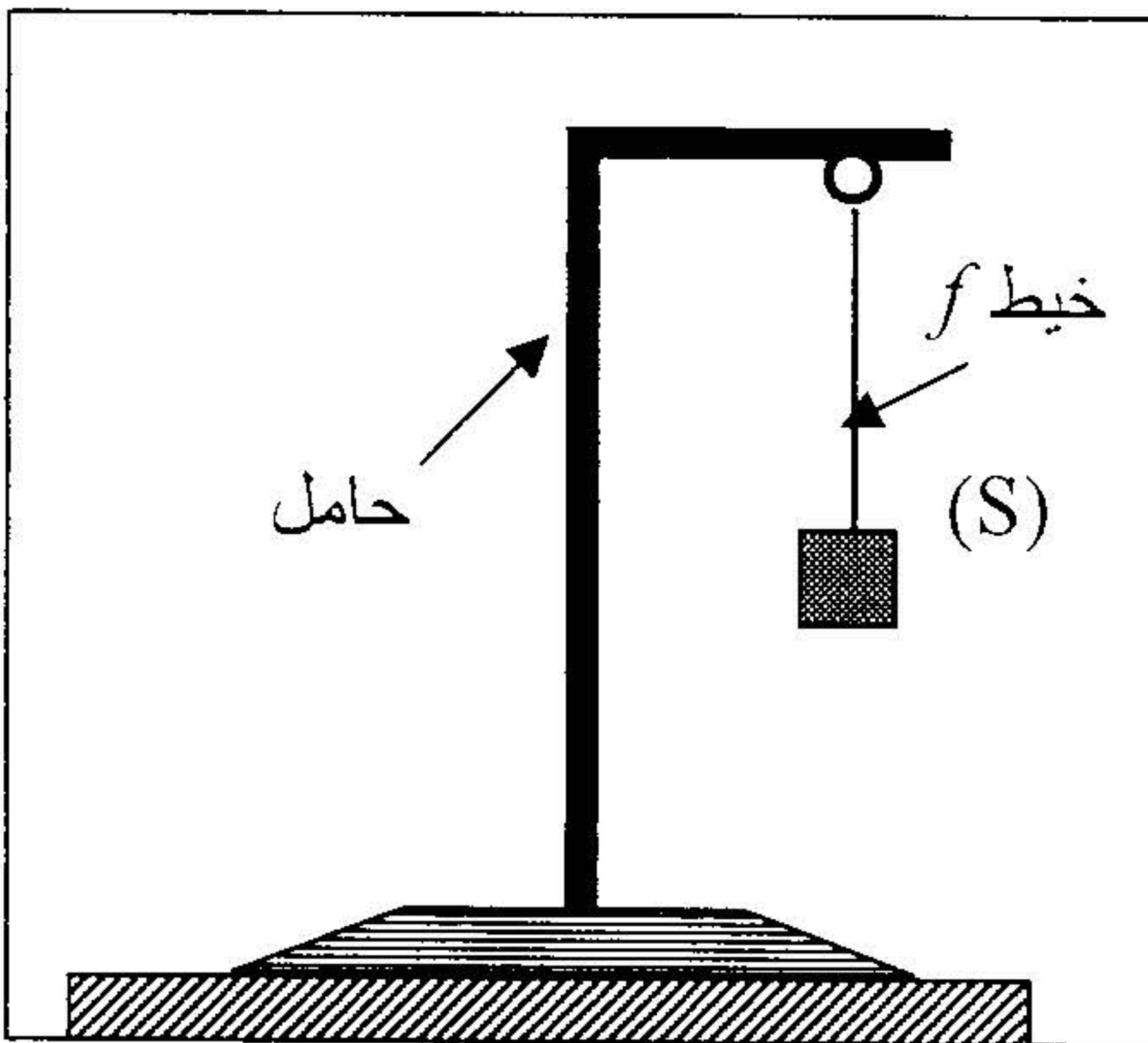
3 - اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث ووازنها وذلك بالصيغتين : أ) الشاردية.
 ب) الجزيئية.

4 - اذكر المبدأ الذي يُعتمدُ عليه في موازنة المعادلات الكيميائية السابقة المكتوبة:

أ- بالصيغ الشاردية.

ب- بالصيغ الجزيئية.

التمرين الثاني : (06 نقاط)



الوثيقة 2 -

I نعلق جسما صلبا (S) بواسطة خيطة f في حامل، ثم نتركه

وشأنه كما هو مبين في الوثيقة 2 .

1 - اذكر القوى المؤثرة في الجسم (S).

2 - إذا علمت أن قيمة ثقل الجسم (S) تساوي 6 N ،

مثل القوى المؤثرة على الجملة (S).

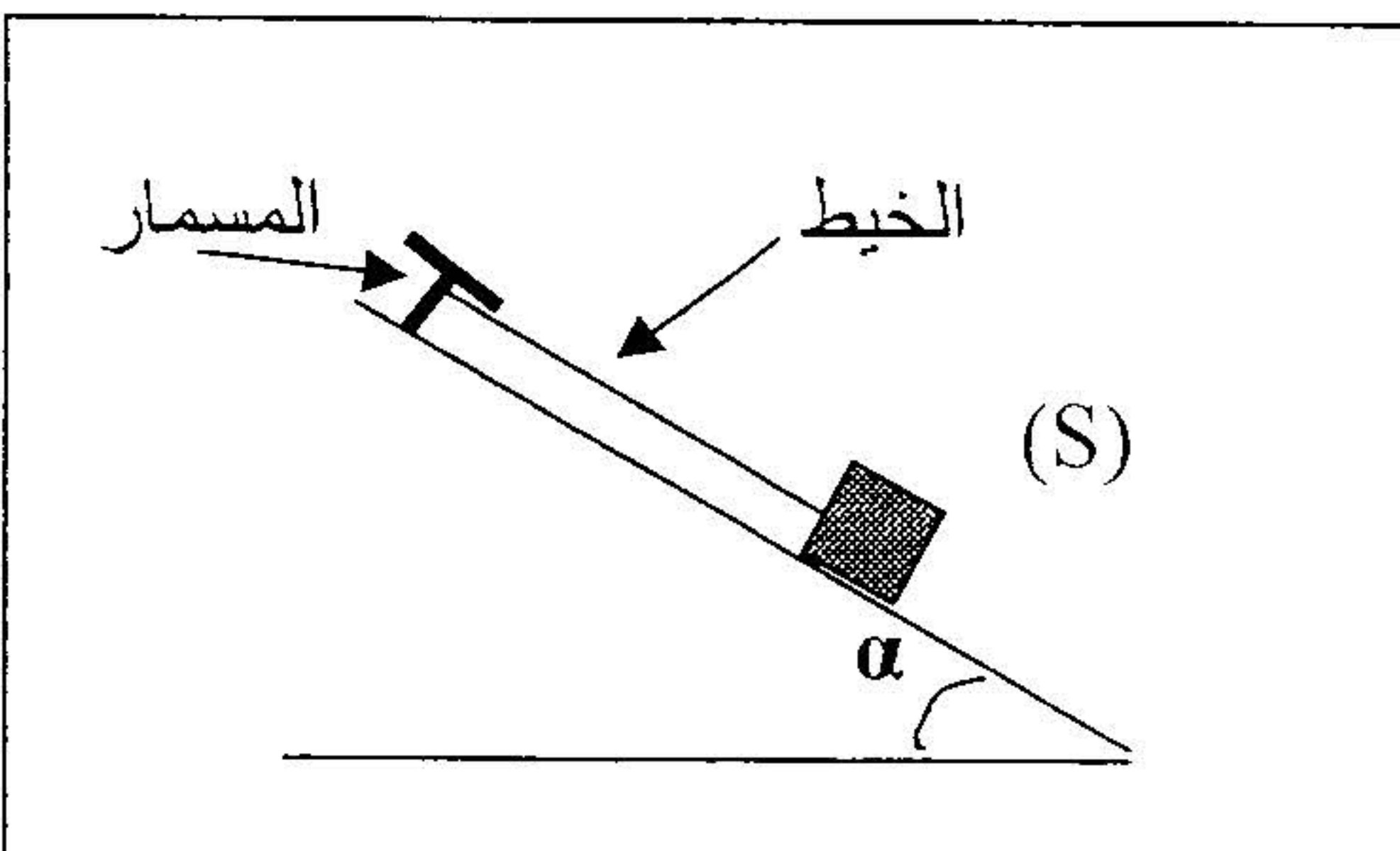
سلم الرسم : 1 cm $\longrightarrow$ 4 N

II نضع الجسم الصلب (S) على مستوٍ مائلٍ أملس ونثبتهُ

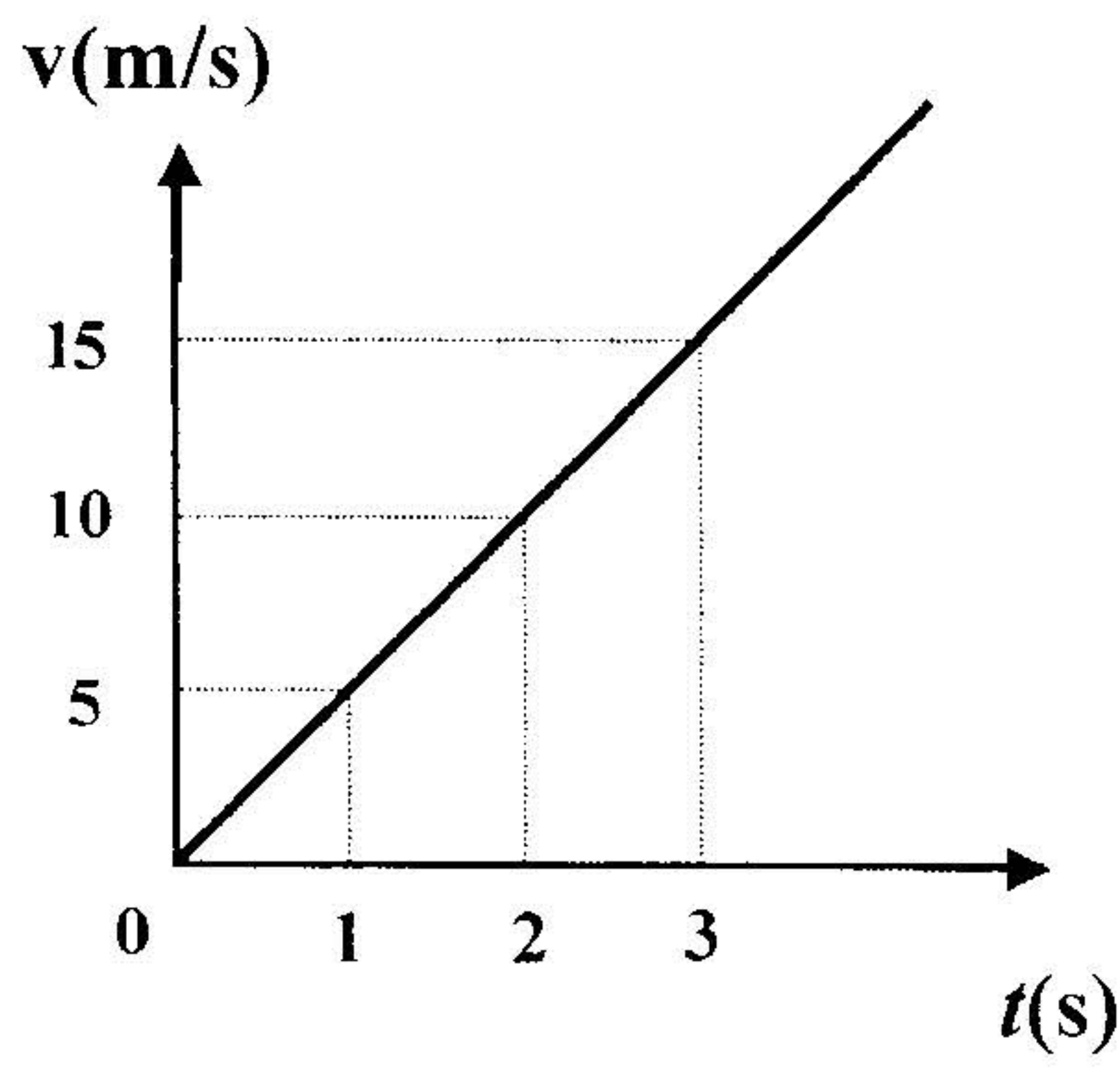
بواسطة خيطة في مسمار مثبت في أعلى المستوي المائل

كما هو مبين في الوثيقة 3 -

1 - اذكر القوى المؤثرة في الجسم (S).



الوثيقة 3 -



الوثيقة 4-

2- نقطع الخيط فيتحرك الجسم على المستوي المائل نحو الأسفل.

- اعتمادا على الوثيقة 4- التي تمثل مخطط السرعة لحركة

الجسم (S) على المستوي المائل :

أ - بيّن كيف تتغير سرعة الجسم (S).

ب - حدّد قيمة سرعة الجسم في اللحظة $t = 3 \text{ s}$.

الجزء الثاني : الوضعية الإدماجية (8 نقاط)

اشترى شخص غسالة كهربائية مستعملة، أعلمه البائع بوجود عيبين فيها.

يتمثل العيب الأول في انسداد أنبوب صرف الماء نتيجة ترسّب الكلس فيه (CaCO_3)، ويتمثل العيب الثاني

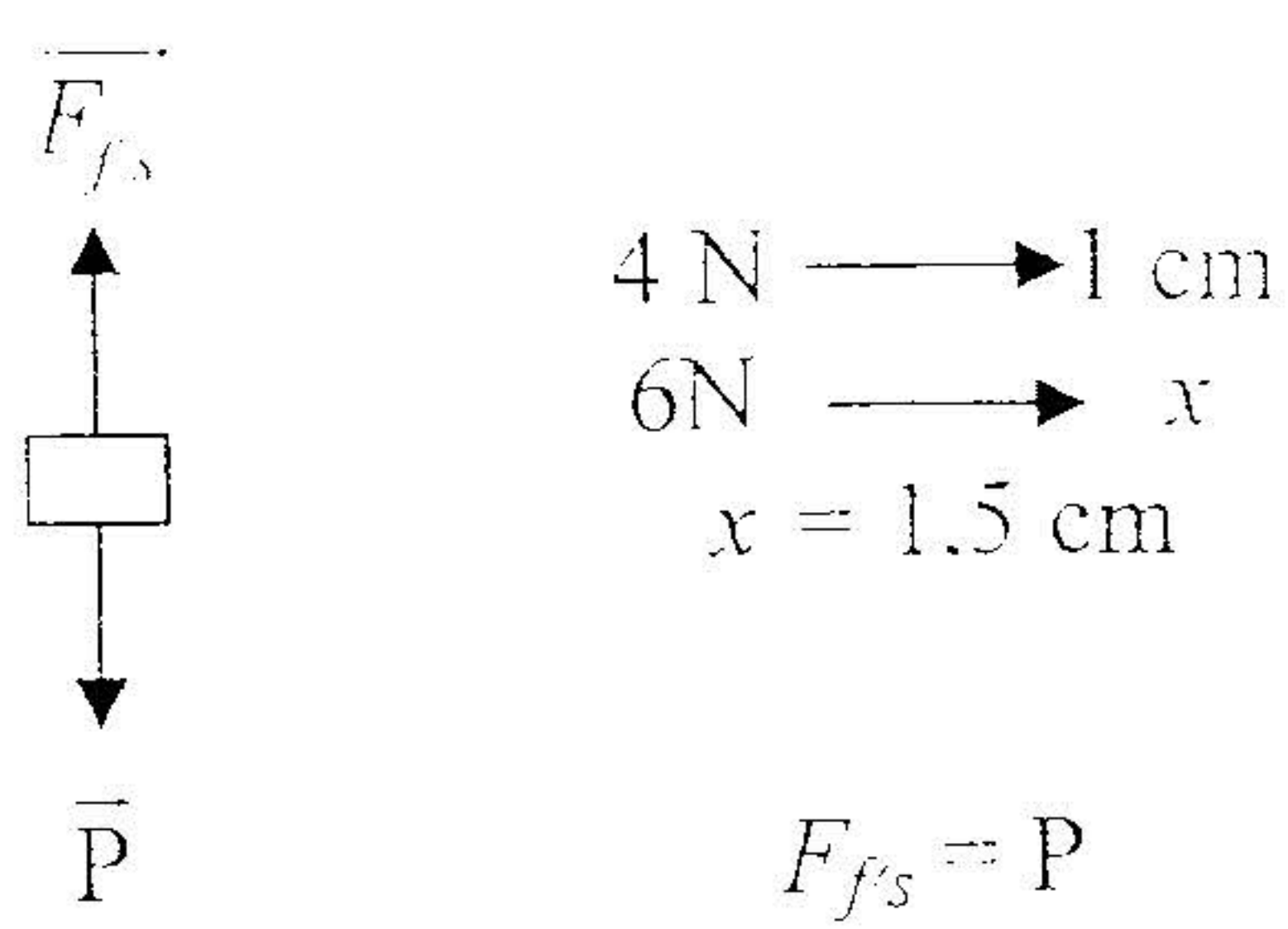
في تعرّض مستعملها لصدمة كهربائية عند لمس هيكلا المعدني أثناء الاشتغال.

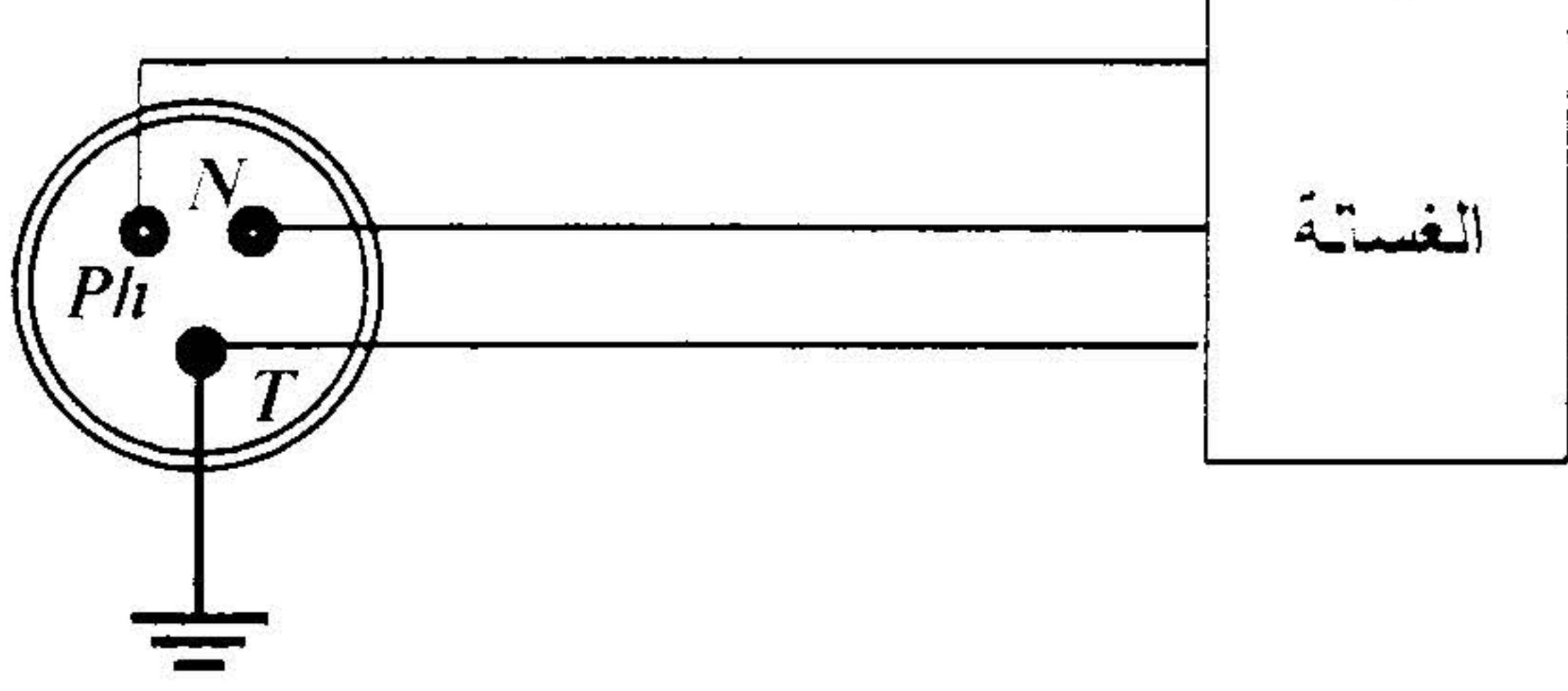
1 - اذكر السبب الذي أدّى إلى تكهرب مستعمل الغسالة.

2 - بيّن كيف يتم إصلاح :

- العيب الأول، برّر إجابتك.

- العيب الثاني، دعّم إجابتك برسم تخطيطي مناسب.

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

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

العلامة		شبكة تقويم الوضعية الإدماجية		
المعايير	السؤال	المؤشرات	مجزأة	المجموع
الترجمة السليمة للوضعية (الفهم)	(1)	ذكر سبب التوقف	0,5	02
	(2)	ذكر إصلاح العيبين	0,5	
		التبرير	0,5	
		الرسم	0,5	
الاستعمال السليم لأدوات المادة	(1)	- ملامسة الطور نهيكال الغسالة	0,5	03
		- عدم وجود الأرضي	0,5	
	(2)	- سكب حمض كلور الماء في أنبوب الغسالة.	0,5	
		- كتابة معادلة التفاعل بصورة صحيحة.	0,5	
		- عزل سلك الطور حتي لا يلامس الهيكل	0,5	
		- التركيب السليم للأرضي	0,25	
		- الرسم الصحيح	0,25	
انسجام الإجابة	كل الأسئلة	- دقة الإجابة.	01	02
		- التعبير بلغة علمية سليمة.	0,5	
		- التسلسل المنطقي للأفكار.	0,5	
الإتقان	كل الأسئلة	- وضوح الخط والرسم. - تنظيم الفقرات.	4×0,25	01