

مقترح لموضوع اختبار العلوم الفيزيائية
و التكنولوجيا لشهادة التعليم المتوسط

الجزء الأول :
التمرين الأول : (06 نقاط)

إناء يحوي الأول مسحوق الحديد و الثاني مسحوق الألمنيوم ، نضيف بواسطة سحاحة إلى كل منهما كمية من حمض كلور الماء فيحدث فوران و نحصل على محلول في كل إناء.

1- ما هو الغاز المنطلق في كل إناء و كيف يمكنك التعرف عليه ؟

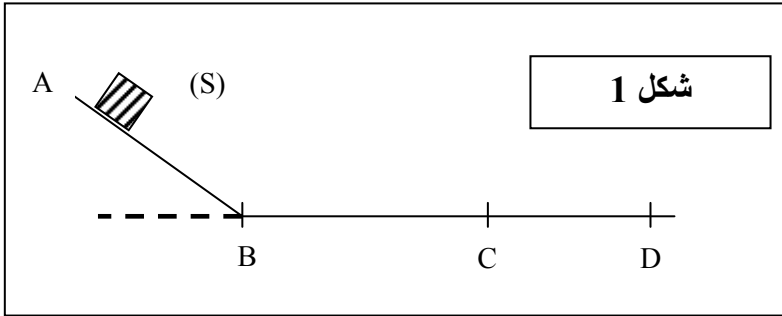
2- أكمل و وازن معادلتى التفاعل الحادثين :



3- نضيف قطرات من محلول هيدروكسيد الصوديوم $(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$ إلى كل إناء ، فنحصل في الأول على راسب أخضر و في الثاني على راسب أبيض.

أي الإناءين يحوي معدن الحديد ، و لماذا ؟

التمرين الثاني : (06 نقاط)



نحرر جسما صلبا (S) من النقطة A لينزلق على المسار ABCD المتكون من الجزئين :

ABC أملس تماما ، CD خشن (شكل 1)

1- اعتمادا على مخطط سرعة الجسم (S)

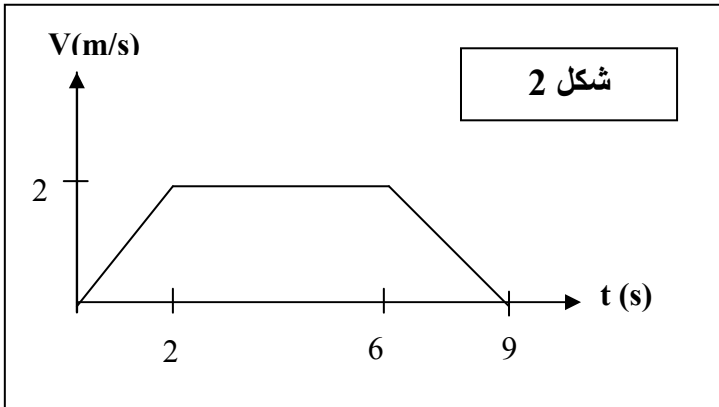
حدد مراحل الحركة (شكل 2)

2- احص القوى المؤثرة على الجسم (S)

في كل مرحلة و مثلها.

3- أوجد سرعة مرور المتحرك بالنقطة B

و كذا مدة حركته على الجزء CD



الجزء الثاني:

الوضعية الإدماجية (08 نقاط)

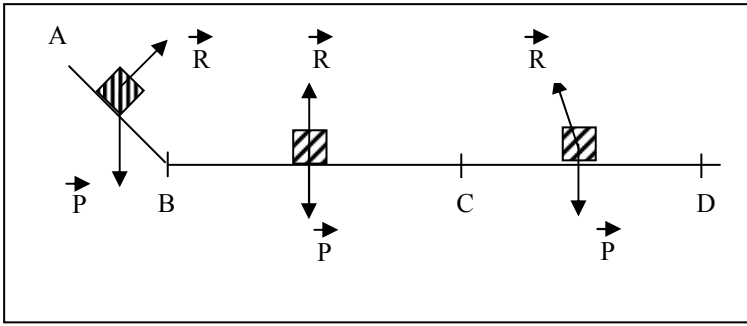
- في حصة أعمال مخبرية وضع الأستاذ أمام فوج من التلاميذ ثلاث قوارير متماثلة ، الأولى تحوي ماء مقطرا والثانية محلولا مالحا والثالثة محلولا سكريا.
- طلب الأستاذ من التلاميذ تمييز محتوى كل قارورة ، دون اللجوء إلى حاسة الذوق.
- 1- اقترح بروتوكولا تجريبيا لتحديد القارورة التي تحتوي على المحلول المالح.
 - 2- اقترح بروتوكولا تجريبيا للتمييز بين القارورتين الباقيتين.

شبكة التقييم

العلامة	المؤشرات	السؤال	المعيار
01	- تحديد الأدوات الكهربائية اللازمة - استعمال المخطط المناسب - أخذ عينة من كل قارورة	س 1	1- الترجمة السليمة للوضعية
01	- تحديد أدوات التسخين - استعمال رسومات توضيحية - أخذ عينة من القارورتين المتبقيتين	س 2	
02	- سلامة المخطط - التعبير بلغة علمية صحيحة - التعامل مع العينات بنفس الشروط التجريبية	س 1	2- الاستعمال السليم لأدوات المادة
02	- التعبير السليم - أخذ عينات متساوية الحجم	س 2	
01	- احترام مراحل التجربة - الاستعمال المناسب للرموز والوحدات - توظيف مفاهيم التحول الكيميائي والفيزيائي	كل الاجابة س 1 س 2	3- انسجام الاجابة
01	- تنظيم الاجابة - اقتراح حلول أخرى	كل الاجابة	4- الاتقان (الابداع)

الحل النموذجي و سلم التنقيط

العلامة	الحل	السؤال	التمرين
---------	------	--------	---------

1,00	- الغاز المنطلق هو ثنائي الهيدروجين (H ₂)	1س	الأول
1,00	- يحترق بإحداث فرقعة.		
1,50	$Fe_{(s)} + 2(H^+ + Cl^-)_{(aq)} \rightarrow (Fe^{2+} + 2Cl^-)_{(aq)} + H_{2(g)}$	2س	
1,50	$2Al_{(s)} + 6(H^+ + Cl^-)_{(aq)} \rightarrow 2(Al^{3+} + 3Cl^-)_{(aq)} + 3H_{2(g)}$		
1,00	الإناء الأول يحوي الحديد ، اللون الأخضر مميز لشاردة الحديد Fe ²⁺	3س	
0,50	بين اللحظتين : 0s و 2s : الحركة متغيرة (سرعة متزايدة)	1س	الثاني
0,50	بين اللحظتين : 2s و 6s : الحركة منتظمة (سرعة ثابتة)		
0,50	بين اللحظتين : 6s و 9s : الحركة متغيرة (سرعة متناقصة)		
1,00	الجسم (S) خاضع في كل مرحلة لقوتين : فعل الأرض على الجسم (ثقله) \vec{P} ، فعل السطح \vec{R}	2س	
0,5+0,5+1	 <p>ملاحظة : تقبل الإجابة في حالة تمثيل قوة الإحتكاك.</p>		
1,00	- سرعة مرور المتحرك بالنقطة B هي : 2 m/s	3س	
0,50	- مدة حركته على الجزء CD هي : 3 s		