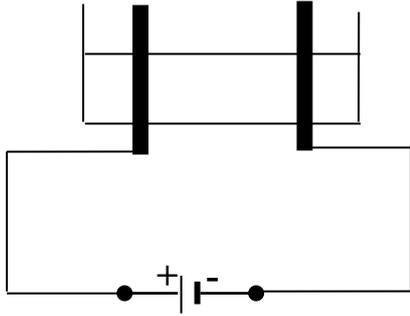


التمرين الأول: (06 نقاط)

أجرى سعيد رفقة أستاذه تحليلاً كهربائياً لمحلول شاردي لونه أخضر، خلال عملية التحليل انطلق غاز لونه أصفر مخضر و ترسب معدن.



الوثيقة -1-

1- سمّ الغاز المنطلق.

2- سمّ الفرد الكيميائي المسؤول عن اللون الأخضر للمحلول.

3- سمّ المحلول الشاردي ثم أكتب صيغته الشاردية.

4- أكتب معادلة التفاعل الحادث عند كل مسرى.

5- استنتج المعادلة الكيميائية الإجمالية.

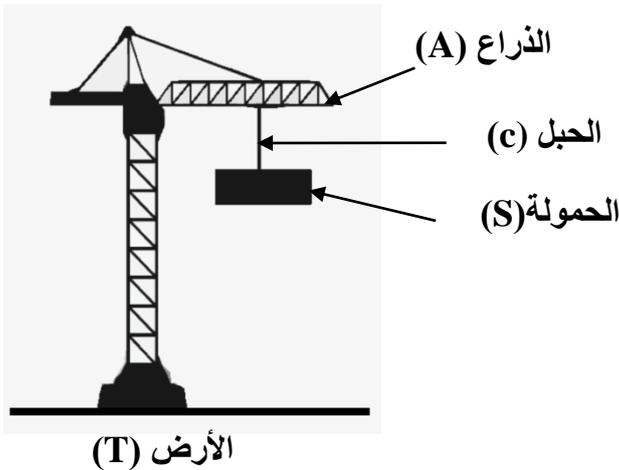
التمرين الثاني: (06 نقاط)

جسم (S) كتلته 98 Kg معلق بحبل في رافعة كما هو موضح في الوثيقة-2-

1- أذكر الأفعال الميكانيكية المؤثرة على الحمولة ثم صنّفها حسب نوعها.

2- أحسب ثقل الجسم (S) , علماً أن $g=10N/Kg$.

3- مثل بشعاع ثقل الجسم (S) باستعمال سلم الرسم: (490 N \longrightarrow 1 cm)



الوثيقة-2- الرافعة البرجية

الوضعية الإدماجية: (08 نقاط)

اقتنى الوالد من أحد محلات الأجهزة المستعملة جهازاً لتسخين الماء (Cumulus) (وثيقة-3)، أخبره البائع بوجود مشكلتين في الجهاز.

- الأولى : أن به انسداداً سببه تجمع طبقة كلسية (CaCO_3).

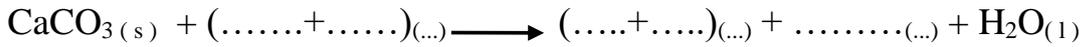
- الثانية : يُسببُ صدمة كهربائية عند لمس هيكله المعدني .

1- حسب رأيك ما سبب الخلل الكهربائي في الجهاز؟

2- اقترح حلاً للمشكلة الكهربائية.

3- حدّد المحلول الشاردي الواجب استعماله لإزالة الترسبات الكلسية.

4- أكمل معادلة التفاعل الكيميائي للتحويل الحادث بين المحلول الشاردي و الترسبات الكلسية بالصيغة الشاردية.



5- أذكر الاحتياطات الأمنية الواجب اتخاذها عند التعامل مع المحاليل الكيميائية.



الوثيقة-3- : جهاز تسخين الماء