

الوضعية الأولى : للتعرف على نوع المعدن الذي صنع منه مسمار أنجز

مجري التجربة التالية :

وضع المسمار في أنبوب اختبار ثم أضاف إليه

محلول حمض كلور الماء فلا حظ :

اختفاء المعدن المكون للمسمار وتكون محلول

تصاعد غاز يحدث فرقة عند تقرب منه لهب

1— أكتب اسم وصيغة الغاز المتصاعد .

2— أخذ المجري عينتين A ، B من المحلول الناتج في أنبوبي اختبار

• أضاف إلى العينة A قليلا من محلول هيدروكسيد الصوديوم فتكون راسب

أخضر فاتح .

أ— ما الشاردة المكشوفة عنها وأكتب صيغتها الكيميائية .

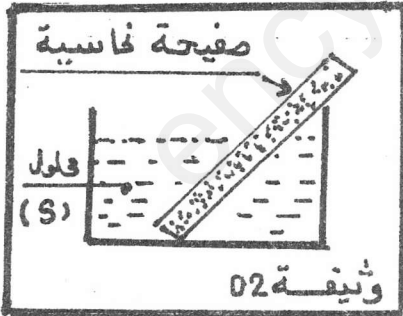
ب— أمنتنتج المعدن الذي صنع منه المسمار

• أضاف إلى العينة B قليلا من محلول نترات الفضة فتكون راسب أبيض يسود في الفوق

ج— ما الشاردة المكشوفة عنها في العينة B ، وأكتب صيغتها الكيميائية .

د— أكتب اسم المحلول الناتج وصيغته الشاردية .

3— أكتب معادلة التفاعل المذكور في مقدمة الوضعية بالصيغة الشاردية .

الوضعية الثانية : في حصة الأعمال المخبرية حضر الأستاذ محلولاً مائياً (S) يحتوي

على شوارد النترات NO_3^- وشوارد الفضة Ag^+

1— سمّ المحلول (S) وأكتب صيغته الشاردية .

2— قام الأستاذ بوضع صفحة نحاسية (Cu) في

المحلول (S) فلا حظ :

• تلوّن المحلول بلون أزرق .

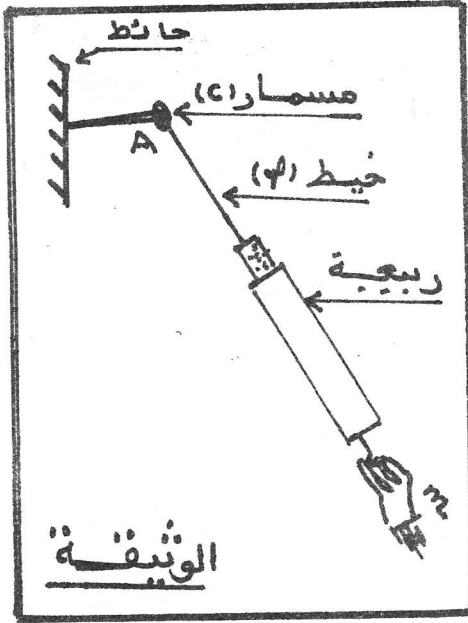
• تشكل طبقة من الفضة على الجزء المغمور من الصفحة النحاسية .

أعط تفسيراً لهذه الملاحظات .

3— أكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة للتفاعل الحادث بالصيغة الشاردية

ثم أمنتنتج المعادلة المبسطة (المختزلة) لها .

الوضعية الثالثة : لاقتلاع مسمار (c) مثبت في حائط نجـره
بواسطة خيط (٧) مثبت بربيعة (دينامومتر) كما تبينه الوثيقة
فـنلاحظ أن الربـيعة تشـير إلى 9N



1— حدد مميزات القوة $\vec{F}_{c/7}$ المطبقة من طرف
الخيط على المسـمار ومثلها بالسـلم

1cm $\longrightarrow$ 3N

2— أـمـتـنـتـج مـمـيـزات القـوة $\vec{F}_{c/7}$ المطبقة من طرف
المسـمار على الخيط معللاً جوابك ، ثم مثلها
بنفس السـلم السـابق .