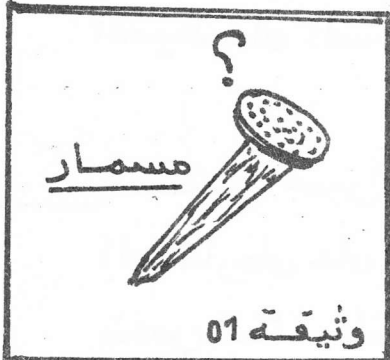


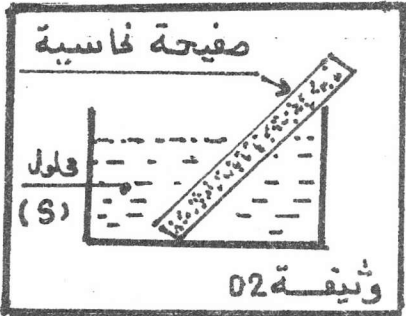
الوضعية الاولى: للتعرف على نوع المعدن الذي صنع منه مسمار أنجز



مجري التجربة التالية :
وضع المسمار في أنبوب اختبار ثم أضاف إليه
محلول حمض كلور الماء فلاحظ :
- اختفاء المعدن المكون للمسمار وتكون محلول
- تصاعد غاز يحدث فرقة عند تقرب منه لهب

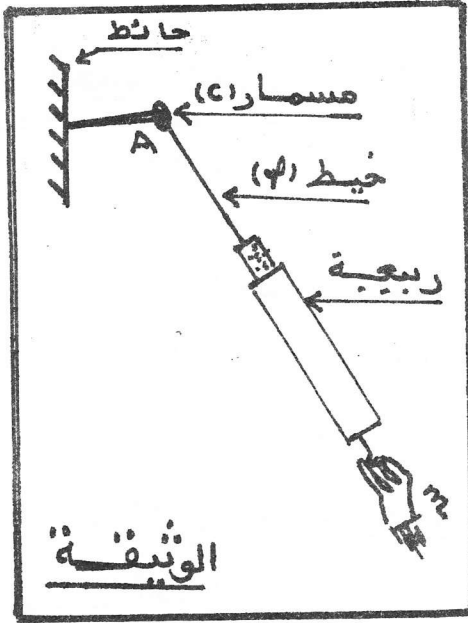
- 1- أكتب اسم وصيغة الغاز المتصاعد .
- 2- أخذ المجري عينتين A ، B من المحلول الناتج في أنبوبي اختبار
• أضاف إلى العينة A قليلا من محلول هيدروكسيد الصوديوم فتكون راسب
أخضر فاتح .
ف- ما الشاردة المكشوفة عنها وأكتب صيغتها الكيميائية .
ب- أمنتنتج المعدن الذي صنع منه المسمار
• أضاف إلى العينة B قليلا من محلول 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 الشارديّة .
- 3- أكتب معادلة التفاعل المذكور في مقدمة الوضعية بالصيغة الشارديّة .

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



- على شوارد التترات NO_3^- وشوارد الفضة Ag^+
- 1- سمّ المحلول (S) وأكتب صيغته الشارديّة .
 - 2- قام الأستاذ بوضع صفيحة نحاسية (Cu) في
المحلول (S) فلاحظ :
• تلوّن المحلول بلون أزرق .
• تشكل طبقة من الفضة على الجزء المغمور من الصفيحة النحاسية .
أعط تفسيراً لهذه الملاحظات .
 - 3- أكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة للتفاعل الحادث بالصيغة الشارديّة
ثم أمنتنتج المعادلة المبسطة (المختزلة) لها .

الوضعية الثالثة : لاقتلاع مسمار (c) مثبت في حائط نجره
 بواسطة خيط (٧) مثبت بربيعة (دينامومتر) كما تبينه الوثيقة
 فنلاحظ أن الربيعة تشير إلى 9N



1— حدد مميزات القوة $\vec{F}_{p/c}$ المطبقة من طرف
 الخيط على المسمار ومثلها بالسلم

1cm $\rightarrow$ 3N

2— أمنتنتج مميزات القوة $\vec{F}_{c/p}$ المطبقة من طرف
 المسمار على الخيط معللاً جوابك ، ثم مثلها
 بنفس السلم السابق .