

التمرين الاول 6ن

1--يلاحظ حدوث غليان وفوران للمحلول وانطلاق غاز

2-الغاز المنطلق في كل اناء هو غاز الهيدروجين نكشف عنه بتقريب عود ثقاب مشتعل من فوهة الانبوب فتحدث فرقة خفيفة

3-كتابة معادلة تفاعل محلول حمض كلور الماء مع الحديد الثنائي

-بالصيغة الجزيئية :



-بالصيغة الشاردية:  $\text{Fe} + (2\text{H}^+ + 2\text{Cl}^-) \rightarrow (\text{Fe}^{2+} + 2\text{Cl}^-) + \text{H}_2$

ب-1وصف لما يحدث

-تاكل الجزء المغمور من صفيحة الزنك

-تغير تدريجي للون المحلول من اللون الازرق الى اللون الابيض

-ترسب معدن النحاس على الجزء المغمور من الصفيحة

2-كتابة المعادلة الاجمالية بالصيغة الشاردية :



كتابة معادلة التفاعل بالصيغة الجزيئية :



3-الافراد الكيميائية المتفاعلة : هي شوارد النحاس وذرات الزنك

-الافراد الكيميائية الناتجة : هي شوارد الزنك وذرات الزنك

## التمرين الثاني : 6 ن

- 1- يحدث تجاذب بين الكرية وقضيب الايبونيت المكهرب سلبا
  - 2- القوى المؤثرة على الكرية قبل تقريب قضيب الايبونيت : هي قوة الثقل وقوة تاثير الخيط على الكرية
  - 3- التمثيل على الشكل
  - 4- تسقط الكرية شاقوليا نحو مركز الارض نتيجة خضوعها لقوة الثقل
  - 4- القوى المؤثرة هي قوة الثقل
  - 5- سرعة سقوط الكرية متزايدة نتيجة خضوعها لقوة مؤثرة في نفس جهة الحركة
- ب1- العملية التي قام بها وائل هي عملية تسديد النظر
- 2- حساب بعد المدرسة عن منزل وائل
- بتطبيق نظرية طالس نجد :

$$H/h=D/d \quad \Rightarrow \quad D =d \times H/h = 3 \times 5/0.25=60m$$

## الوضعية الادماجية 8

- 1-ترجع صعوبة دفع قارورة الغاز: الى الاحتكاك المقاوم الناتج عن خشونة سطح الطريق X
- 2-طبيعة السطحين
  - الطريق X خشن
  - الطريق Y املس
- 3-الرسم مع التمثيل
- 4- الطريقة غير امنة لانه يمكن ان تؤدي الى انفجار القارورة مما يشكل خطر على عمر والمارة