

## روائز الكشف عن بعض الأيونات

### تمارين

8

نصب في أنبوب يحتوي على مسحوق الحديد Fe محلول مخفف لحمض الكلوريدريك ( $H^+ + Cl^-$ )

1- أذكر ما تلاحظه بعد التحريك.

2- تقرب من الأنبوب عود الثقاب مشتعلاً، نحصل على تفرقع.

أ- أذكر اسم الغاز الذي تم الكشف عنه، وصيغته.

ب- أكتب المعادلة الحصيلة للتفاعل.

9 للكشف عن الأيونين  $Fe^{2+}$  و  $Fe^{3+}$ ، نضيف محلول مائي A للمحلولين المائيين : محلول

كبريتات الحديد II ومحلول كلورور الحديد III.

1- أعطي اسم المحلول المائي A الكاشف عن الأيونين ثم صيغته.

2- اكتب صيغة كل من محلول كبريتات الحديد II ومحلول كلورور الحديد III.

3- أذكر لون المحلولين.

4- أعطي اسم الراسب في كل محلول بعد إضافة المحلول A إليهما.

5- أكتب معادلة التفاعل الحاصلة في كل محلول.

## وضعية مسألة

1

محلول مائي (S) نريد التعرف على صيغته، ننجز الاختبارات التالية :

أ- نضيف قطرات من محلول هيدروكسيد الصوديوم للمحلول (S)، نلاحظ تكون راسب أخضر.

ب- نضيف قطرات من محلول نترات الفضة للمحلول (S) نلاحظ تكون راسب أبيض يسود تحت تأثير الضوء.

1- أعطي صيغة المحلول (S).

2- ما اسم المحلول (S) ؟

