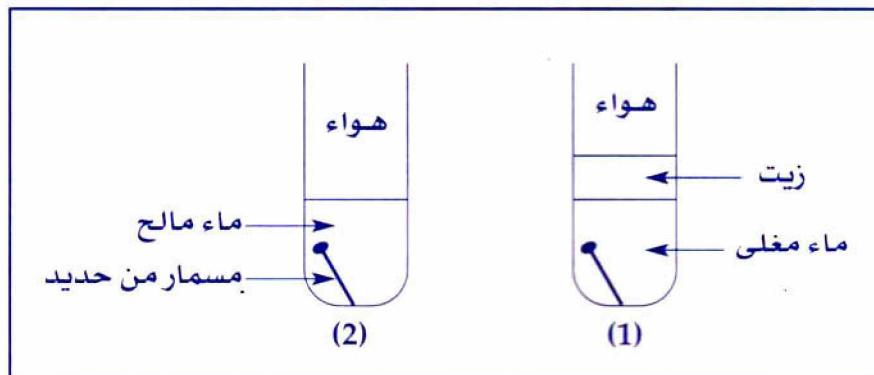


# أكسدة الفلزات في الهواء

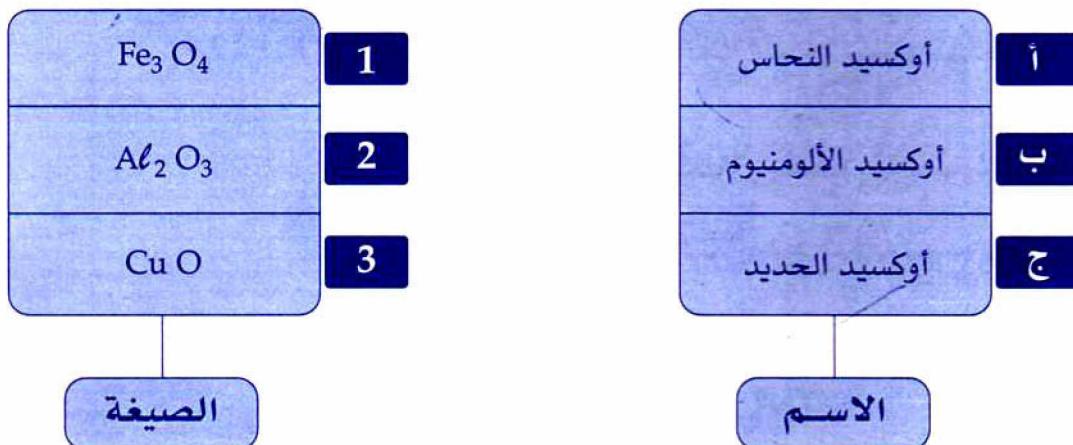
## تمارين

١ ينجز أحد التلاميذ التجاربيتين التاليتين :



- ١- أذكر ما يمكن ملاحظته من طرف التلميذ بعد أسبوعين.
- ٢- ما إسم المادة المتكونة.
- ٣- ما دور الزيت بالأنبوب "١".
- ٤- أعطي المادة التي تسرع في ظهور المادة المتكونة.
- ٥- ما نصيحتك لشخص يستعمل نوافذ من حديد بالمناطق الساحلية.

٢ أصل بسهم أسماء المركبات التالية بصيغتها :



٣ أكتب المعادلات الكيميائية التالية متوازنة :



4

نترك كمية من برادة الحديد كتلتها 6g تصدأ في ثنائي الأكسجين كليا :

- 1- أحدد كمية الصدأ، علما أن تأكسد 112g من الحديد يعطي 160g من أوكسيد الحديد III.
- 2- أكتب معادلة التفاعل متوازنة.

5

يؤدي تفاعل بين ثنائي الأكسجين والحديد إلى تكون مركبين صيغتهما  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  ثم  $\text{Fe}_3\text{O}_4$

- 1- أكتب معادلتي التفاعلين متوازنين.
- 2- أسمى  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  ثم  $\text{Fe}_3\text{O}_4$ .
- 3- أحدد النسب المئوية لعدد نواعي الذرات المكونة للمركبين  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  و  $\text{Fe}_3\text{O}_4$ .
- 4- أستنتج الأوكسيد الأكثر وفرة بالحديد.

6

يحترق شريط من الحديد كتلته 3g في قارورة مملوءة بغاز ثنائي الأكسجين حجمها 0,4L

- 1- أكتب معادلة التفاعل متوازنة.
- 2- أعطي اسم الجسم الناتج.
- 3- أحسب كتلة ثنائي الأكسجين المتواجد بالقارورة، علما أن الكتلة الحجمية للغاز  $L = \mu = 1,40\text{g/L}$ .
- 4- أستنتاج كتلة الجسم الناتج.