

## THỰC HÀNH TÍNH CHẤT, ĐIỀU CHẾ KIM LOẠI, SỰ ĂN MÒN KIM LOẠI

- Hiểu và giải thích được các hiện tượng xảy ra trong các thí nghiệm.
- Rèn kĩ năng thực hành : Lấy hoá chất vào ống nghiệm, đun nóng, quan sát hiện tượng.

### NỘI DUNG THÍ NGHIỆM VÀ CÁCH TIẾN HÀNH

#### **Thí nghiệm 1.** *Dãy điện hoá của kim loại*

Lấy 3 ống nghiệm, mỗi ống đựng khoảng 3 ml dung dịch HCl loãng. Cho 3 mẫu kim loại có kích thước tương đương là Al, Fe, Cu vào 3 ống nghiệm.

Quan sát, so sánh lượng bọt khí hydro thoát ra ở các ống nghiệm trên. Rút ra kết luận về mức độ hoạt động của các kim loại.

#### **Thí nghiệm 2.** *Điều chế kim loại bằng cách dùng kim loại mạnh khử ion của kim loại yếu trong dung dịch*

Đánh sạch gỉ một chiếc đinh sắt rồi thả vào dung dịch  $\text{CuSO}_4$ . Sau khoảng 10 phút, quan sát màu của chiếc đinh sắt và màu của dung dịch. Rút ra kết luận và viết phương trình hoá học.

#### **Thí nghiệm 3.** *Ăn mòn điện hoá học*

Rót vào 2 ống nghiệm, mỗi ống khoảng 3 ml dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng và cho vào mỗi ống một mẫu kẽm. Quan sát bọt khí thoát ra.

Nhỏ thêm 2 – 3 giọt dung dịch  $\text{CuSO}_4$  vào một trong 2 ống. So sánh lượng bọt khí thoát ra ở 2 ống. Rút ra kết luận và giải thích.