

Bài 5 trang 154 SGK Hóa 10

Đề bài:

Cho 6g kẽm hạt vào một cốc đựng dung dịch H_2SO_4 4M (dư) ở nhiệt độ thường.

Nếu giữ nguyên các điều kiện khác, chỉ biến đổi một trong các điều kiện sau đây thì tốc độ phản ứng biến đổi như thế nào (tăng lên, giảm xuống hay không đổi)?

- a) Thay 6g kẽm hạt bằng 6g kẽm bột.
- b) Thay dung dịch H_2SO_4 4M bằng dung dịch H_2SO_4 2M.
- c) Thực hiện phản ứng ở nhiệt độ phản ứng là $50^\circ C$.
- d) Dùng thể tích dung dịch H_2SO_4 4M lên gấp đôi ban đầu.

Lời giải:

- a) Tốc độ phản ứng tăng lên (tăng diện tích bề mặt).
- b) Tốc độ phản ứng giảm xuống (giảm nồng độ chất phản ứng).
- c) Tốc độ phản ứng tăng.
- d) Tốc độ phản ứng không thay đổi.