

PHIẾU HỌC TẬP SỐ 1

Ảnh hưởng của nồng độ đến tốc độ phản ứng

Thí nghiệm: Lấy 3 bình tam giác và đánh số thứ tự (1), (2) và (3) chứa sẵn dung dịch lần lượt là: (1) 30 ml dung dịch $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 0,05M; (2) 30 ml dung dịch $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 0,1M và (3) 30 ml dung dịch $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 0,3M. Sau đó đổ đồng thời vào mỗi ống nghiệm 30 ml dd H_2SO_4 0,5M. Xác định và so sánh thời gian xuất hiện kết tủa ở 3 bình tam giác.

Trả lời các câu hỏi sau:

Câu 1. Giả sử sau một thời gian khuấy đều, xuất hiện kết tủa màu trắng đục (do sự tạo thành lưu huỳnh S). Bình nào có thời gian xuất hiện kết tủa nhanh nhất:

- A. Bình (1)
- B. Bình (2)
- C. Bình (3)

Câu 2. Giải thích nguyên nhân của sự khác nhau về tốc độ xuất hiện kết tủa ở 3 ống nghiệm?

Do nồng độ $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ tăng

Câu 3. Kết luận về ảnh hưởng của nồng độ chất phản ứng đến tốc độ phản ứng:

Khi tăng nồng độ chất phản ứng, tốc độ phản ứng tăng.

Khi **tăng nồng độ** chất phản ứng, **tốc độ phản ứng**

- A. Tăng
- B. Giảm
- C. Không đổi

