

ĐÁP ÁN BÀI 4 TRANG 19 SÁCH GIÁO KHOA HÓA 9

Đề bài

Bảng dưới đây cho biết kết quả của 6 thí nghiệm xảy ra giữa Fe và dung dịch H_2SO_4 loãng. Trong mỗi thí nghiệm người ta dùng 0,2 gam Fe tác dụng với thể tích bằng nhau của axit, nhưng có nồng độ khác nhau.

Thí nghiệm	Nồng độ	Nhiệt độ (0C)	Sắt ở dạng	Thời gian phản ứng xong (s)
1	1M	25	Lá	190
2	2M	25	Bột	85
3	2M	35	Lá	62
4	2M	30	Bột	15
5	2M	35	Bột	45
6	3M	50	Bột	11

Những thí nghiệm nào chứng tỏ rằng:

- Phản ứng xảy ra nhanh hơn khi tăng nhiệt độ ?
- Phản ứng xảy ra nhanh hơn khi tăng diện tích tiếp xúc ?
- Phản ứng xảy ra nhanh hơn khi tăng nồng độ axit ?

Đáp án bài 4 trang 19 sgk hóa lớp 9

So sánh các điều kiện: nồng độ axit, nhiệt độ của dung dịch H_2SO_4 loãng và trạng thái của sắt với thời gian phản ứng để rút ra:

- Thí nghiệm 4 và thí nghiệm 5 chứng tỏ phản ứng xảy ra nhanh hơn khi tăng nhiệt độ của dung dịch H_2SO_4 .
- Thí nghiệm 3 và thí nghiệm 5 chứng tỏ phản ứng xảy ra nhanh hơn khi tăng diện tích tiếp xúc.
- Thí nghiệm 4 và thí nghiệm 6 chứng tỏ phản ứng xảy ra nhanh hơn khi tăng nồng độ của dung dịch H_2SO_4 .