**NHÓM......**

 **PHIẾU HỌC TẬP TRẠM THỰC NGHIỆM**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Yếu tố ảnh hưởng | Cách tiến hành | So sánh tốc độ phản ứng ở các ống nghiệm | Kết luận |
| 1. Ảnh hưởng của nhiệt độ | TN1:* Chuẩn bị 2 ống nghiệm đánh số 1, 2
* Cho vào mỗi ống nghiệm 2 viên kẽm
* Sau đó cho đồng thời vào mỗi ống nghiệm khoảng 5 ml dung dịch HCl 10%
* Ống 1 để yên, ống 2 đun nóng trên ngọn lửa đèn cồn.
 |  |  |
| 2. Ảnh hưởng của nồng độ | TN2:* Chuẩn bị 2 ống nghiệm đánh số 1, 2
* Cho vào mỗi ống nghiệm 2 viên kẽm
* Sau đó cho vào ống nghiệm 1 khoảng 5 ml dd HCl 5%, ống nghiệm 2 khoảng 5 ml dd HCl 10%.
 |  |  |

 **ĐÁP ÁN TRẠM THỰC NGHIỆM**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Yếu tố ảnh hưởng | Cách tiến hành | So sánh tốc độ phản ứng ở các ống nghiệm | Kết luận |
| 1. Ảnh hưởng của nhiệt độ | TN1:* Chuẩn bị 2 ống nghiệm đánh số 1, 2
* Cho vào mỗi ống nghiệm 2 viên kẽm
* Sau đó cho đồng thời vào mỗi ống nghiệm khoảng 5 ml dung dịch HCl 10%
* Ống 1 để yên, ống 2 đun nóng trên ngọn lửa đèn cồn.
 | Ống 2 xảy ra nhanh hơn ống 1 | Diện tích bề mặt tiếp xúc càng lớn, tốc độ phản ứng càng nhanh. |
| 2. Ảnh hưởng của nồng độ | TN2:* Chuẩn bị 2 ống nghiệm đánh số 1, 2
* Cho vào mỗi ống nghiệm 2 viên kẽm
* Sau đó cho vào ống nghiệm 1 khoảng 5 ml dd HCl 5%, ống nghiệm 2 khoảng 5 ml dd HCl 10%.
 | Ống 2 xảy ra nhanh hơn ống 1 | Nồng độ các chất càng lớn, tốc độ phản ứng càng nhanh. |

**NHÓM......**

 **PHIẾU HỌC TẬP TRẠM NGHIÊN CỨU**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Yếu tố ảnh hưởng | Điền thông tin còn thiếu | VD trong thực tế |
| 1. Ảnh hưởng của diện tích tiếp xúc | Diện tích bề mặt tiếp xúc càng lớn, tốc độ phản ứng………………. | …………………………………..…………………………………. |
| 2. Ảnh hưởng của chất xúc tác, chất ức chế | Chất xúc tác là………………………………………………………………………………………………………………………………Chất ức chế là……………………………………………………….……………………………………………………………………… | ………………………………….………………………………….………………………………….…………………………………. |

**ĐÁP ÁN PHIẾU HỌC TẬP TRẠM NGHIÊN CỨU**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Yếu tố ảnh hưởng | Điền thông tin còn thiếu | VD trong thực tế |
| 1. Ảnh hưởng của diện tích tiếp xúc | Diện tích bề mặt tiếp xúc càng lớn, tốc độ phản ứng càng nhanh | -Nấu cháo từ bột gạo nhanh hơn nấu cháo từ hạt gạo.-Thanh củi được chẻ nhỏ sẽ cháy nhanh hơn củi to. |
| 2. Ảnh hưởng của chất xúc tác, chất ức chế | Chất xúc tác là chất làm tăng tốc độ phản ứng nhưng không bị thay đổi về lượng và chất sau phản ứng.Chất ức chế giảm tốc độ phản ứng. | -Trong phản ứng điều chế O2 từ H2O2 người ta cho chất xúc tác MnO2 để phản ứng xảy ra nhanh hơn.- Các chất bảo quản là loại chất ức chế sử dụng trong thực phẩm để ngăn ngừa hư hỏng. |