**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. |