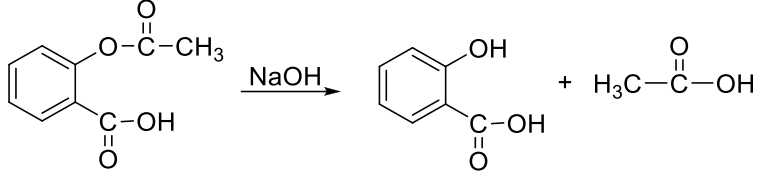


1.1. ASPIRİN HİDROLİZİ

Reaksiyon Denklemi:



Gerekli maddeler:

Aspirin
%10 NaOH
Dilüe H₂SO₄

Deneyin yapılışı:

- 0.5 g aspirin bir balon içerisine koyulur.
- Üzerine %10'luk NaOH çözeltisinden 10 ml ilave edilir.
- Reaksiyon karışımı 45 dk geri çeviren soğutucu altında su banyosu kullanarak kaynatılır.
- Reaksiyon bittikten sonra karışım oda sıcaklığına kadar soğutulur.
- Dilüe H₂SO₄ damla damla eklenerek nötralize edilir. Nötralizasyon pH kağıdı ile kontrol edilir.
- Düz süzgeç kağıdının darası alınarak oluşan çökelek süzülerek kurutulur.

Ürünün E.N. ve Verim: 158-161°C, % 85

Sorular

1. Aspirinin kimyasal okunuşu nasıldır?
2. Hidroliz reaksiyonunun mekanizması nasıldır? Yazarak açıklayınız.
3. Dilüe H₂SO₄ ile nötralizasyon işlemi neden yapılır?

