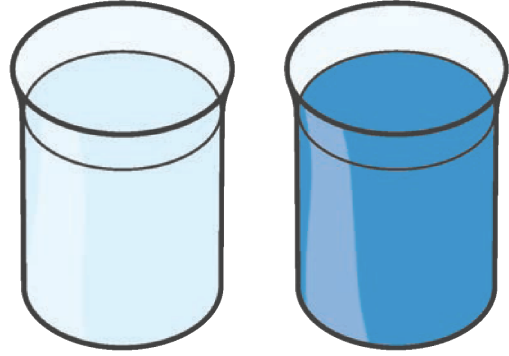


Moleküller kimyasal reaksiyona karışır.
Bunun gözlerinizin önünde
gerçekleştiğini görebilirsiniz!

Malzemeler

3 şeffaf bardak, 1 çiğnenmeyen C Vitamini tableti (1000 mg veya iki adet 500 mg tablet), İyot tentürü (%2), Hidrojen peroksit, Sıvı çamaşır nişastası veya mısır nişastası, Sıcak su, Ölçü kaşığı, Ölçü kabı, Açılıp Kapatılabilir plastik torba, Kaşık, Maskeleme bandı, Marker, Koruyucu gözlük



== Hadi yap! ==

- 1 Bu deney için koruyucu gözlük takın. Leke bırakabileceği için iyotu kullanırken dikkatli olun.
- 2 C Vitamini tabletini plastik torbaya koyun ve sıkıca kapatın. Tableti kaşığın tersiyle toz haline getirin.
- 3 Tozu bardaklardan birine dökün ve ¼ bardak ılık suyla karıştırın. Toz eriyene kadar karıştırın. Bardağı "C Vitamini" olarak etiketlemek için maskeleme bandını ve işaretleyiciyi kullanın.
- 4 İkinci bardağa "C Vitamini" bardağından 1 çay kaşığı, ¼ bardak ılık su ve 1 çay kaşığı iyot tentürü ekleyin. Bardağı "C Vitamini + İyot" olarak etiketleyin.
- 5 Üçüncü kaptaki ¼ bardak ılık su, 1 yemek kaşığı hidrojen peroksit ve ½ çay kaşığı sıvı çamaşır nişastasını karıştırın. Bu bardağı "Hidrojen Peroksit + Nişasta" olarak etiketleyin.
- 6 "C Vitamini + İyot" kabındaki sıvıyı "Hidrojen Peroksit + Nişasta" kabına dökün. Karışımı, iyice karıştırmaya kadar hızla bardakların arasına dökün.
- 7 Fincanları yere koyun ve izleyin. Birkaç saniye sonra sıvıda büyük bir değişiklik göreceksiniz!
- 8 Deneyden sonra sıvıları bol su ile gidere dökün. Sıvıları saklamayın.

Ne oluyor?

Bu kimyasal reaksiyon "iyot saat reaksiyonu" olarak bilinir çünkü çözeltinin maviye dönmesi için geçen süreyi (reaksiyon süresi olarak da bilinir) kontrol edebilirsiniz. Çözeltileri karıştırdığınızda aynı anda iki kimyasal reaksiyon meydana gelir. İyot hem C vitamini hem de nişasta ile reaksiyona girer. İyot ve C Vitamini berrak bir sıvı oluşturur, ancak iyot ve nişasta mavi bir sıvı oluşturur. C vitamininin tamamı tükendiğinde, iyotun geri kalanı hemen nişasta ile reaksiyona girerek koyu mavi bir sıvı oluşturur. C vitamini miktarını artırmak veya azaltmak reaksiyon süresini kontrol etmenin bir yoludur. **Projeniz için araştırma sorusu, hipotez, bağımlı değişken, bağımsız değişken ve kontrol değişkenlerini belirleyiniz.**