

Pokus

Emma Bernáthová a Klára Horná

REAKCIA SÓDY BIKARBÓNY A OCTU

POMÔCKY: Na tento pokus sme potrebovali:

- 1) Tenká gumenná rukavica
- 2) Asi pol dcl octu
- 3) Čajová lyžička sódy bikarbóny
- 4) Pohár

POSTUP:

- 1) Do pohára sme naliali ocot.
- 2) Do rukavice sme nasypali sódu bikarbónu.
- 3) Rukavicu sme navliekli na okraj pohára a ponatriasali tak, aby sa doň sóda bikarbóna vsypala.

POZOROVANÁ REAKCIA:

Keď zreagoval ocot so sódou bikarbónou mohli sme pozorovať, ako sa rukavica pomaly nafúkla. To sa stalo v dôsledku uvoľnenia veľkého množstva oxidu uhličitého pri reakcii, ktorý nemal kam unikať, keďže rukavica prikrývala pohár.



Une expérience de physique

La réaction du bicarbonate de soude et du vinaigre

Pour cette expérience nous avons besoin:

1. d'un gant élastique ténue
- 2.(à peu près) d'un demi de décilitre du vinaigre
- 3.d'une cuillère à thé du bicarbonate de soude
- 4.d'un verre

LE MODE DU TRAVAIL:

1. Nous versons le vinaigre dans un verre.
2. Nous versons le bicarbonate de soude dans un gant.
3. Nous enfilons le gant au bord du verre et nous le jetons jusqu'au bicarbonate de soude se verse dedans.

L'OBSERVATION:

Quand le vinaigre réagit avec le bicarbonate de soude, nous pouvons remarquer comment le gant se gonfle doucement.Ca se passe parce que le desserrement de la grande quantité de bioxyde de carbon n'a pas eu la place

pour s' échapper pendant la réaction parce que le gant a couvert le verre.

