

Na początek wybuduj własną raketę!

Będą Ci potrzebne:

- plastikowa butelka (najlepiej 1,5 litrowa),
- drewniane patyczki,
- słomki,
- taśma,
- nożyczki,
- klej na gorąco (ale bez niego też sobie poradzisz).



Wykorzystując dostępne materiały,
postaw butelkę otworem do dołu.

Możesz wcześniej przygotować plan swojej rakiety na kartce
- zastanów się nad położeniem nóg, ilością podpór oraz ich długością.
Zastanów się, pod jakim kątem przymocować nogi tak, aby konstrukcja
była stabilna (to bardzo ważne).

**Twoja
rakieta
wystrzeli dzięki
REAKCJI
CHEMICZNEJ*.**

*** REAKCJA
CHEMICZNA**

to proces, w wyniku
którego substancja
zmienia się w inną
substancję.



Jak myślisz, co wydarzy się z połączenia sody oczyszczonej i octu?

.....

.....



Czas na eksperyment!

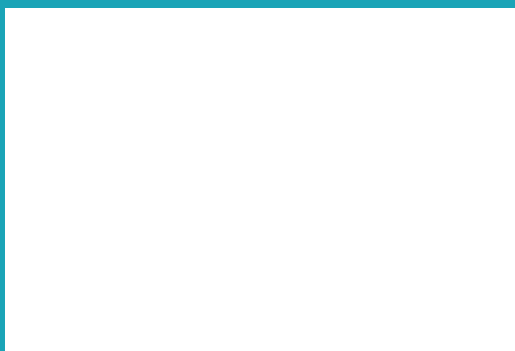


Będą Ci potrzebne:

- soda oczyszczona,
- chusteczka higieniczna,
- taśma klejąca,
- korek do wina,
- pinezka.

Krok po kroku:

1. Wsyp sodę oczyszczoną na chusteczkę i zaklej z każdej strony, tak by soda nie wysypała się z naboju – tak jak na ilustracji.
2. Jeden z końców naboju przyczep do korka do wina za pomocą pinezki.



UWAGA!

Testy
przeprowadzaj
na zewnątrz.

Czas na testy:

1. Wlej ocet do butelki na wysokość 3-4 cm.
2. Włóż nabój do butelki tak, by korek zatkał otwór butelki.
3. Postaw butelkę i obserwuj, co się dzieje.



Zapisz, co zaobserwowałeś:

czas wystrzału

rakieta wytrzymała
lądowanie: tak/nie

co się stało
z nabojem?

inne obserwacje

.....

.....

.....

.....

WYJAŚNIENIE:

W wyniku reakcji sody oczyszczonej i octu powstał octan sodu, dwutlenek węgla i woda. Nagromadzony dwutlenek węgla spowodował powstanie ciśnienia, który wypchnął korek i rakieta poleciała w górę.