



# Baylab



## Лава лампа с мехурчета

### МАТЕРИАЛИ:

- ВОДА
- ПРОЗРАЧНО ПЛАСТМАСОВО ШИШЕ С КАПАЧКА
- РАСТИТЕЛНО ОЛИО
- БОЯ ЗА ХРАНА
- ЕФЕРВЕСЦЕНТНИ ТАБЛЕТКИ



### СТЪПКИ:

1. Налейте около една четвърт вода в пластмасовата бутилка.
2. Допълнете бутилката с растително олио, докато се напълни почти изцяло.
3. Изчакайте, докато олиото и водата се отделят.
4. Добавете около 10 капки боя за храна в бутилката (изберете цвят, който харесвате).
5. Натрошете ефервесцентната таблетка на малки парчета (около 5 или 6) и пуснете едно от тях в бутилката. Когато мехурчетата изчезнат, добавете още една част от таблетката. Точно като лава лампа!
6. Когато таблетките свършат и мехурчетата изчезнат напълно, завийте капачката. Разклатете бутилката напред-назад и вижте как мехурчета се появяват отново. Насладете се на шоуто!

## КАКВО ОЗНАЧАВА ТОВА:

Боята за храна оцветява само водата, но не и олиото. Малките капчици течност се обединяват, за да образуват едно голямо петно, подобно на лава. Олиото и водата не се смесват поради явление, наречено „междумолекулна полярност“. Молекулярната полярност всъщност означава, че водните молекули се свързват с други водни молекули; масните молекули се свързват с други масни молекули. Но структурите на двете молекули не им позволяват да се смесят. Олиото се отделя от водата в бутилката и е отгоре, защото има по-ниска плътност от водата. Боята преминава през олиото и се смесва с водата на дъното. Технически ефервесцентната таблетка е едновременно киселина и основа. Таблетките съдържат натриев бикарбонат (основа) и лимонена киселина (киселина), които при смесване с вода реагират помежду си и образуват мехурчета въглероден диоксид. Това създава мехурчетата в цветната вода в бутилката. Когато газовите мехурчета се издигат, те издигат със себе си и част от оцветената вода.

## РЕЧНИК НА ТЕРМИНИТЕ:

**Натриев бикарбонат:**      Сода за хляб

**Киселина:**      Киселината е химично съединение, което е разтворимо във вода, има кисел вкус и оцветява синята лакмусова хартия в розово. Киселините неутрализират основите. Лимонената киселина, оцетът и акумулаторната киселина, както и стомашната киселина, са примери за киселини, които разгражда храната, която ядем.

**Основа:**      Основата е химично съединение, което има горчив вкус и е лигаво или хлъзгаво. Може да разгражда мръсотия и плака, образувайки хидроксидни мехурчета и поради това често се използват за почистване. Сапуни, препарати за миене на съдове, препарати, избелващи средства, балсами за коса и сода за хляб – всички те са примери за основи.



За повече информация посетете  
[bayer.bg/baylab](http://bayer.bg/baylab)