

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