



СМЕСВАТ ЛИ СЕ ИЛИ...НЕ?

МАТЕРИАЛИ:

- ЧИСТ ПРОЗРАЧЕН БУРКАН С КАПАЧКА НА ВИНТ
- ОЛИО - СЛЪНЧОГЛЕДОВО ИЛИ КОЗМЕТЧНО (БЕБЕШКО)
- ВОДА
- БРОКАТ (РАЗЛИЧНИ ЦВЕТОВЕ)
- БОЯ ЗА ХРАНА НА ВОДНА ОСНОВА

СТЪПКИ:

1. Напълнете около една трета от буркана с олио.
2. Поръсете с брокат.
3. Налейте вода почти до ръба на буркана. След това добавете капка или две боя за храна.
4. Бавно и внимателно напълнете останалата част от буркана с вода и след това завийте капачката възможно най-плътно.
5. Бавно обърнете буркана с капачката надолу, след това отново с дясната страна нагоре. Какво става?

КАКВО ОЗНАЧАВА ТОВА:

H_2O е формулата на водната молекула, най-малкият градивен елемент на водата. Молекулите са направени от дори по-малки елементи - атоми. Всеки атом има електрически заряд - положителен, отрицателен или неутрален. Този заряд обяснява защо водата и олиото реагират така. Водната молекула е пример за полярна молекула. Това означава, че една част от молекулата има положителен заряд, а друга част има отрицателен заряд. Тъй като положителният заряд се привлича от отрицателния заряд, полярните молекули са много добри в слепването. Молекулата на олиото е пример за неполярна молекула, което означава, че нейните положителни и отрицателни заряди са равномерно разпределени. Когато се опитате да смесите полярна молекула и неполярна молекула, не се получава. Така е, защото полярните молекули се слепват толкова добре, че неполярните молекули остават настрана. Олиото (неполярната молекула) остава на повърхността на водата (полярната молекула), тъй като е по-малко плътно от водата.



За повече информация посетете
bayer.bg/baylab