

#stayhomechemistry

# FAREBNÉ MLIEKO

Budete potrebovať:

- hlboký tanier
- mlieko ( $\geq 2,8\%$  tuku)
- vatové tyčinky do uší
- pohár
- saponát

potravinárske farby (červená, žltá, zelená, modrá)

Zopakujte krok s vatovou tyčinkou na viacerých miestach taniera.

Nalejte mlieko do hlbokého taniera a jeho stredu pridajte päť kvapiek rôznych potravinárskych farieb.

Na dno pohára nalejte čistiaci prostriedok.

Do čistiaceho prostriedku ponorte vatovú tyčinku. Potom ju položte do stredu taniera s mliekom a podržte 10 až 15 sekúnd.

Do čistiaceho prostriedku ponorte vatovú tyčinku. Potom ju položte do stredu taniera s mliekom a podržte 10 až 15 sekúnd.

Mlieko sa skladá z vody, bielkovín, tukov, vitamínov a minerálov. Bielkoviny a tuky sú citlivé na zmeny polarity mlieka. Polarita je znak, že v niektorých molekulách sú elektróny prerozdeľované medzi atómami v rámci molekúl, takže jedna časť molekuly sa stáva elektricky zápornejšia a druhá elektricky kladnejšia, t.j. molekula má bipolárny charakter. Tekutina z čistiaceho prostriedku má špecifické bipolárne vlastnosti – má polárnu časť molekuly, ktorá je rozpustná vo vode a bielkovinách (hydrofilná časť) a nepolárnu časť molekuly, ktorá rozpúšťa tuky v mlieku. Keď vatovú tyčinku namočíme v čistiacom prostriedku ponoríme do mlieka (hydrofóbna časť), hydrofilná časť molekuly čistiaceho prostriedku odpudí molekuly tuku a zároveň pritiahe bielkovinové molekuly k sebe. Hydrofóbna časť molekuly čistiaceho prostriedku súčasne spôsobí opačnú reakciu. Rozliatím použitých farieb sa tak vytvorí farebné mlieko ako výsledok vzájomného „naháňania molekúl“ čistiaceho prostriedku, bielkovín a tukov.