

## Učenci

Ta teden se boste tudi učili v čem se čiste snovi razlikujejo od zmesi.

Preberite razlago, zapišite v zvezek. Rešite DL (rešitve zapišite zadaj v zvezek). Učno snov preberite še v učbeniku (sedaj uporabljamo i učbenik).

## Čiste snovi in zmesi



### 1. Razmisli in ustno odgovori na vprašanje.

Katere snovi so v:

- morski vodi,
- mleku,
- v zraku

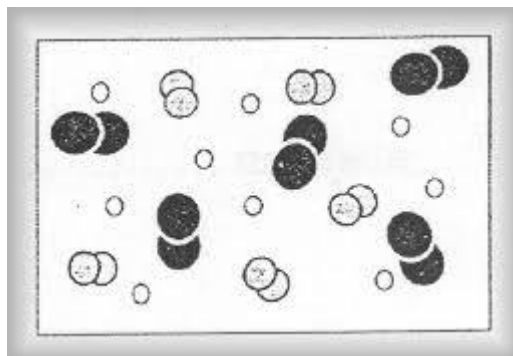
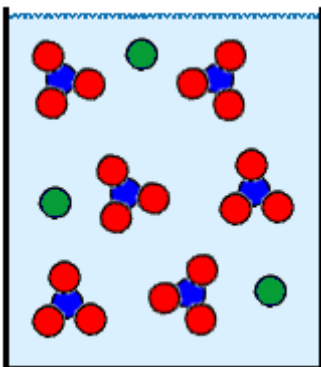
Na DL poglej rešitve za zgoraj naštete snovi.

Morska voda, mleko in zrak so **ZMESI**, ker je v njih pomešanih več snovi.

**Mešanico več snovi imenujemo zmes. V zmesih so različne snovi.**

Vse snovi so iz delcev, ki so zelo majhni, ne mikroskopsko majhni ampak še manjši. Rečemo **SUBMIKROSKOPSKE** velikosti.

Kako si predstavljamo ZMES na submikroskopski ravni:

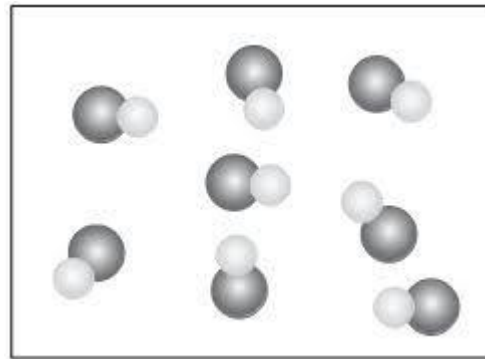
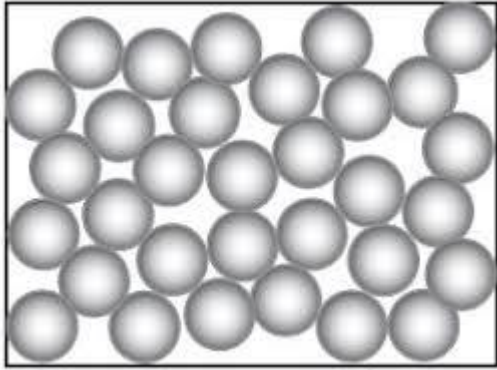


**V zmesih so delci različnih snovi.**

### 3. Ali so vse snovi mešanice?

Najbrž smo bili vsi že v stiku s snovmi, kot so železo, baker, srebro, zlato, pa tudi z grafitom (v svinčnikih) in s helijem (v balonih). Idrija pa je poznana po živem srebru. To niso zmesi. Vse naštetu so čiste snovi.

Sestavljene so iz ene vrste delcev, ki jih submikroskopsko prikažemo:



**Čiste snovi gradijo enaki delci - vsi delci v čisti snovi so enaki.**

### 4. Čiste snovi

Čista snov je ena sama snov, ki ima značilne **lastnosti**.

Čiste snovi so lahko **KEMIJSKI ELEMENTI** (npr. živo srebro, žveplo, železo, kisik...) ali pa **SPOJINE** (npr. voda, ogljikov dioksid). Kemijski elementi so sestavljeni iz ene vrste atomov (prikažemo jih z enako barvo), v spojinah pa so iz različnih atomov (prikaz z različnimi barvami).

### 6. Če si natančno sledil razlagi, potem lahko že rešiš naslednjo nalogo.

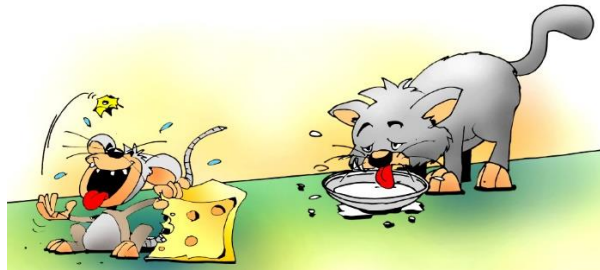
Oglej si zgornjo sliko in sklepaj, katera ugotovitev je pravilna.



- a) V obeh balonih je ista snov.
- b) V drugem balonu je zmes, v prvem pa čista snov.

## 7. Še to. Si že slišal za pojem **HOMOGENA SNOV** IN **HETEROGENA SNOV**?

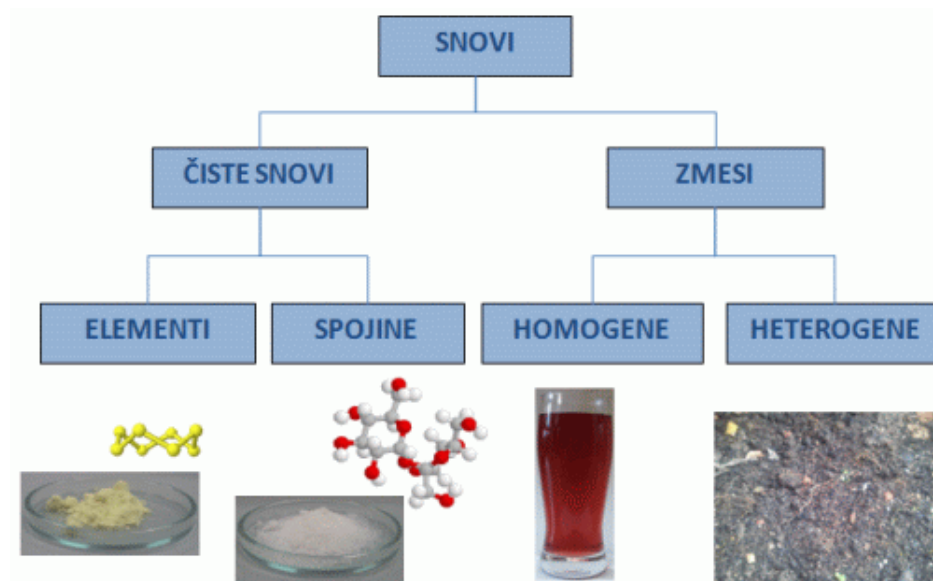
- a) **HETEROGENA SNOV**: že s prostim očesom vidimo, da so v njej različne snovi (popper in sol sta pomešana).
- b) **HOMOGENA SNOV**: iz ene snovi ali pa imajo delce različnih snovi zelo dobro (enakomerno) pomešane. Primer homogene snovi je mleko, ki ga pije mačka na sliki.



## 8. Zdaj pa še zapis v zvezek.

### a) Naslov: **Čiste snovi in zmesi**

### b) Preriši miselni vzorec.



### c) Zapis

Vse okoli nas in vsa živa bitja so zgrajena iz snovi. Večina snovi v naravi je zmesi, čiste snovi so redke (nekateri kovine: zlato, baker, platina, živo srebro, minerali, pa tudi žveplo in ogljik kot diamant ali grafit).

V zmeseh so različne snovi ( zmesi so kamnine, zrak, raztopine ).

Čiste snovi gradijo enaki delci, v zmeseh pa so delci različnih snovi.