



NAPOTKI ZA DELO:

DEJAVNOST

- Dejavnost Koliko soli se raztopi v vodi? – UL spodaj.
- V zvezek napiši naslov KOLIKO SOLI SE RAZTOPI V VODI? in dodaj današnji datum.
- Če imaš možnost lahko navodila natisneš in prilepiš v zvezek.

ZAPIS V ZVEZEK

- Pod dejavnost prepisi spodnje besedilo in preriši sliko.

DEJAVNOST: Koliko soli se raztopi v vodi?

Potrebuješ:

- vodo
- sol
- kozarec
- žličko

Navodilo:

V kozarec nalij za prst vode. Dodaj žličko soli, premešaj in počakaj, da se sol raztopi. Sol še naprej dodajaj – toliko časa, da se ne raztaplja več. Svoja opažanja zapiši v tabelo in odgovori na vprašanja.

količina soli (ŽLIČKE)	1	2	3					
sol se raztopi (DA/NE)								

Kot vidiš, je topnost snovi v vodi omejena. Kaj se zgodi, če raztopino, v kateri se sol ni raztopila, segrevamo?

ZAPIS V ZVEZEK

TOPNOST SNOVI

1. V vodi se lahko raztopi le omejena količina snovi.
2. Voda raztaplja tudi nevarne snovi. Nekatere med njimi uporabljamo kot čistila. Označene so s posebnimi oznakami.



eksplozivno



strupeno



zdravju škodljivo



vnetljivo

3. Nekatere snovi (npr. barve) pa se v vodi ne topijo, zato uporabimo bencin ali aceton, ki sta tudi topila.
Sta zelo vnetljivi, zato moramo biti pri ravnanju z njima zelo previdni.
4. Snovi se v vodi različno hitro topijo. Na hitrost raztapljanja snovi vplivajo:
 - **Temperatura topila:** Večja kot je temperatura topila, hitrejša je raztapljanje.
 - **Velikost delcev topljenca:** Večji kot so delci topljenca, počasnejša je raztapljanje.
 - **Mešanje.**
5. V topilu lahko raztopimo le določeno količino topljenca. Raztopina, v kateri je raztopljena največja možna količina snovi, je **nasičena**.