

# UČNI LIST – Soli, topnost in nastanek oborine

## 1) Opazovanje simulacije – dopolni besedilo

Uporabi besede: **ioni, mreža, oborina, topnost, raztopina**

Ko sol dodamo v vodo, se razdeli na \_\_\_\_\_.

Če je snov slabo topna, se ioni začnejo povezovati v \_\_\_\_\_.

Ko se ta struktura povečuje, v \_\_\_\_\_ opazimo trdno snov, ki jo imenujemo \_\_\_\_\_.

Količina soli, ki se lahko raztopi, je odvisna od njene \_\_\_\_\_.

## 2) Izberi pravilno možnost

Kaj se zgodi, ko dodaš veliko količino netopne soli?

- a) Vsi ioni ostanejo v vodi
- b) Nastane oborina
- c) Sol izhlapi

Kaj v simulaciji predstavlja trdno snov na dnu posode?

- a) Ioni, ki se raztapljajo
- b) Ionsko mrežo
- c) Plin

Kdaj se raztopina nasiči?

- a) Ko se sol več ne raztaplja
- b) Ko se raztopina segreje
- c) Ko dodamo vodo

## 3) Poveži pare

A – Ioni se prosto gibljejo v vodi

B – Ioni se povezujejo v trdno strukturo

C – V posodi se pojavi trdna snov

1. Oborina

2. Raztopina

3. Ionska mreža

#### **4) Res / ni res**

V simulaciji se oborina prikaže kot trdna struktura na dnu.

Vsi ioni v vodi vedno tvorijo oborino.

Ioni  $\text{Ag}^+$  in  $\text{Cl}^-$  tvorijo netopno snov  $\text{AgCl}$ .

Če je snov zelo topna, hitro nastane oborina.

Ionska mreža je urejena trdna struktura.

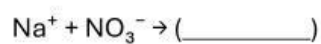
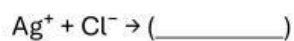
#### **5) Kratki odgovori**

Kaj se zgodi z ioni, ko je sol topna?

Kaj se zgodi, ko je sol netopna?

Kako v simulaciji prepoznaš, da je nastala oborina?

#### **6) Drag & drop – vloga ionov**



Možnosti:

**tvori oborino / ostane v raztopini**

#### **7) Razlaga – povezava s kemijsko reakcijo**

Zakaj pri reakciji  $\text{AgNO}_3(\text{aq}) + \text{NaCl}(\text{aq})$  nastane oborina  $\text{AgCl}$ ?

#### **8) Delčni – makroskopski – simbolni nivo**

a) Delčni nivo (mikro):

Kaj se dogaja z ioni?

b) Makroskopski nivo (kaj vidimo, dodaj sliko oborine):

c) Simbolni nivo (zapiši enačbo):