

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 Ag^+ in Cl^- tvorijo netopno snov AgCl .

Če je snov zelo topna, hitro nastane oborina.

Ionska mreža je urejena trdna struktura.

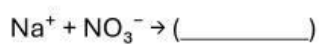
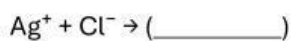
5) Kratki odgovori

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 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):