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	1. Oborina
B – Ioni se povezujejo v trdno strukturo	2. Raztopina
C – V posodi se pojavi trdna snov	3.Ionska mreža

LIVEWORKSHEETS

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

$Ag^+ + Cl^- \rightarrow$ (_____)

$Na^+ + NO_3^- \rightarrow$ (_____)

Možnosti:

tvori oborino / ostane v raztopini

7) Razlaga – povezava s kemijsko reakcijo

Zakaj pri reakciji $AgNO_3(aq) + NaCl(aq)$ nastane oborina AgCl?

8) Delčni – makroskopski – simbolni nivo

a) Delčni nivo (mikro):

Kaj se dogaja z ioni?

LIVEWORKSHEETS

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

c) Simbolni nivo (zapiši enačbo):

LIVEWORKSHEETS