UČNI LIST –Salts & Solubility (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 (multiple choice)

1. Kaj se zgodi, ko dodaš veliko količino netopne soli?

a) Vsi ioni ostanejo v vodi

b) Nastane oborina

c) Sol izhlapi

2. Kaj v simulaciji predstavlja trdno snov na dnu posode?

a) Ione, ki se raztapljajo

b) Ionsko mrežo

c) Plin

3. Kdaj se raztopina nasiči?

a) Ko se sol več ne raztaplja

b) Ko se raztopina segreje

c) Ko dodamo vodo

3) Poveži pare (matching)

LIVEWORKSHEETS

Leva stran:

A – Ioni se prosto gibljejo v vodi

B – Ioni se povezujejo v trdno strukturo

C – V posodi se pojavi trdna snov

Desna stran:

1 – Oborina

2 – Raztopina

3 – Ionska mreža

4) Res / ni res (true/false)

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 odgovor – opazovanje simulacije

1. Kaj se zgodi z ioni, ko je sol topna?

→ _____

2. Kaj se zgodi, ko je sol netopna?

→ _____

3. Kako v simulaciji prepoznaš, da je nastala oborina?

→ _____

LIVEWORKSHEETS

6) Drag & drop – vloga ionov

Povleci pravilno možnost:

Ag^+ →

Cl^- → (tvori oborino)

Na^+ → (ostane v raztopini)

NO_3^- →

7) Razlaga – povezava s kemijsko reakcijo

V simulaciji opazuješ, kako se ioni združujejo v trdno snov.

Na osnovi tega razloži:

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

→ _____

→ _____

→ _____

LIVEWORKSHEETS