

Temat : Rozpuszczanie i stała dysocjacji

Przypomnienie pojęć potrzebnych do zrozumienia nowego tematu:

- Rozpuszczanie jest zjawiskiem fizycznym, a nie reakcją chemiczną.
- Dysocjacja elektrolityczna - rozpad substancji na jony (kationy i aniony) pod wpływem wody.
- Elektrolity – substancje, których roztwory wodne przewodzą prąd elektryczny.

Zapoznaj się z materiałami z podręcznika i odpowiedz w zeszycie

1. Wyjaśnij pojęcie stopnia dysocjacji
2. Zapisz wzór na stopień dysocjacji oraz wyjaśnij symbole występujące w nim.
3. Jak dzieli się elektrolity ?
4. Oblicz stopień dysocjacji kwasu , którego stężenie molowe wynosi $0,2 \text{ mola / dm}^3$, a stężenie jonów H^+ wynosi $0,16 \text{ mol / dm}^3$.