



Imię i nazwisko _____ Klasa _____ Data _____

Grupa A

7 zadań · 20 punktów · 45 minut · w równaniach zapisz pełne wzory, ładunki jonów i współczynniki.

Zadanie 1. (0–4)

OTWARTE

Połącz wzory soli z nazwami. Wpisz litery.

wzór	litera
NaCl	
KNO ₃	
CaCl ₂	
Na ₂ SO ₄	

A — azotan(V) potasu

B — chlorek wapnia

C — siarczan(VI) sodu

D — chlorek sodu

1. 0 1 2 3 4

Zadanie 2. (0–3)

OTWARTE

Zapisz równania dysocjacji w wodzie dla soli: NaCl, CaCl₂.

ROZWIĄZANIE

2. 0 1 2 3

Zadanie 3. (0–3)

OTWARTE

Oceń zdania. Wpisz P (prawda) albo F (fałsz).

a) W wodnym roztworze soli mogą występować jony dodatnie i ujemne. _____

b) Jednostka wzoru CaCl₂ zawiera dwa atomy chloru. _____c) Jon Cl⁻ ma ładunek dodatni. _____

3. 0 1 2 3

Zadanie 4. (0-3)

OTWARTE

Zapisz wzór soli powstałej z podanych jonów.

kation	anion	wzór soli
Na ⁺	Cl ⁻	_____
Ca ²⁺	Cl ⁻	_____
K ⁺	SO ₄ ²⁻	_____

4. 0 1 2 3

Zadanie 5. (0-3)

OTWARTE

Uzupełnij i uzgodnij równanie reakcji zobojętniania: $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \dots$. Nazwij sól.

ROZWIĄZANIE

5. 0 1 2 3

Zadanie 6. (0-2)

OTWARTE

Spośród podanych związków wybierz sól i podaj jej nazwę: NaCl, HCl, NaOH.

ODPOWIEDŹ

6. 0 1 2

Zadanie 7. (0-2)

OTWARTE

Dlaczego wodny roztwór chlorku sodu przewodzi prąd, a stały kryształ tej soli nie?

ODPOWIEDŹ

7. 0 1 2