



Wodorotlenki i zasady

wzory · dysocjacja · strącanie · odczyn

opracowanie: Mateusz Będkowski · niekazmuliczyc.pl

Punkty / 20

Ocena

Imię i nazwisko _____ Klasa _____ Data _____

Grupa A

7 zadań · 20 punktów · 45 minut · w zadaniach otwartych zapisz pełne uzasadnienie.

Zadanie 1. (0–4)

OTWARTE

Połącz wzory wodorotlenków z nazwami. Wpisz odpowiednie litery.

wzór	litera
NaOH	
KOH	
Ca(OH) ₂	
Al(OH) ₃	

A — wodorotlenek potasu

B — wodorotlenek wapnia

C — wodorotlenek glinu

D — wodorotlenek sodu

1. 0 1 2 3 4

Zadanie 2. (0–3)

OTWARTE

Zapisz równania dysocjacji trzech zasad w wodzie: NaOH, KOH, Ca(OH)₂.

ROZWIĄZANIE

2. 0 1 2 3

Zadanie 3. (0–3)

OTWARTE

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

- a) Każdy wodorotlenek bardzo dobrze rozpuszcza się w wodzie. _____
- b) Wodny roztwór wodorotlenku sodu ma odczyn zasadowy. _____
- c) Za odczyn zasadowy odpowiadają jony wodorotlenkowe. _____

3. 0 1 2 3

Zadanie 4. (0–3)

OTWARTE

Określ odczyn każdego roztworu na podstawie pH.

wartość pH	odczyn
pH = 3	_____
pH = 7	_____
pH = 11	_____

4. 0 1 2 3

Zadanie 5. (0–3)

OTWARTE

Zmieszano wodne roztwory CuSO_4 i NaOH . Zapisz uzgodnione równanie reakcji w formie cząsteczkowej. Nazwij powstający osad.

ROZWIĄZANIE

5. 0 1 2 3

Zadanie 6. (0–2)

OTWARTE

Roztwór X ma pH = 8, a Y ma pH = 12. Który ma bardziej zasadowy odczyn? Uzasadnij.

ODPOWIEDŹ

6. 0 1 2

Zadanie 7. (0–2)

OTWARTE

Dlaczego wodny roztwór wodorotlenku sodu jest zasadą, a wodorotlenek miedzi(II) tworzy osad?

ODPOWIEDŹ

7. 0 1 2