KARTA PRACY · CHEMIA · LICEUM · KLASA 1

Reakcje w roztworach wodnych

zakres podstawowy · pH · reakcje strąceniowe · dysocjacja stopniowa

opracowanie: **Mateusz Będkowski** · niekazmuliczyc.pl

WYPEŁNIA NAUCZYCIEL	
Punkty	..... / 8
Ocena	.....

Imię i nazwisko _____ Klasa _____ Data _____ **Karta A**

3 zadania · 8 punktów · 20 minut · równania jonowe zapisuj z ładunkami jonów.

Zadanie 1. (0–3) OTWARTE

Uzupełnij tabelę: oblicz pH roztworu i określ jego odczyn (temperatura 25 °C).

stężenie jonów H^+ w $\frac{mol}{dm^3}$	pH	odczyn
10^{-4}		
10^{-9}		
10^{-7}		

1.	0	1	2	3

Zadanie 2. (0–3) OTWARTE

Do roztworu $CuSO_4$ dodano roztwór $NaOH$. Zapisz równanie reakcji w formie cząsteczkowej i jonowej skróconej oraz podaj barwę osadu.

ROZWIĄZANIE

2.	0	1	2	3

Zadanie 3. (0–2) OTWARTE

Zapisz równania dysocjacji stopniowej kwasu H_2CO_3.

ROZWIĄZANIE

3.	0	1	2

DARMOWA KARTA A · NIEKAZMULICZYC.PL

Autorskie ćwiczenia z chemii dla liceum i technikum (zakres podstawowy). Nie jest materiałem wydawnictwa. · Zasady korzystania: niekazmuliczyc.pl/licencja/