SPRAWDZIAN · CHEMIA · LICEUM · KLASA 1

Reakcje w roztworach wodnych

zakres podstawowy · dysocjacja i jej stopień · pH · odczyn soli · zobojętnianie i strącanie

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

WYPEŁNIA NAUCZYCIEL	
Punkty	..... / 20
Ocena	.....

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

7 zadań · 20 punktów · 45 minut · równania jonowe zapisuj z ładunkami jonów.

Zadanie 1. (0–3) OTWARTE

Zapisz równania dysocjacji elektrolitycznej.

substancja	równanie dysocjacji
HNO_3	
$Ba(OH)_2$	
$Al_2(SO_4)_3$	

1.	0	1	2	3

Zadanie 2. (0–2) OTWARTE

Zapisz równania dysocjacji stopniowej kwasu H_2S.

ROZWIĄZANIE

2.	0	1	2

Zadanie 3. (0–3) OTWARTE

W roztworze znajdowało się 0,5 mol cząsteczek słabego kwasu. Na jony rozpadło się 0,01 mol cząsteczek. Oblicz stopień dysocjacji (w procentach).

ROZWIĄZANIE

3.	0	1	2	3

Zadanie 4. (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
0,01		
10^{-7}		
10^{-9}		

4.	0	1	2	3

DARMOWA GRUPA A · NIEKAZMULICZYC.PL

Autorski sprawdzian z chemii dla liceum i technikum (zakres podstawowy, dział „Reakcje w roztworach wodnych"). Nie jest materiałem wydawnictwa. · Zasady korzystania: niekazmuliczyc.pl/licencja/

Zadanie 5. (0–3) OTWARTE

Określ odczyn wodnych roztworów soli: kwasowy, zasadowy albo obojętny.

sól	odczyn
Na_2CO_3	
NH_4Cl	
$NaCl$	

5.	0	1	2	3

Zadanie 6. (0–3) OTWARTE

Zapisz równanie reakcji zobojętniania $NaOH$ kwasem HCl w formie cząsteczkowej, jonowej pełnej i jonowej skróconej.

ROZWIĄZANIE

6.	0	1	2	3

Zadanie 7. (0–3) OTWARTE

Do roztworu $AgNO_3$ dodano roztwór $NaCl$. Zapisz równanie reakcji w formie cząsteczkowej i jonowej skróconej oraz podaj barwę osadu.

ROZWIĄZANIE

7.	0	1	2	3

DARMOWA GRUPA A · NIEKAZMULICZYC.PL

Autorski sprawdzian z chemii dla liceum i technikum (zakres podstawowy, dział „Reakcje w roztworach wodnych"). Nie jest materiałem wydawnictwa. · Zasady korzystania: niekazmuliczyc.pl/licencja/