TEST SEMESTRALNY · CHEMIA · KLASA 8

Test semestralny — kwasy, wodorotlenki i sole

kwasy i dysocjacja · zasady i odczyn · sole i reakcja zobojętniania

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

WYPEŁNIA NAUCZYCIEL	
Punkty	..... / 30
Ocena	.....

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

10 zadań · 30 punktów · 60 minut · równania reakcji i dysocjacji zapisuj wzorami i jonami, uzgadniaj współczynniki.

Zadanie 1. (0–3) OTWARTE

Połącz wzór kwasu z jego nazwą. Wpisz literę.

wzór	litera
HCl	
H_2SO_4	
HNO_3	

A — kwas azotowy(V)

B — kwas chlorowodorowy

C — kwas siarkowy(VI)

1.	0	1	2	3

Zadanie 2. (0–4) OTWARTE

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

a) HCl jest kwasem beztlenowym. _____

b) Roztwór o $pH = 9$ ma odczyn kwasowy. _____

c) Cząsteczka kwasu siarkowego(VI) zawiera atomy tlenu. _____

d) Fenoloftaleina w roztworze kwasu jest malinowa. _____

2.	0	1	2	3	4

Zadanie 3. (0–2) OTWARTE

Zapisz równanie dysocjacji kwasu chlorowodorowego HCl w wodzie. Wskaż, który jon odpowiada za odczyn kwasowy.

ROZWIĄZANIE

3.	0	1	2

DARMOWA GRUPA A · NIEKAZMULICZYC.PL

Autorski test semestralny z chemii dla klasy 8 (podstawa programowa z 2017 r. w brzmieniu z 2024 r.). Nie jest materiałem żadnego wydawnictwa. · Zasady korzystania: niekazmuliczyc.pl/licencja/

Zadanie 4. (0–2) OTWARTE

Podaj jedną przyczynę powstawania kwaśnych opadów i jeden ich skutek dla środowiska.

ROZWIĄZANIE

4.	0	1	2

Zadanie 5. (0–3) OTWARTE

Zapisz równania dysocjacji trzech zasad w wodzie: NaOH, KOH, $\mathrm{Ca(OH)_2}$.

ROZWIĄZANIE

5.	0	1	2	3

Zadanie 6. (0–3) OTWARTE

Określ odczyn każdego roztworu na podstawie pH.

wartość pH	odczyn
$\mathrm{pH} = 3$	
$\mathrm{pH} = 7$	
$\mathrm{pH} = 11$	

6.	0	1	2	3

Zadanie 7. (0–3) OTWARTE

Zmieszano wodne roztwory $\mathrm{CuSO_4}$ i NaOH. Zapisz uzgodnione równanie reakcji w formie cząsteczkowej. Nazwij powstający osad.

ROZWIĄZANIE

7.	0	1	2	3

DARMOWA GRUPA A · NIEKAZMULICZYC.PL

Autorski test semestralny z chemii dla klasy 8 (podstawa programowa z 2017 r. w brzmieniu z 2024 r.). Nie jest materiałem żadnego wydawnictwa. · Zasady korzystania: niekazmuliczyc.pl/licencja/

Zadanie 8. (0–4) OTWARTE

Połącz wzory soli z nazwami. Wpisz litery.

wzór	litera
$NaCl$	
KNO_3	
$CaCl_2$	
Na_2SO_4	

A — azotan(V) potasu
B — chlorek wapnia
C — siarczan(VI) sodu
D — chlorek sodu

8.	0	1	2	3	4

Zadanie 9. (0–3) OTWARTE

Zapisz wzór soli powstałej z podanych jonów.

kation	anion	wzór soli
Na^+	Cl^-	_____
Ca^{2+}	Cl^-	_____
K^+	SO_4^{2-}	_____

9.	0	1	2	3

Zadanie 10. (0–3) OTWARTE

Uzupełnij i uzgodnij równanie reakcji zobojętniania: $HCl + NaOH \rightarrow \ldots$. Nazwij sól.

ROZWIĄZANIE

DARMOWA GRUPA A · NIEKAZMULICZYC.PL

10.	0	1	2	3

Autorski test semestralny z chemii dla klasy 8 (podstawa programowa z 2017 r. w brzmieniu z 2024 r.). Nie jest materiałem żadnego wydawnictwa. · Zasady korzystania: niekazmuliczyc.pl/licencja/