Sprawdzian: Kwasy – grupa A

30 minut · 19 pkt



KARTA 5/6

Imię i nazwisko: Data: Wynik: ..... / 19 pkt

1 **Połącz nazwę kwasu ze wzorem.** ___ / 3 pkt

1. kwas siarkowy(IV)	a) H_2S
2. kwas azotowy(V)	b) H_2SO_3
3. kwas siarkowodorowy	c) HNO_3
	d) H_2SO_4

1 ____ 2 ____ 3 ____

2 **Zapisz równania dysocjacji podanych kwasów (zapis sumaryczny).** ___ / 2 pkt

1. kwas azotowy(V): _____ 2. kwas fosforowy(V): _____

3 **Oceń prawdziwość zdań.** ___ / 3 pkt

1. Roztwór o pH = 2 ma odczyn kwasowy.	P	F
2. Stężony kwas siarkowy(VI) wlewa się do wody, a nie odwrotnie.	P	F
3. Wodny roztwór etanolu jest elektrolitem.	P	F

4 **Który wskaźnik pozwala odróżnić kwas solny od wody destylowanej?** ___ / 1 pkt

A. fenoloftaleina **B.** oranż metylowy

C. woda wapienna **D.** woda bromowa

5 **Uzupełnij równania otrzymywania kwasów.** ___ / 2 pkt

1. $SO_3 + H_2O \rightarrow$ _____ 2. $H_2 + S \rightarrow$ _____ (gaz rozpuszczany następnie w wodzie)

6 **Zapisz dysocjację stopniową kwasu węglowego.** ___ / 2 pkt

1. etap 1: $H_2CO_3 \rightleftarrows$ _____ 2. etap 2: $HCO_3^- \rightleftarrows$ _____

7 **Ile gramów kwasu fosforowego(V) i ile gramów wody potrzeba do sporządzenia 400 g roztworu o stężeniu 5%? Jaki odczyn będzie miał ten roztwór?** ___ / 3 pkt

8 **Zdefiniuj kwas na podstawie zmiany odczynu roztworu po jego rozpuszczeniu w wodzie i wyjaśnij, co jest przyczyną kwasowego odczynu.** ___ / 3 pkt

PIERWSZA ŁAWKA

Sprawdzian: Kwasy – grupa B

30 minut · 19 pkt



KARTA 6/6

Imię i nazwisko: Data: Wynik: ..... / 19 pkt

1 **Połącz nazwę kwasu ze wzorem.** ___ / 3 pkt

1. kwas fosforowy(V)	a) HCl
2. kwas węglowy	b) H_3PO_4
3. kwas chlorowodorowy	c) H_2CO_3
	d) H_2SO_3

1 ____ 2 ____ 3 ____

2 **Zapisz równania dysocjacji podanych kwasów (zapis sumaryczny).** ___ / 2 pkt

1. kwas chlorowodorowy: _____ 2. kwas siarkowy(VI): _____

3 **Oceń prawdziwość zdań.** ___ / 3 pkt

1. Roztwór o pH = 7 ma odczyn obojętny.	P	F
2. Oranż metylowy w roztworze kwasu barwi się na czerwono.	P	F
3. Kwasy zawierają kationy metali.	P	F

4 **Roztwór o pH = 1 barwi uniwersalny papierek wskaźnikowy na kolor** ___ / 1 pkt

A. czerwony **B.** niebieski

C. granatowy **D.** zielony

5 **Uzupełnij równania otrzymywania kwasów.** ___ / 2 pkt

1. $N_2O_5 + H_2O \rightarrow$ _____ 2. $P_4O_{10} + 6\ H_2O \rightarrow$ _____

6 **Zapisz dysocjację stopniową kwasu siarkowego(IV).** ___ / 2 pkt

1. etap 1: $H_2SO_3 \rightleftarrows$ _____ 2. etap 2: $HSO_3^- \rightleftarrows$ _____

7 **Ile gramów kwasu azotowego(V) i ile gramów wody potrzeba do sporządzenia 250 g roztworu o stężeniu 6%? Jaki odczyn będzie miał ten roztwór?** ___ / 3 pkt

8 **Wyjaśnij, czym różni się elektrolit od nieelektrolitu. Podaj po jednym przykładzie i opisz, jak to sprawdzić doświadczalnie.** ___ / 3 pkt

PIERWSZA ŁAWKA

CO JESZCZE JEST W ŚRODKU

Sprawdzian: Kwasy – grupy A i B z kluczem, chemia, klasa 8

Podgląd pokazał 2 z 4 stron. Pełna wersja: 4 stron A4, PDF do druku i DOCX do edycji.

- Grupa A – 8 zadań, 19 pkt, miejsce na odpowiedzi i rozwiązania
- Grupa B – te same typy zadań i ta sama punktacja, inne liczby i przykłady
- Klucz odpowiedzi do obu grup z rozwiązaniami i zasadami przyznawania punktów Plik PDF jest gotowy do druku, a DOCX można edytować w Wordzie (np. zmienić liczby, dodać nazwę szkoły)

Kup pełną wersję – plik od razu na e-mail

pierwszalawka.pl/material/chemia-klasa-8-dzial-01-kwasy-sprawdzian