Sprawdzian: Wodorotlenki i zasady – grupa A



KARTA 5/6

30 minut · 19 pkt

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

1 **Napisz wzory wodorotlenków.** ___ / 2 pkt

1. wodorotlenek wapnia: _____
2. wodorotlenek żelaza(III): _____

2 **Zapisz równania dysocjacji podanych zasad.** ___ / 2 pkt

1. wodorotlenek potasu: _____
2. wodorotlenek wapnia: _____

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

1. Wodorotlenek miedzi(II) jest trudno rozpuszczalny w wodzie, więc nie jest zasadą.	P	F
2. W roztworze zasady fenoloftaleina jest bezbarwna.	P	F
3. Za odczyn zasadowy odpowiadają aniony wodorotlenkowe OH^-.	P	F

4 **Malinowe zabarwienie fenoloftaleiny pojawi się po dodaniu do wody** ___ / 1 pkt

A. tlenku siarki(IV)
B. tlenku wapnia
C. tlenku węgla(IV)
D. cukru

5 **Uzupełnij równania.** ___ / 3 pkt

1. $2\ Na + 2\ H_2O \rightarrow$ _____ $+ H_2$
2. $K_2O + H_2O \rightarrow$ _____
3. $CuSO_4 + 2\ KOH \rightarrow$ _____ $+ K_2SO_4$

6 **W 188 g wody rozpuszczono 12 g wodorotlenku sodu. Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu.** ___ / 2 pkt

7 **Ile gramów wodorotlenku sodu i ile gramów wody potrzeba do sporządzenia 200 g roztworu o stężeniu 5%? Jaki odczyn będzie miał ten roztwór?** ___ / 3 pkt

8 **Wyjaśnij różnicę między pojęciami wodorotlenek i zasada. Podaj przykład wodorotlenku, który nie jest zasadą.** ___ / 3 pkt

Podgląd • Pierwsza Ławka

Sprawdzian: Wodorotlenki i zasady – grupa B



KARTA 6/6

30 minut · 19 pkt

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

1 **Napisz wzory wodorotlenków.** ___ / 2 pkt

1. wodorotlenek sodu: _____ 2. wodorotlenek glinu: _____

2 **Zapisz równania dysocjacji podanych zasad.** ___ / 2 pkt

1. wodorotlenek sodu: _____ 2. wodorotlenek baru: _____

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

1. Wodorotlenek sodu jest zasadą, bo dobrze rozpuszcza się w wodzie i dysocjuje na jony OH^-.	P	F
2. Roztwór o pH = 12 ma odczyn kwasowy.	P	F
3. Wodorotlenek żelaza(III) jest trudno rozpuszczalny w wodzie.	P	F

4 **Malinowe zabarwienie fenoloftaleiny pojawi się po wrzuceniu do wody kawałka** ___ / 1 pkt

A. sodu **B.** siarki

C. węgla **D.** miedzi

5 **Uzupełnij równania.** ___ / 3 pkt

1. $Ca + 2\ H_2O \rightarrow$ _____ $+ H_2$
2. $BaO + H_2O \rightarrow$ _____
3. $CuCl_2 + 2\ NaOH \rightarrow$ _____ $+ 2\ NaCl$

6 **W 135 g wody rozpuszczono 15 g wodorotlenku potasu. Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu.** ___ / 2 pkt

7 **Ile gramów wodorotlenku potasu i ile gramów wody potrzeba do sporządzenia 150 g roztworu o stężeniu 8%? Jaki odczyn będzie miał ten roztwór?** ___ / 3 pkt

8 **Zdefiniuj zasadę na podstawie zmiany odczynu roztworu po jej rozpuszczeniu w wodzie i wyjaśnij, dlaczego roztwory zasad mają odczyn zasadowy.** ___ / 3 pkt

Podgląd • Pierwsza Ławka

CO JESZCZE JEST W ŚRODKU

Sprawdzian: Wodorotlenki i zasady – 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-02-wodorotlenki-i-zasady-sprawdzian