Sprawdzian: Sole – grupa A

30 minut · 19 pkt



KARTA 5/6

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

1 Podaj nazwy soli. ___ / 3 pkt

1. Na_2SO_4 – _____ 2. K_2S – _____ 3. $Ca(NO_3)_2$ – _____

2 Zapisz dysocjację soli. ___ / 2 pkt

1. $KNO_3 \rightarrow$ _____ 2. $Na_2CO_3 \rightarrow$ _____

3 Oceń prawdziwość zdań. ___ / 3 pkt

1. W reakcji magnezu lub wapnia z kwasem solnym wydziela się wodór.	P	F
2. Siarczan(VI) baru jest dobrze rozpuszczalny w wodzie.	P	F
3. W reakcji zobojętniania powstają sól i woda.	P	F

4 Uzupełnij równania otrzymywania soli. ___ / 3 pkt

1. $2\ K + 2\ HCl \rightarrow$ _____ $+ H_2$
2. $MgO + 2\ HNO_3 \rightarrow$ _____ $+ H_2O$
3. $Ca(OH)_2 + CO_2 \rightarrow$ _____ $+ H_2O$

5 Korzystając z fragmentu tablicy rozpuszczalności, zdecyduj, czy po zmieszaniu roztworów wytrąci się osad. Jeśli tak – zapisz jego wzór. ___ / 3 pkt

	Cl^-	SO_4^{2-}	NO_3^-	OH^-
Na^+, K^+	R	R	R	R
Ba^{2+}	R	T	R	R
Cu^{2+}	R	R	R	T

R – rozpuszczalny, S – słabo rozpuszczalny, T – trudno rozpuszczalny (osad).

1. $BaCl_2 + K_2SO_4$: _____
2. $NaCl + KNO_3$: _____
3. $CuSO_4 + 2\ NaOH$: _____

6 Zapisz równania w formie jonowej skróconej. ___ / 2 pkt

1. zobojętnianie: $HNO_3 + NaOH \rightarrow NaNO_3 + H_2O$: _____
2. $MgCl_2 + 2\ KOH \rightarrow Mg(OH)_2\downarrow + 2\ KCl$: _____

7 Zaprojektuj doświadczenie otrzymywania siarczanu(VI) miedzi(II) z tlenku miedzi(II). Zapisz równanie reakcji i obserwacje. ___ / 3 pkt

PIERWSZA ŁAWKA

Sprawdzian: Sole – grupa B



KARTA 6/6

30 minut · 19 pkt

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

1 Podaj nazwy soli. ___ / 3 pkt

1. K_3PO_4 – _____ 2. Na_2SO_3 – _____ 3. $FeCl_3$ – _____

2 Zapisz dysocjację soli. ___ / 2 pkt

1. $CaCl_2 \rightarrow$ _____ 2. $K_3PO_4 \rightarrow$ _____

3 Oceń prawdziwość zdań. ___ / 3 pkt

1. W reakcji sodu z kwasem solnym powstają chlorek sodu i wodór.	P	F
2. Węglan wapnia jest dobrze rozpuszczalny w wodzie.	P	F
3. W reakcji zobojętniania powstają sól i wodór.	P	F

4 Uzupełnij równania otrzymywania soli. ___ / 3 pkt

1. $2\ Na + H_2SO_4 \rightarrow$ _____ $+ H_2$
2. $CaO + H_2SO_4 \rightarrow$ _____ $+ H_2O$
3. $2\ KOH + SO_2 \rightarrow$ _____ $+ H_2O$

5 Korzystając z fragmentu tablicy rozpuszczalności, zdecyduj, czy po zmieszaniu roztworów wytrąci się osad. Jeśli tak – zapisz jego wzór. ___ / 3 pkt

	Cl^-	CO_3^{2-}	NO_3^-	OH^-
Na^+, K^+	R	R	R	R
Ca^{2+}	R	T	R	S
Mg^{2+}	R	T	R	T

R – rozpuszczalny, S – słabo rozpuszczalny, T – trudno rozpuszczalny (osad).

1. $Ca(NO_3)_2 + Na_2CO_3$: _____
2. $KCl + NaNO_3$: _____
3. $MgCl_2 + 2\ NaOH$: _____

6 Zapisz równania w formie jonowej skróconej. ___ / 2 pkt

1. zobojętnianie: $HCl + KOH \rightarrow KCl + H_2O$: _____
2. $CuSO_4 + 2\ KOH \rightarrow Cu(OH)_2\downarrow + K_2SO_4$: _____

7 Zaprojektuj doświadczenie otrzymywania siarczanu(VI) magnezu z tlenku magnezu. Zapisz równanie reakcji i obserwacje. ___ / 3 pkt

PIERWSZA ŁAWKA

CO JESZCZE JEST W ŚRODKU

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

Podgląd pokazał 2 z 3 stron. Pełna wersja: 3 stron A4, PDF do druku i DOCX do edycji.

- Grupa A – 7 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-03-sole-sprawdzian