



Sole atut informatyka gimnazjum

Sole - powtórzenie

Poziom trudności: Średni

1. Z czego składają się sole?

- A - z kationów niemetalu i anionów reszty kwasowej
 - B - z kationów metalu i anionów reszty kwasowej
 - C - z kationów wodoru i anionów metalu
 - D - z kationów wodoru i anionów kwasu
-

2. Co powstanie w reakcji $\text{HNO}_3 + \text{KOH}$?

- A - $\text{KNO}_3 + \text{H}_2$
 - B - $\text{NO}_3\text{K} + \text{H}_2\text{O}$
 - C - $\text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
 - D - $\text{NO}_3\text{K} = \text{H}_2$
-

3. Azotan miedzi (II) to:

- A - $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
 - B - Cu_2NO_3
 - C - $\text{Cu}_3(\text{NO}_2)_3$
 - D - CuNO_3
-

4. Podaj nazwę związku CaS

- A - siarczyn wapnia
 - B - siarczan wapnia
 - C - siarczan (IV) wapnia
 - D - siarczek wapnia
-

5. Jak zdysocjuje siarczan (VI) magnezu (MgSO_4)

- A - $\text{Mg}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
 - B - $\text{Mg}^{++} + \text{SO}_4^-$
 - C - $\text{Mg}^{++} + \text{SO}_4^{4-}$
 - D - $\text{Mg}^{++} + \text{SO}_4^{2-}$
-

6. Skrócony zapis jonowy reakcji kwasu siarkowego (VI) z zasadą sodową to:

- A - $2\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{NaOH}$
 - B - $\text{H}^+ + 2\text{OH}^- \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
 - C - $\text{H}^+ + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
 - D - $2\text{H}^+ + 2\text{OH}^- \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
-

7. Wiedząc, że AgI jest trudno rozpuszczalny w wodzie, napisz, co powstanie w wyniku reakcji $\text{AgNO}_3 + \text{KI}$:

- A - żółty osad
 - B - żółty żel
 - C - żółte ciało stałe
 - D - żółta klarowna ciecz
-

8. Napisz, co powstanie w reakcji sól 1 + sól 2:

- A - sól 3 + woda
 - B - sól 3 + wodór
 - C - sól 3 + sól 4
 - D - sól 3 + wodorotlenek
-

9. Co powstanie w reakcji sól 1 + wodorotlenek?

- A - sól 2 + wodorotlenek
 - B - tlenek metalu + wodorotlenek
 - C - sól 2 + tlenek metalu
 - D - sól 2 + kwas
-

10. Sole kwasów tlenowych posiadają nazwy:

- A - siarczan, chloran, mrówczan
 - B - siarczan, azotan, chloran
 - C - siarczan, azotan, węglan
 - D - siarczan, chloran, węglan
-

11. Podaj, w jaki sposób możemy otrzymywać sole:

- A - zasada + kwas
 - B - tlenek kwasowy + zasada
 - C - tlenek zasadowy + kwas
-

- D - metal + niemetal
 - E - sól + sól
-

12. Z jakich soli powstają nawozy?

- A - azotowych
 - B - fosforowych
 - C - potasowych
 - D - siarczanowych
-

13. Sól fizjologiczna to roztwór:

- A - chlorku potasu
 - B - chlorku magnezu
 - C - chlorku sodu
 - D - chlorku wapnia
-

14. Wskaż wzór kwasu, który w reakcji z magnezem tworzy sól $MgSO_4$:

- A - HSO_4
 - B - H_2SO_3
 - C - H_2SO_4
 - D - H_2S
-

15. Prawidłowa nazwa soli o wzorze $Fe_2(SO_4)_3$ to:

- A - siarczan (IV) żelaza (II)
 - B - siarczan (IV) żelaza (III)
 - C - siarczan żelaza
 - D - siarczan (VI) żelaza (III)
-

16. Wskaż równanie ilustrujące zobojętnianie kwasu zasadą:

- A - $SO_2 + H_2O \rightarrow H_2SO_3$
 - B - $2 HCl + Ca(OH)_2 \rightarrow CaCl_2 + 2 H_2O$
 - C - $Na_2O + H_2O \rightarrow 2 NaOH$
 - D - $2 HCl + Zn \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
-



Sole atut informatyka gimnazjum

Sole - powtórzenie

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

1. B
2. C
3. A
4. D
5. A
6. D
7. A, C,
8. C
9. A
10. C
11. A, B, C, D, E,
12. A, B, C,
13. C
14. C
15. D
16. B