



Chemia

Sprawdź ile wiesz o solach

Poziom trudności: Średni

1. Rozpad kryształu soli na kationy metali i aniony reszt kwasowych pod wpływem cząsteczek wody to ?

- A - Dysocjacja jonowa soli
 - B - Dysocjacja jonowa kwasów
 - C - Dysocjacja jonowa wodorotlenków
 - D - Gaszenie wapna
-

2. Jak inaczej nazywa się Azotan(V) potasu ?

- A - Saletra indyjska
 - B - Saletra chińska
 - C - Soda oczyszczona
 - D - Soda kalcynowa
-

3. Do czego stosowany jest azotan(V) potasu ?

- A - est używany do wyrobu produkcji niemetali
 - B - Jest używany do wyrobu produkcji szkła, nawozów sztucznych oraz jako środek konserwujący produkty żywnościowe
 - C - Jest używany do wyrobu produkcji leków
 - D - Jest używany do wyrobu produkcji mydła oraz napojów gazowanych
-

4. Co używali Starożytni Egipcjanie do balsamowania zwłok ?

- A - Chlorek srebra(I)
 - B - Węglan sodu
 - C - Azotan(V) sodu
 - D - Wodorowęglan sodu
-

5. Nawozy sztuczne można podzielić na: azotowe, potasowe i... ?

- A - sodowe
 - B - fosforowe
 - C - tlenowe
 - D - wapniowe
-

6. Jak inaczej jest nazywany węglan sodu ?

- A - soda kłarcowa
 - B - soda oczyszczona
 - C - soda kalcynowana
 - D - saletra
-

7. Co to jest Katoda ?

- A - Elektroda ujemna w procesie elektrolizy
 - B - Elektroda dodatnia w procesie elektrolizy
 - C - Elektroda stała w procesie elektrolizy
 - D - Elektroda obojętna w procesie elektrolizy
-

8. Jaki jest wzór sumaryczny chlorku sodu ?

- A - Ca
 - B - NaOH
 - C - Na
 - D - NaCl
-

9. Co to są metale szlachetne ?

- A - Metale bardziej aktywne od wodoru
 - B - Metale mniej aktywne od wodoru
 - C - Metale oddzielające wodór od soli
 - D - Metale łączące się z wodorem
-

10. Kto sformułował dwa prawa, opisując proces elektrolizy w sposób ilościowy ?

- A - Michael Faraday
 - B - Humphry Batholomew
 - C - Ignacy Mościcki
 - D - Svante August Arrhenius
-



Chemia

Sprawdź ile wiesz o solach

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

1. A
2. A
3. B
4. D
5. B
6. C
7. A
8. D
9. B
10. A