



chemia -sole

sprawdz swoją wiedzę

Poziom trudności: Średni

1. cząsteczka soli składa się z ...

- A - metalu i reszty kwasowej
 - B - metalu i wodoru
 - C - tylko metalu
-

2. nazwy soli kwasów tlenowych tworzy się dodając końcówkę ...

- A - en
 - B - ek
 - C - an
 - D - nie ma końcówki
-

3. nazwy soli kwasów beztlenowych tworzy się dodając końcówkę ...

- A - ek
 - B - anowy
 - C - owy
 - D - an
-

4. dysocjacja jest to rozpad cząsteczki soli pod wpływem...

- A - soli na kationy metalu i aniony reszty kwasowej
 - B - wody na kationy metalu i reszty kwasowej
-

5. jeśli wartościowość reszty kwasowej wynosi III to :

- A - R-
 - B - R²⁻
 - C - R³⁻
-

6. jeśli wartościowość metalu wynosi I to :

- A - M^{+a}
 - B - M²⁻
 - C - M⁴⁻
-

7. dokończ dalszy ciąg reakcji dysocjacji : $\text{NaCl} \rightleftharpoons \dots + \dots$

- A - $\text{NaCl} \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
 - B - $\text{NaCl} \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
-

8. istotą reakcji zobojętniania jest reakcja pomiędzy

- A - anionem wodorotlenkowym a kationem wodoru .Powstaje obojętna cząsteczka wody
 - B - anionem wodoru a kationem wodorotlenkowym .Powstaje obojętna cząsteczka wody
 - C - oby dwa są nie prawidłowe
-



chemia -sole

sprawdz swoją wiedzę

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

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