chemia -sole

sprawdz swoją wiedze

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-

Copyright © 1995-2024 Wirtualna Polska

7. dokończ dalszy ciąg reakcji dysocjacji : NaCl ----> ....+...
   - A - NaCl ---->N+ + Cl -
   - B - NaCl ---->Na+ + 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

Copyright © 1995-2024 Wirtualna Polska

chemia -sole

sprawdz swoją wiedze

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

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

Copyright © 1995-2024 Wirtualna Polska