

Chemia Nieorganiczna

Test zawierający pytania dotyczące podstawowych zagadnień chemii nieorganicznej.

Poziom trudności: **Bardzo trudny**

1. W teorii mocnych elektrolitów, średni jonowy współczynnik aktywności f w roztworach o takiej samej sile jonowej, jest:

- A - Wyższy
 - B - Niższy
 - C - Taki sam
-

2. Stężony kwas siarkowy (VI) jest elektrolitem

- A - Mocnym
 - B - Słabym
-

3. Jeśli miałbyś biały osad i wiedziałbyś, że ten osad to albo wodorotlenek magnezu, albo wodorotlenek cynku, to jakiego odczynnika (w formie roztworu wodnego) użył byś do jednoznacznego określenia jaki kation utworzył wodorotlenek?

- A - HCl
 - B - KOH
 - C - NH₃
 - D - AKT
-

4. Jakiemu procesowi poddajemy osad, aby uzyskać ziarno grube, łatwe w sączeniu?

- A - Dekantacji
 - B - Koagulacji
 - C - Peptyzacji
 - D - Stażeniu
-

5. Prowadzono elektrolizę 40% wodnego roztworu KOH na elektrodach platynowych. W jej trakcie pH roztworu:

- A - Zmalało
 - B - Nie jestem w stanie określić
 - C - Wzrosło
-

6. Podczas oznaczeń jodometrycznych, aniony tiosiarczanowe $S_2O_3^{2-}$ w reakcji z krystalicznym jodem sprowadzane są do:

- A - SO_4^{2-}
 - B - S^{2-} i SO_4^{2-}
 - C - SO_4^{2-} i $S_4O_6^{2-}$
 - D - $S_4O_6^{2-}$
-

7. Do roztworu zawierającego kation IV grupy analitycznej dodano roztworu chromianu (VI) potasu i nie wytrącił się osad. Jaki kation obecny był z roztworze?

- A - Ca^{2+}
 - B - Mg^{2+}
 - C - K^{+}
 - D - Na^{+}
-

8. Który z podanych niżej kwasów wykazuje największą siłę?

- A - HCl
 - B - H_2SO_4
 - C - $HClO_4$
 - D - HI
-

9. Aby związek mógł być zastosowany w kompleksometrii jako wskaźnik, wartość stałej trwałości kompleksu kation-EDTA, musi być:

- A - porównywalna ze stałą trwałości kompleksu wskaźnik-EDTA
 - B - niższa niż wartość stałej dysocjacji kompleksu wskaźnik EDTA
 - C - wyższa od 10^4
 - D - wyższa niż wartość stałej dysocjacji kompleksu wskaźnik EDTA
-

10. Defekt Frenkla, to:

- A - występowanie wakancji kationowej w sieci krystalicznej
 - B - występowanie wakancji anionowej w sieci krystalicznej
 - C - występowanie kationów międzywęzłowych w sieci krystalicznej
 - D - występowanie obcych atomów w sieci krystalicznej
-



Chemia Nieorganiczna

Test zawierający pytania dotyczące podstawowych zagadnień chemii nieorganicznej.

Poziom trudności: **Bardzo trudny**

Karta odpowiedzi

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