



analiza jakościowa

Przygotowawczy test do laboratorium z chemii jakościowej

Poziom trudności: Średni

1. KATIONY dzielimy na pięć grup analitycznych. Które z metali należą do grupy 1?

- A - Sb
 - B - Mn
 - C - Ag
 - D - Pb
 - E - Fe
-

2. KATIONY dzielimy na pięć grup analitycznych. Które z metali należą do grupy II ?

- A - Ag
 - B - Sn
 - C - Pb
 - D - Cr
 - E - As
-

3. KATIONY dzielimy na pięć grup analitycznych. Które z metali należą do grupy III?

- A - Zn
 - B - Cu
 - C - Mg
 - D - Bi
 - E - Sb
-

4. KATIONY dzielimy na pięć grup analitycznych. Które z metali należą do grupy

- A - Al
 - B - Fe
 - C - Sb
 - D - Mn
 - E - Zn
-

5. KATIONY dzielimy na pięć grup analitycznych. Które z metali należą do grupy V?

- A - Zn
 - B - Fe
-

- C - Mg
 - D - K
 - E - NH₄
-

6. Jaki odczynnik ukazuje nam przynależność do grupy I

- A - HCl
 - B - CrO₄⁻
 - C - H₂O
 - D - NaOH
-

7. Które metale barwią roztwór

- A - Zn
 - B - Fe
 - C - Cu
 - D - Cr
 - E - Mn
-

8. Które odczynnik ujawnia nam obecność metali z II grupy

- A - NaOH
 - B - HCl
 - C - H₂SO₄
 - D - NH₄⁺
-

9. Które z metali wytrącają osad w postaci wodorotlenku

- A - Sb
 - B - Cr
 - C - Bi
 - D - Zn
 - E - k
-

10. Które z metali są amfoteryczne?

- A - Bi
 - B - Zn
 - C - Al
 - D - Cr
-

- E - Sb
-

11. Reakcje charakterystyczne dla Ag^+ .

- A - KI
 - B - CrO_4^-
 - C - NaOH
 - D - SO_4^{2-}
 - E - NH_4^+
-

12. Jaki kolor przybiera Ag^+ w charakterystycznych reakcjach

- A - granatowe
 - B - zielone
 - C - żółte
 - D - lazurowe
 - E - brunatne
-



analiza jakościowa

Przygotowawczy test do laboratorium z chemii jakościowej

Poziom trudności: Średni

Karta odpowiedzi

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