

PREPARAZIONE DI SOLUZIONI

Preparare 50.0 ml di una soluzione acquosa 0.0100 M di ioni Cu^{2+} utilizzando il solfato rameico pentaidrato a disposizione. Preparare 50.0 ml di una soluzione acquosa 0.315 M di ammoniaca utilizzando l'ammoniaca al 30% a disposizione. Mescolare in un bicchiere da 50 ml 5.0 ml della soluzione di rame e 1.0 ml della soluzione di ammoniaca e portare a 20 ml il volume della soluzione finale. Verificare cosa succede e descrivere il fenomeno.

Preparare 25.0 ml di una soluzione acquosa 0.500 M di nitrato ferrico utilizzando il nitrato ferrico a disposizione. Preparare 50.0 ml di una soluzione 0.0500 M di solfocianuro di potassio utilizzando il solfocianuro di potassio a disposizione. Mescolare in un bicchiere da 50 ml 5.0 ml della soluzione di ferro e 5.0 ml della soluzione di solfocianuro. Verificare cosa succede e descrivere il fenomeno. Successivamente, mescolare in un bicchiere da 50 ml 2.5 ml della soluzione di ferro e 25.0 ml della soluzione di solfocianuro. Verificare cosa succede e descrivere il fenomeno.

Mescolare in un bicchiere da 50 ml 2.5 ml di una soluzione di AgNO_3 0.0100 M con 25 ml di acqua distillata e poi con 1 ml di HCl 1.00 M. Verificare cosa succede e descrivere il fenomeno. Ripetere l'esperienza utilizzando solamente 2.5 ml di una soluzione di AgNO_3 0.0100 M con 25 ml di acqua di rubinetto. Verificare cosa succede e descrivere il fenomeno.

Reattivi

1. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
2. KSCN
3. $\text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$
4. NH_3 soluzione 30%
5. HCl 1M
6. AgNO_3 0.01M

Vetreteria / Strumenti

1. bilancia
2. spatole
3. occhiali
4. guanti latex
5. beakers da 50 ml
6. pipette da 5 ml e 10 ml
7. propipette
8. matracci da 25 e 50 ml
9. bacchette di vetro
10. spruzzette
11. cartine per pesata
12. pasteur + tettarelle
13. imbuti