

RUMO AO ITA

Anotações

EQUIVALENTE/NORMALIDADE

EXERCÍCIOS

1. Quantos cm^3 de solução 0,25M de BaCl_2 são necessários para precipitar todo o sulfato existente em 20cm^3 de uma solução que contém 100g de Na_2SO_4 por litro?
2. Uma alíquota de $50,0\text{cm}^3$ de uma solução de Na_2SO_4 é tratada com BaCl_2 em excesso. Sabendo-se que a massa de BaSO_4 precipitado é 1,756g, qual é a concentração molar da solução de Na_2SO_4 ?
3. Que massa de tório está contida numa amostra que consumiu $35,0\text{cm}^3$ de solução 0,0200M de $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ para a precipitação do tório sob a forma de $\text{Th}(\text{C}_2\text{O}_4)_2$?
4. Que concentração molar deve apresentar uma solução de $\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$ para que $40,0\text{cm}^3$ dessa solução sejam capazes de titular 150,0mg de Zn dissolvido, formando $\text{K}_2\text{Zn}_3[\text{Fe}_9(\text{CN})_6]_2$?
5. Uma alíquota de $50,0\text{cm}^3$ de solução de NaOH consome $27,8\text{cm}^3$ de ácido 0,100N na titulação. Qual é a sua normalidade? Quantos mg de NaOH existem em cada cm^3 ?
6. Na padronização de uma solução de HCl, foram gastos $22,5\text{cm}^3$ da mesma para neutralizar $25,0\text{cm}^3$ de solução 0,100N de Na_2CO_3 . Qual é a normalidade da solução de HCl? Quanta água deve ser adicionada a 200cm^3 desta solução para transformá-la numa solução 0,100N? Despreze as alterações de volume.

G A B A R I T O

1	2	3
56cm^3	0,1505m	81mg
4	5	6
0,0382m	0,0556N $2,22\text{mg}/\text{cm}^3$	0,111N 22cm^3