

化学基本事項まとめ(理論分野)



1-14 酸, 塩基の定義, 価数, 強弱

1-15 中和反応と塩の分類

1-16 塩の水溶液の性質

1-17 pH, pOH

1-18 中和滴定①量的関係, 滴定用ガラス器具

1-19 中和滴定②滴定曲線, pH指示薬

1-20 中和滴定③逆滴定

問

アンモニアを 0.20 mol/L の希硫酸 40 mL に吹き込み、完全に吸収させた。その後、アンモニアを吸収させた水溶液 20 mL に含まれる未反応の硫酸を、 0.10 mol/L の水酸化ナトリウム水溶液で中和したところ、中和点までに 30 mL を要した。吸収させたアンモニアは何 mol か。有効数字2桁で求めよ。