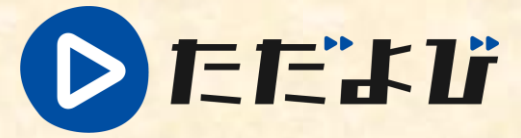


化学基本事項まとめ(理論分野)



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

0.15 mol/Lの塩酸80 mLと, 0.10 mol/Lの水酸化ナトリウム水溶液20 mLを混合した。

この混合水溶液のpHはいくらか。整数値で答えよ。

問

0.050 mol/Lの水酸化バリウム水溶液1.0 mLに水を加えて100 mLとした。薄めた後の水溶液のpHはいくらか。整数値で答えよ。