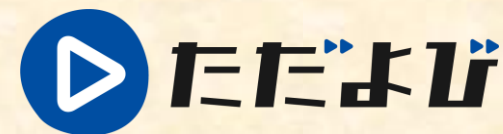


化学基本事項まとめ(理論分野)



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 次の塩 (a) ~ (e) が水に溶けたときの
水溶液の性質を答えよ。

- (a) NaCl (b) CH_3COONa (c) NH_4Cl
(d) NaHCO_3 (e) NaHSO_4