

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

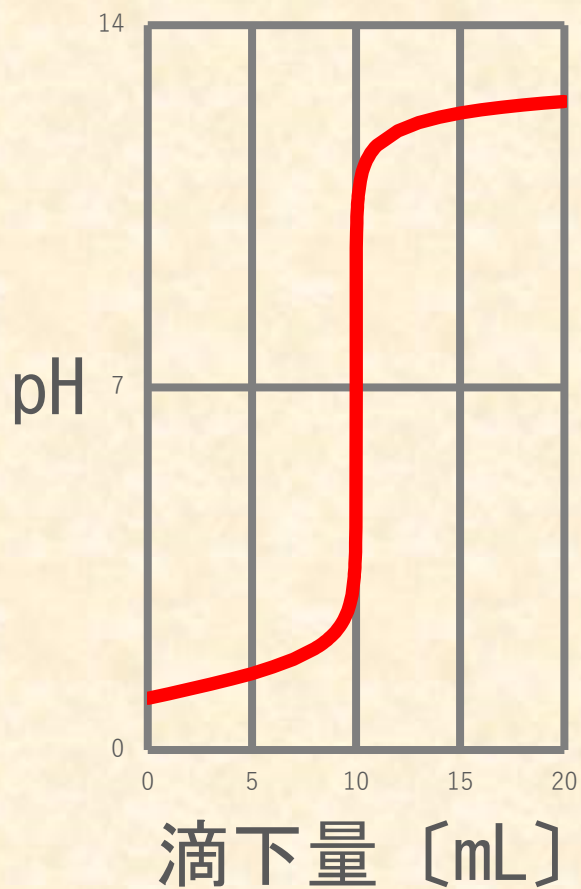
1-20 中和滴定③逆滴定

問

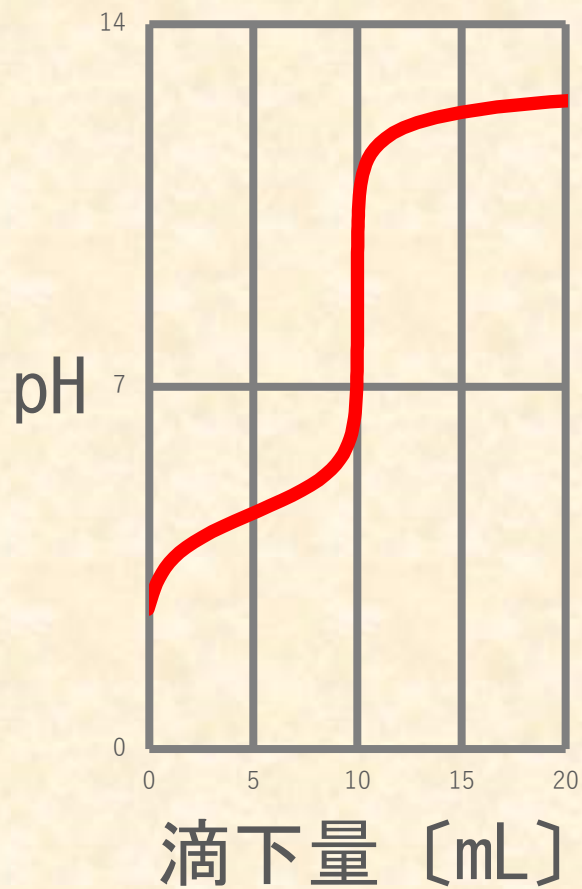
ある濃度の酢酸水溶液10.0 mLをはかりとり、指示薬を加えた後、これに0.10 mol/Lの水酸化ナトリウム水溶液を滴下したところ、中和点までに10.0 mLを要した。

- (1) この酢酸10.0 mLに0.10mol/Lの水酸化ナトリウム水溶液を滴下していったときのpH変化を表すグラフの概形として最も適切なものを、次の①～④のうちから一つ選べ。

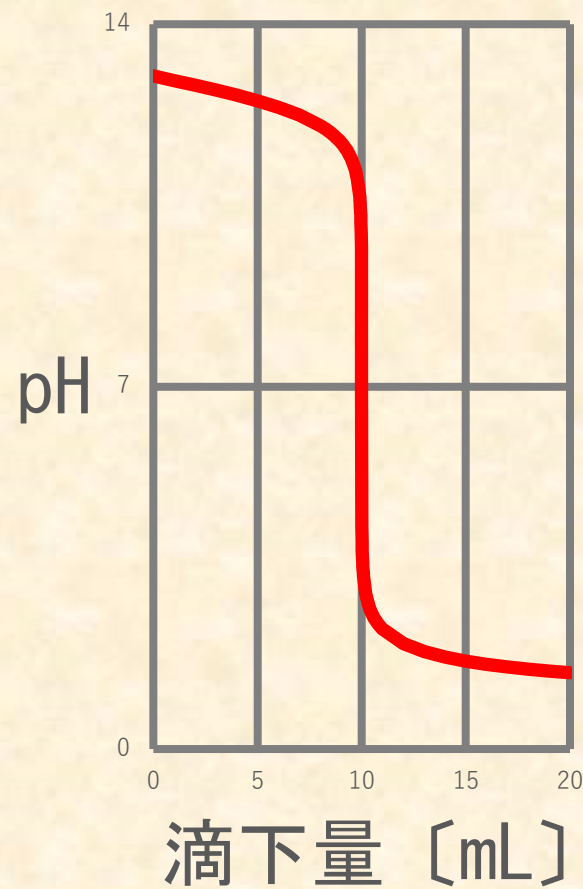
①



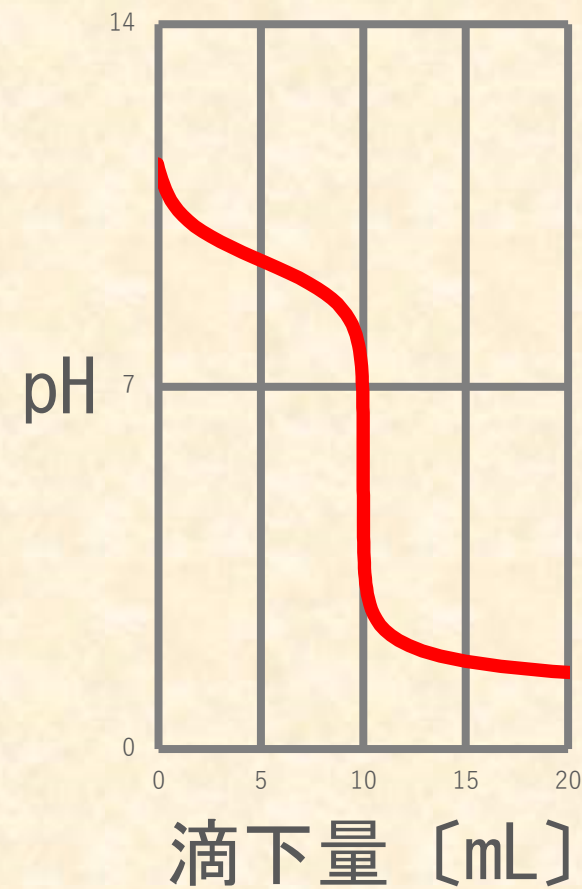
②



③



④



問

ある濃度の酢酸水溶液10.0 mLをはかりとり、指示薬を加えた後、これに0.10 mol/Lの水酸化ナトリウム水溶液を滴下したところ、中和点までに10.0 mLを要した。

(2) 下線部について、適切な指示薬を次の①～③のうちから一つ選び、その色変化を答えよ。

- ①フェノールフタレイン ②メチルオレンジ ③メチルレッド