

第 8 章 水溶液中的离子反应与平衡

考点	真题链接
考点 40 弱电解质的电离平衡 (5 年 12 考)	[山东 2024·10][新课标 2024·13][浙江 2023 年 6 月·15] [浙江 2023 年 1 月·13][全国乙 2022·13][浙江 2022 年 1 月·17] [湖北 2022·12] [浙江 2021 年 1 月·17][北京 2021·8][山东 2020·15][北京 2020·11] [海南 2020·12]
考点 41 电离平衡常数及其应用 (5 年 10 考)	[广东 2024·19][江苏 2023·12][海南 2023·14] [浙江 2022 年 1 月·17][湖北 2022·15][广东 2022·17][湖北 2021·14] [全国 I 2020·13][全国 II 2020·26][海南 2020·12]
考点 42 水的电离平衡与溶液的酸碱性 (5 年 8 考)	[山东 2023·15][浙江 2022 年 6 月·17][浙江 2022 年 1 月·20][浙江 2022 年 6 月·23][河北 2022·9][湖南 2021·9][浙江 2021 年 6 月·19] [浙江 2020 年 1 月·23]
考点 43 酸碱中和滴定及其综合应用 (5 年 10 考)	[广东 2024·17][湖南 2024·8][江西 2024·17][湖南 2023·12] [浙江 2022 年 1 月·23][江苏 2022·16][河北 2022·14] [辽宁 2021·15][海南 2021·13][全国 I 2020·13]
考点 44 盐类水解及其应用 (5 年 13 考)	[北京 2023·14][辽宁 2022·15][北京 2022·1] [重庆 2021·15][天津 2021·9][福建 2021·10][浙江 2021 年 6 月·23] [北京 2021·12][山东 2021·15][湖南 2021·17] [天津 2020·7][全国 II 2020·9][山东 2020·15]
考点 45 粒子浓度大小的比较 (5 年 19 考)	[湖南 2024·13][江西 2024·13][山东 2024·10] [辽宁 2022·15][湖南 2022·10][海南 2022·13][江苏 2022·12] [重庆 2021·14][广东 2021·8][天津 2021·10][福建 2021·10] [江苏 2021·11][浙江 2021 年 6 月·23][海南 2021·13] [山东 2021·15] [全国 I 2020·13][海南 2020·12][江苏 2020·16][浙江 2020 年 7 月·23]
考点 46 难溶电解质的沉淀溶解平衡 (5 年 23 考)	[浙江 2024 年 6 月·15][湖北 2024·13][安徽 2024·13][黑龙江 2024·15] [全国甲 2023·13][全国乙 2023·13][新课标 2023·13] [湖南 2023·9][湖北 2023·14] [湖南 2022·10][海南 2022·14][全国乙 2022·26][山东 2022·12] [山东 2022·14] [江苏 2021·13][江苏 2021·17][全国甲 2021·12][全国乙 2021·13] [全国乙 2021·26][辽宁 2021·16][广东 2021·18][湖北 2021·16] [全国 III 2020·27]
专题 12 水溶液中离子平衡图像分析 (5 年 27 考)	[湖南 2024·13][江西 2024·13][安徽 2024·12] [新课标 2023·13][山东 2023·15][湖南 2023·12][湖北 2023·14] [浙江 2022 年 1 月·23][湖北 2022·15][山东 2022·14] [湖南 2022·10][河北 2022·9][海南 2022·14] [全国甲 2021·12][全国乙 2021·13][山东 2021·15][福建 2021·10] [海南 2021·9][湖北 2021·14][浙江 2021 年 6 月·23] [浙江 2021 年 1 月·23][辽宁 2021·15][海南 2021·13] [全国 I 2020·13][山东 2020·15][海南 2020·12][江苏 2020·15]

水溶液中的离子平衡是化学平衡的延伸和应用，也是高考中考点分布较多的内容之一。此部分内容经常在选择题中以图像或者文字的形式考查，或是在非选择题中结合化学反应原理综合考查。从高考命题的变化趋势来看，溶液中粒子浓度的大小比较及沉淀的溶解平衡和转化是主流考点。此部分内容既与盐类的水解有关，又与弱电解质的电离平衡有关。题目不仅偏重考查粒子浓度的大小比较，而且还侧重溶液中的各种守恒(电荷守恒、物料守恒、质子守恒)关系的考查，从而使题目具有一定的综合性、灵活性和技巧性。