

第 5 章 物质结构与性质 元素周期律

考点	真题链接
考点 25 原子结构 (5 年 47 考)	[湖南 2024·2][北京 2024·1][甘肃 2024·2] [新课标 2023·9][全国乙 2023·35][浙江 2023 年 6 月·2][浙江 2023 年 6 月·17] [浙江 2023 年 1 月·3][浙江 2023 年 1 月·17][广东 2023·19] [海南 2023·4][湖南 2023·2][湖北 2023·5][辽宁 2023·2] [江苏 2023·2][江苏 2023·5][北京 2023·2][北京 2023·15] [浙江 2022 年 6 月·5][浙江 2022 年 1 月·5][浙江 2022 年 1 月·7] [全国甲 2022·12][北京 2022·2][北京 2022·3][山东 2022·3] [湖南 2021·7][福建 2021·8][海南 2021·10][江苏 2021·5][全国甲 2021·11] [全国乙 2021·11][辽宁 2021·2][北京 2021·3][重庆 2021·4] [江苏 2021·2][天津 2021·3][天津 2021·5][北京 2021·2][广东 2021·3] [湖南 2021·7][河北 2021·5] [全国 I 2020·11][全国 III 2020·13][山东 2020·3][海南 2020·3] [浙江 2020 年 1 月·6][浙江 2020 年 1 月·16]
考点 26 元素周期表 元素周期律 (5 年 36 考)	[广东 2024·12][江西 2024·5][江苏 2024·4][河北 2024·7] [浙江 2024 年 6 月·10][黑吉辽 2024·11] [新课标 2023·9][全国乙 2023·10][湖南 2023·6][湖北 2023·6] [广东 2023·14][浙江 2023 年 1 月·10][江苏 2023·4] [全国乙 2022·11][辽宁 2022·5][湖南 2022·2][湖南 2022·5] [河北 2022·6][河北 2022·10][海南 2022·11][辽宁 2022·8] [湖北 2022·10][江苏 2022·3][浙江 2022 年 6 月·16] [浙江 2022 年 1 月·16] [江苏 2021·5][广东 2021·13][河北 2021·11][湖北 2021·8] [湖北 2021·13][辽宁 2021·14][山东 2021·4][北京 2021·4] [重庆 2021·7][天津 2021·12][浙江 2021 年 6 月·15]
专题 7 元素推断 元 素周期律(表)的综 合应用 (5 年 34 考)	[新课标 2024·11][全国甲 2024·11][浙江 2024 年 6 月·10] [河北 2024·7][广东 2024·12][湖北 2024·9][福建 2024·3] [重庆 2024·12][黑吉辽 2024·11][江西 2024·5][广西 2024·7] [贵州 2024·9][甘肃 2024·5] [全国甲 2023·11][湖南 2023·6][湖北 2023·6][辽宁 2023·9] [浙江 2023 年 6 月·11][浙江 2023 年 1 月·10] [全国甲 2022·12][广东 2022·7][河北 2022·10][湖南 2022·5] [福建 2022·4][海南 2022·11] [全国乙 2021·11][全国甲 2021·11][山东 2021·4][广东 2021·13] [湖南 2021·7][湖北 2021·8][江苏 2021·5][辽宁 2021·14][福建 2021·8]
考点 27 化学键 (5 年 53 考)	[湖南 2024·4][北京 2024·2][北京 2024·15][山东 2024·3][山东 2024·9] [全国乙 2023·35][新课标 2023·9][山东 2023·16][湖北 2023·7] [湖北 2023·9][湖北 2023·11][湖南 2023·4][湖南 2023·10] [湖南 2023·17][辽宁 2023·17][浙江 2023 年 1 月·17][江苏 2023·5] [江苏 2023·7]

	[广东 2022·20][全国乙 2022·35][全国甲 2022·35][湖南 2022·18] [湖北 2022·11][江苏 2022·2][海南 2022·10][北京 2022·7] [北京 2022·15][辽宁 2022·7][辽宁 2022·11][浙江 2022 年 6 月·26] [湖北 2021·9][湖北 2021·12][浙江 2021 年 1 月·21][福建 2021·14] [湖南 2021·18][海南 2021·11][海南 2021·19][广东 2021·20] [山东 2021·9][山东 2021·16][全国乙 2021·35][全国甲 2021·35] [江苏 2021·6] [全国 I 2020·10][全国 II 2020·11][山东 2020·4][山东 2020·7] [北京 2020·4][海南 2020·7][海南 2020·13][江苏 2020·21] [浙江 2020 年 7 月·26][浙江 2020 年 1 月·26]
考点 28 分子的空间结构 (5 年 32 考)	[湖南 2024·4][北京 2024·15] [全国乙 2023·35][新课标 2023·9][山东 2023·3][山东 2023·16] [湖北 2023·7][湖北 2023·9][湖北 2023·11][湖南 2023·10] [浙江 2023 年 1 月·17] [广东 2022·20][全国乙 2022·35][全国甲 2022·35][湖南 2022·18] [湖北 2022·11][江苏 2022·2][北京 2022·15][辽宁 2022·7] [湖北 2021·9][浙江 2021 年 1 月·21][福建 2021·14][湖南 2021·18] [海南 2021·19][广东 2021·20][山东 2021·9][山东 2021·16] [全国乙 2021·35][全国甲 2021·35][江苏 2021·6] [海南 2020·7][海南 2020·13]
考点 29 分子结构与物质的性质 (5 年 40 考)	[湖南 2024·4][江西 2024·2][北京 2024·15] [全国乙 2023·35][山东 2023·16][湖北 2023·7][湖北 2023·11] [湖南 2023·4][浙江 2023 年 1 月·17][江苏 2023·5][江苏 2023·7] [广东 2022·20][全国乙 2022·35][全国甲 2022·35][湖南 2022·18] [湖北 2022·11][海南 2022·10][北京 2022·15][辽宁 2022·7] [辽宁 2022·11][浙江 2022 年 6 月·26] [湖北 2021·9][浙江 2021 年 1 月·21][福建 2021·14][湖南 2021·18] [海南 2021·11][海南 2021·19][广东 2021·20][山东 2021·9] [山东 2021·16][全国乙 2021·35][全国甲 2021·35] [山东 2020·4][山东 2020·7][北京 2020·4][海南 2020·7][海南 2020·13] [江苏 2020·21][浙江 2020 年 7 月·26][浙江 2020 年 1 月·26]
考点 30 晶体结构与性质 (5 年 38 考)	[江西 2024·12][山东 2024·4] [新课标 2023·29][全国乙 2023·35][山东 2023·16][湖北 2023·15] [湖南 2023·17][湖南 2023·11][广东 2023·18][辽宁 2023·14] [浙江 2023 年 6 月·17][浙江 2023 年 1 月·17][江苏 2023·4] [北京 2023·15] [江苏 2022·5][江苏 2022·14][湖北 2022·7][湖北 2022·9][山东 2022·5] [山东 2022·15][山东 2022·16][海南 2022·19][北京 2022·9][浙江 2022 年 1 月·26] [江苏 2021·9][天津 2021·2][天津 2021·13][辽宁 2021·7][湖北 2021·10] [海南 2021·5][重庆 2021·18][浙江 2021 年 6 月·26] [全国 I 2020·35][全国 II 2020·35][全国 III 2020·35][山东 2020·17] [天津 2020·13][海南 2020·19]

<p>专题 8 晶胞结构的多 维度分析(5 年 16 考)</p>	<p>[山东 2024 · 16][海南 2024 · 19][河北 2024 · 12][江西 2024 · 12] [安徽 2024 · 14][广西 2024 · 11]</p> <p>[湖南 2023·11] [河北 2022·17][辽宁 2022·17][海南 2022·19] [全国乙 2021·35][山东 2021·16][河北 2021·17][辽宁 2021·7] [全国 I 2020·35][山东 2020·17]</p>
<p>关于原子结构与化学用语部分的考查仍将以原子结构、原子核外电子排布为主，要特别重视同位素的概念、性质及应用。对元素周期律的考查方式依旧会沿用之前的考法，由推断元素入手，结合周期律比较物质性质。对分子结构的考查仍会侧重于化学键种类的判断、分子空间构型及杂化轨道的判断，考查方向会更倾向于理论知识的实际应用。关于晶体结构与性质的考查主要分为三大方面：一是考查晶体的分类及熔、沸点的比较；二是考查晶胞结构的分析，涉及均摊法计算晶胞中所含原子的个数、晶胞空隙、投影视图等；三是考查晶胞计算，涉及晶体密度计算、晶胞占有率的计算等。要熟悉常见的晶胞结构与分析晶胞的思路。</p>	