

化学：远看近看各不同 PDF转换可能丢失图片或格式，建议
阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/104/2021_2022__E5_8C_96_E5_AD_A6_EF_BC_9A_E8_c65_104397.htm 人们常说：要想真正了解大山，不但要走近大山，而且要走出大山。学习知识和观察事物的道理一样，既要“近看”，又要“远看”，尤其在备考前的总复习阶段，只有这样才能系统地掌握知识，并将学到的知识灵活地应用。来源：www.examda.com 在学习化学时，所谓“近看”是指要对每一章节中介绍的每一个概念、性质、化学方程式、实验的每一个细节等要反复地观察和理解，要细细地品味，而“远看”是指要弄清某一部分知识在中学化学中的地位，要打破章节界限，板块界限，把不同阶段学习的知识联系起来，把课本知识和工业生产与日常生活联系起来，做到融会贯通。“近看”只能看清“点”，“远看”才能看到“面”，“点”“面”结合才能客观地认识事物，把握事物的本质。在中学化学的不同阶段分别介绍过常见离子的检验方法，而实际上物质的成分往往比较复杂，常含有多种离子，所以我们应该在掌握常见离子检验方法的基础上，进一步学会检验离子的最佳顺序，学会如何排除其他离子的干扰，学会正确地观察实验现象并得到正确结论，学会在不同的问题中选择合适的方法。来源

：www.examda.com “远看”便于学科内或学科间综合，才不至于画地为牢。官能团是烃的衍生物中介绍的概念，而介绍不饱和烃时还没有出现此概念，致使不少同学忽略了双键碳和三键碳属于官能团的事实；绝大多数气体的实验室制法是在无机化学中介绍的，实验室制法给同学们留下了极其深刻

地印象，受思维定式的影响，如果列举实验室中用固体和溶液常温反应制取某种气体，忽略的往往是乙炔气体；同样，受“白马也是马”的影响，不少同学不加思考地认为卤代烃也属于烃类。在高一高二应侧重知识的掌握，高三则侧重知识的应用，要学会多角度地观察、全方位思考，下述例题就是很好证明：在探索生命奥秘的过程中，科学家们日益认识到生命细胞的组成和元素周期律有密切的关系，约占人体总质量99.9%的11种宏量元素，全部位于周期表前20号元素之内，其余0.03%是由十多种人体不可缺少的微量元素组成。在微量元素中只有F和Si位于短周期，其余均属于长周期。在现用的周期表中，针对除H、N、P外的宏量元素回答：（1）原子最外层电子数是内层电子数2倍的元素是（填元素符号，下同）（2）能显示最高化合价的元素是，跟它处在同一周期的、单质显非金属性的元素是。（3）原子半径最大的元素是，它的相邻元素是和。（4）剩余的两种宏量元素，它们的离子电子层结构相同，且带电量也相同，但符号相反。它们是和。人体主要由脂肪、蛋白质、水和无机盐等物质组成，组成的元素主要有C、H、O、N、P、S、Cl、Na、K、Ca、Mg等，这些基本知识在有机化学和生物学中都做过介绍，应该说本题对知识的考察是次要的，重点考查的是对知识的综合应用，它涉及有机化学、生物学和原子结构部分知识，简单地说，就是在现用的周期表中，前20号元素除H、N、P外，把人体中的宏量元素对号入座，而不少同学没有弄清题意，片面地只考虑了原子结构，最终得到错误的结论。答案：（1）C（2）Cl、S（3）K、Na和Ca（4）O和Mg

100Test
下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问

