

寒假化学复习：抓住知识点拾遗补缺 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/95/2021_2022__E5_AF_92_E5_81_87_E5_8C_96_E5_c64_95633.htm 寒假对于每一位学生来说，可以拥有较长的一段时间予以自由支配，如何充分利用好寒假这段宝贵的时间，为下学期的化学学习奠定一些基础。不同年级有不同的学习内容和方法。现分年级简要叙述如下：初三年级：新课还未完全上完，新教材还剩二节未教，主要是酸、碱、盐的知识，老教材相应的也有些知识未教。因此对于初三学生，在寒假中可做三方面的努力，一把已学知识中的比较独立的，如：物质的组成和构成、化学用语、物质的性质和变化、质量守恒定律、有关物质的量的计算、有关化学式的计算、有关溶液的计算、常用仪器的使用、化学实验的基本操作、气体的制取、有关物质性质的实验、物质的分类、常见的单质等知识进行一下系统复习；二是预习一下还未教的化学内容；三要从本学期的学习中，寻找薄弱环节予以弥补(极其重要)，才能在下学期学完全部初三化学内容后快速进入基础扎实、有效的复习迎考之中。高一学生已全部使用新教材，初入高中，化学的学习突然上了一个较高的台阶，有不少学生会感到困难。这困难来自于学生们对高中理科学习方法的缺乏，不少同学买了很多习题书，抽空就做，寄希望于大剂量的习题操练而获得好成绩。殊不知，高中的习题是做不完的，只有把化学概念和理论真正搞懂弄通，再配以适量的习题才能真正掌握已学的高一化学知识。本学期高一主要学习了以下几个内容：打开原子世界的大门、开发海水中的卤素资源、探索原子构建物质的奥秘、剖析

物质变化中的能量变化。那么，在寒假复习中要注重哪几个方面呢？

- 一、物质的微观世界及化学基本概念，其中原子核中原子的组成、人类对原子结构认识的发展、同位素、元素的平均相对原子质量；原子核外电子排布规律中原子核外电子的运动状态、原子核外电子的排布规律；核外电子排布表示方法中的原子结构示意图和电子式。化学键及其基本类型中化学键的概念、化学键的基本类型；影响离子化合物和共价化合物熔沸点的因素等。
- 二、物质的变化及其规律，其中主要复习溶解过程中的能量变化，化学反应过程中的能量变化，热化学方程式，燃料的充分利用，电解质的电离方程式和离子方程式。
- 三、卤素元素的化学性质及递变性，复习时可以通过氯元素及其重要化合物的转化关系把众多知识联系起来，使知识网络化。遵照由个别到一般的规律，以氯为例掌握单质及其重要化合物的性质，然后用对比归纳的方法得出溴和碘等元素在原子结构和性质方面的相似性和递变性。
- 四、氧化还原反应，氧化还原的本质是电子的转移和得失，表现为化合价的升降。用化合价来判断是否为氧化还原反应，要充分理清氧化剂和还原剂、氧化产物和还原产物、氧化反应和还原反应这三对概念，熟悉电子转移方向和数目的判断，了解常见的氧化剂和还原剂、能够对氧化性和还原性的强弱进行简单的判断。
- 五、有关化学方程式的计算，高中化学的计算以物质的量为基础，联系微观与宏观世界中各个物理量，如微粒个数、物质质量、气体体积、溶液浓度与体积等等，必须理清各物理量之间的基本公式及一些常见的推导公式，如：标准状况下气体密度的计算、物质的量浓度与质量百分比浓度之间的换算、气体平均摩尔质量的计算等等

，方能熟练运用，顺利解题。抓住知识点，利用寒假进行一下补漏补缺，才会有收获，同时也能为下学期的学习打下扎实基础。100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com