

有机化学基础知识点总复习资料精选5篇（有机化学基础知识点总结）

作者：有故事的人 来源：范文网 www.wtabcd.cn/fanwen/

本文原地址：<https://www.wtabcd.cn/fanwen/meiwen/3d4fa3d3425f8a8a094d6521e25a6175.html>

范文网，为你加油喝彩！

复习是化学教学的重要组成部分，也是重要教学环节之一，是学生进一步获得知识，发展智力，培养能力必不可少的教学程序。下面是t7t8美文号的小编为您带来的5篇《有机化学基础知识点总复习资料》，可以帮助到您，就是t7t8美文号小编最大的乐趣哦。

初三年级化学基础知识点 篇一

水污染的原因： 工业生产中的“三废”——废渣、废气、废水的任意排放； 生活污水的任意排放； 农业中农药、化肥的任意施用。

防治办法： 加强对水质的监测； 工业上的“三废”经过综合利用和处理后再排放； 农业上合理使用农药、化肥。

污染水的危害：由于受到污染的水一般有毒、有害；水体中有病毒、病菌；水体含氧少；含有丰富的有机物等，所以影响工农业生产、渔业生产、破坏水生生态系统，直接危害人体健康。

爱护水资源：为了人类生存，为了美好的明天，我们要爱护水资源，消除水污染，做好防治水污染的工作，节约用水。

初三年级化学基础知识点 篇二

（1）水的净化效果由低到高的是静置、吸附、过滤、蒸馏（均为物理方法），其中净化效果的操作是蒸馏；既有过滤作用又有吸附作用的净水剂是活性炭。

（2）硬水与软水

A. 定义硬水是含有较多可溶性钙、镁化合物的水；

软水是不含或含较少可溶性钙、镁化合物的水。

B. 鉴别方法：用肥皂水，有浮渣产生或泡沫较少的是硬水，泡沫较多的是软水

C. 硬水软化的方法：蒸馏、煮沸

D.长期使用硬水的坏处：浪费肥皂，洗不干净衣服；锅炉容易结成水垢，不仅浪费燃料，还易使管道变形甚至引起锅炉爆炸。

初三年级化学基础知识点 篇三

空气中氧气含量的测定

a、可燃物要求：足量且产物是固体

b、装置要求 www.：气密性良好

c、现象：有大量白烟产生，广口瓶内液面上升约1/5体积

d、结论：空气是混合物；O₂约占1/5，可支持燃烧；N₂约占4/5，不支持燃烧，也不能燃烧，难溶于水

e、探究：液面上升小于1/5原因：装置漏气，红磷量不足，未冷却至室温就打开弹簧夹。

能否用铁、铝代替红磷？不能原因：铁、铝不能在空气中燃烧能否用碳、硫代替红磷？不能原因：产物是气体，不能产生压强差

(2) 空气的污染及防治：对空气造成污染的主要是有害气体(CO、SO₂、NO₂)和烟尘等。

目前计入空气污染指数的项目为CO、SO₂、NO₂、O₃和可吸入颗粒物等。

(3) 空气污染的危害、保护：

危害：严重损害人体健康，影响作物生长，破坏生态平衡。全球气候变暖，臭氧层破坏和酸雨等。

保护：加强大气质量监测，改善环境状况，使用清洁能源，工厂的废气经处理过后才能排放，积极植树、造林、种草等。

(4) 目前环境污染问题：

臭氧层破坏（氟里昂、氮的氧化物等）温室效应（CO₂、CH₄等）

酸雨（NO₂、SO₂等）白色污染（塑料垃圾等）

初三年级化学基础知识点 篇四

1、燃烧的条件：（缺一不可）

(1) 可燃物(2)氧气（或空气）(3)温度达到着火点

2、灭火的原理：（只要消除燃烧条件的任意一个即可）

(1) 消除可燃物 (2) 隔绝氧气 (或空气) (3) 降温到着火点以下

3、影响燃烧现象的因素：可燃物的性质、氧气的浓度、与氧气的接触面积

使燃料充分燃烧的两个条件：(1)要有足够多的空气

(2) 燃料与空气有足够大的接触面积。

4、爆炸：可燃物在有限的空间内急速燃烧，气体体积迅速膨胀而引起爆炸。

一切可燃性气体、可燃性液体的蒸气、可燃性粉尘与空气(或氧气)的混合物遇火种均有可能发生爆炸。

有机化学基础知识点总复习资料 篇五

考点一、有机化合物

是否含有碳元素 无机化合物

有机化合物 (不包括CO、CO₂和Na₂CO₃、CaCO₃等碳酸盐)

1、生活中常见的有机物

CH₄ (最简单的有机物、相对分子质量最小的有机物)、C₂H₅OH (乙醇，俗名：酒精)、

CH₃COOH (乙酸，俗名：醋酸)、C₆H₁₂O₆ (葡萄糖)、蔗糖、蛋白质、淀粉等

2、有机物 有机小分子 如：CH₄、C₂H₅OH、CH₃COOH、C₆H₁₂O₆等

(根据相对分子质量大小) 有机高分子化合物 (有机高分子) 如：蛋白质、淀粉等

3、有机高分子材料

(1) 分类 天然有机高分子材料 如：棉花、羊毛、蚕丝、天然橡胶等

合成有机高分子材料 塑料

(三大合成材料) 合成纤维：涤纶 (的确良)、锦纶 (尼龙)、腈纶

合成橡胶

二、有机合成材料

(1) 高分子材料的结构和性质

链状结构 热塑性 如：聚乙烯塑料 (聚合物)

网状结构 热固性 如：电木

（2）鉴别聚乙烯塑料和聚氯烯塑料（聚氯烯塑料袋有毒，不能装食品）：

点然后闻气味，有刺激性气味的为聚氯烯塑料。

（3）鉴别羊毛线和合成纤维线：

物理方法：用力拉，易断的为羊毛线，不易断的为合成纤维线；

化学方法：点燃，产生焦羽毛气味，燃烧后的剩余物可以用手指挤压成粉末状的为羊毛线；无气味，且燃烧后的剩余物用手指挤压不成粉末状的为合成纤维线。

三、“白色污染”及环境保护（考点三）

（1）危害： 破坏土壤，污染地下水 危害海洋生物的生存；

如果焚烧含氯塑料会产生有毒的氯化氢气体，从而对空气造成污染

（2）解决途径： 减少使用不必要的塑料制品；

重复使用某些塑料制品，如塑料袋、塑料盒等；

使用一些新型的、可降解的塑料，如微生物降解塑料和光降解塑料等；

回收各种废弃塑料

（3）塑料的分类是回收和再利用的一大障碍

四、开发新型材料

1、新型材料开发的方向：向环境友好方向发展

2、新型材料：具有光、电、磁等特殊功能的合成材料；隐身材料、复合材料等

它山之石可以攻玉，以上就是t7t8美文号为大家整理的5篇《有机化学基础知识点总复习资料》，希望可以对您的写作有一定的参考作用。

更多 范文 请访问 https://www.wtabcd.cn/fanwen/list/91_0.html

文章生成doc功能，由[范文网](http://www.wtabcd.cn/fanwen/)开发