**9年级 化学 秋季教学计划**



日期： 时间： 姓名：

Date: Time: Name:

1. **教学内容**
2. 第一章 走进化学世界
3. 第二章 空气与质量守恒定律
4. 第三章 水与溶液
5. 第四章 燃烧与碳
6. **教学目标**
7. 理解化学变化、物理变化、化学性质、物理性质的概念，掌握化学基本操作方法及注意事项。
8. 知道并区分混合物和纯净物，掌握过滤和蒸发两种物质提纯方法及粗盐提纯操作。
9. 识记并正确书写常用元素的元素符号，正确书写单质和化合物的化学式，掌握有关化学式的简单计算。
10. 掌握分子、原子概念，了解分子、原子基本性质，认识物质微粒性和微观构成，知道元素的概念。
11. 了解空气组成，掌握氮气和稀有气体的性质与用途，掌握空气中氧气体积分数测定实验。
12. 掌握氧气性质和实验室制法及气体收集方法，掌握催化剂概念特点，区分氧化反应、化合反应与分解反应。
13. 知道物质的量与摩尔质量的含义、单位及计算方法，掌握物质的量与物质质量和微粒数之间的换算。
14. 了解质量守恒定律，掌握化学方程式的定义、书写和意义及有关化学方程式的计算。
15. 掌握水的化学性质及电解水的装置和实验。
16. 掌握溶液的定义和特征，区分溶液、悬浊液和乳浊液，掌握影响物质溶解性的因素和溶解度的概念，掌握饱和溶液与不饱和溶液之间的转换，会简单的溶解度和溶质质量分数之间的计算。
17. 掌握溶解度曲线的分析方法，明白曲线的意义和点的意义，掌握结晶方法和基本操作。
18. 理解可燃物燃烧的条件以及灭火的原理，了解金刚石和石墨的性质及用途，掌握碳的化学性质以及碳还原氧化铜的实验现象、反应方程式以及相关实验。
19. 了解二氧化碳、一氧化碳和碳酸钙的性质
20. 掌握二氧化碳的工业和实验室制备，掌握启普发生器的原理以及变形装置。
21. 掌握氧气和二氧化碳气体的制备比较，掌握H2、CO、C的性质和还原氧化铜实验以及H2、CO、CO2、H2O混合气体的检验
22. **课时安排：**

九年级秋季化学教学安排了40课时的教学内容，各部分教学内容教学课时大致安排如下：

第一章 走进化学世界 （4次课，8个课时）

第二章 空气与质量守恒定律 （4次课，8个课时）

第三章 水与溶液 （4次课，8个课时）

第四章 燃烧与碳 （4次课，8个课时）

专题课（化学实验、计算与综合复习） （4次课，8个课时）

**教学进度表**

|  |  |
| --- | --- |
| 周次 | 课程内容 |
| 1 | 走进化学实验室 |
| 2 | 粗盐提纯 |
| 3 | 化合价与化学式 |
| 4 | 构成物质的微粒 |
| 5 | 人类赖以生存的空气 |
| 6 | 氧气的性质和制备 |
| 7 | 物质的量和摩尔质量 |
| 8 | 质量守恒和化学方程式计算 |
| 9 | 期中复习（实验） |
| 10 | 期中复习（计算） |
| 11 | 水 |
| 12 | 溶液基本概念 |
| 13 | 溶解度曲线 |
| 14 | 水和溶液复习 |
| 15 | 燃烧和碳 |
| 16 | 碳的化合物 |
| 17 | 二氧化碳的制备 |
| 18 | 气体制备和还原氧化铜 |
| 19 | 一模复习（一） |
| 20 | 一模复习（二） |

1. **教学方法：**
2. 走进化学世界是化学入门第一章，难度较低，在中考中，题目也比较简单。主要内容是认识化学仪器和熟悉仪器的操作规范，掌握基本的化学语言和有关化学式的简单计算，由于实验操作考试计入中考分数，所以本学期内容中的几个重点实验会以学生实验的方式进行。
3. 第二章主要内容是化合物化学式和化学反应方程式的书写，这一章要背诵的内容较多，两个重要的化学实验（空气中氧气含量的测定，氧气的制备）基础内容也很多，这一章一定要多记，多背，另外本章开始引入化学方程式及其计算，需要打好基础，掌握有关化学方程式计算题目的标准解题格式。
4. 水与溶液这一章节重在理解，溶解度的含义，溶解度曲线的意义。中考也是重点，难点。内容根据学生理解情况有所增减，主要以基础为主，让学生能掌握饱和溶液和不饱和溶液之间相互转化以及有关溶解度和溶解度曲线的计算。
5. 最后一章主要学习物质燃烧以及实验室制取二氧化碳、碳和一氧化碳还原氧化铜实验和混合气体的检验，其中启普发生器是中考中的重要考点，要求能够理解并利用压强差解决各类问题，根据学生情况结合历年经典的例题进行讲解。
6. 秋季班内容，主要以复习和同步为主，结合历年经典例题进行讲解，期中设置了对实验题和计算题的复习与测验，及时掌握学生的学习情况，并有针对的进行内容的增减，课程最后两次课内容为针对一模考试的复习。