# 2024年高二化学教学工作计划表 高二化学教学工作计划第一学期4篇(优质)

作者：烟雨蒙蒙 更新时间：2025-02-15

*高二化学教学工作计划表 高二化学教学工作计划第一学期一学生进入高二后重新分班，很多学生都是陌生脸孔，基础参差不齐，再加上上学期统考化学较难，很多学生对化学失去信心，这给任课教师带来难度，也是对教师极大考验。本期主要完成第二册第二章到第五章的...*

**高二化学教学工作计划表 高二化学教学工作计划第一学期一**

学生进入高二后重新分班，很多学生都是陌生脸孔，基础参差不齐，再加上上学期统考化学较难，很多学生对化学失去信心，这给任课教师带来难度，也是对教师极大考验。

本期主要完成第二册第二章到第五章的内容学习，知识跨度大，理论多，且较难理解，因此教学任务较重。

《化学平衡》这章，是中学化学的.重要理论之一，从内容上看分为三部分，第一部分是化学反应速率及影响化学反应速率的条件。第二部分是化学平衡，第三部分是对前两部分知识的综合运用。通过本章的教学，不仅要帮助学生理解有关知识，更要帮助学生建立化学平衡的观点以及化学平衡是否发生移动等观点。训练学生科学方法，着力培养学生分析问题和解决问题的能力。

《电离平衡》这章是在学生学习了有关化学平衡有关理论知识后，进一步应用和深化。本章教材分为三部分，第一部分为电离平衡，是本章教学的重点和基础。学生对该节知识理解与否直接影响到后几节教材的学习效果。第二部分主要研究水的电离及有关应用，且有很强的理论意义和实际意义。第三部分为酸碱中和滴定。本章教材是高中化学的教学重点之一，不公可加深对强弱电解质离子反应和离子方程式等知识的理解，而且还可以进一步指导高三有关电解和物质检验等有关知识的学习。

《几种重要金属》这章中所涉及的金属都是日常生活中常见金属，本章教材可以分为以下几部分，第一部分是有关金属通性，第二部分着重介绍镁铝的性质，铁及其重要化合物知识，第三部分是有关原电池，化学电源及金属腐蚀的一些基础知识，通过本章的学习，要使学生了解我国矿产资源的现状，教育学生注意金属的回收和资源的保护，从而可持续发展。从原电池这个部分，教育学生发展清洁能源为环保做出贡献。

《烃及其衍生物》这章主要是介绍了各类烃的代表物的分子结构，性质，制取和主要用途，以及它们的性质与分子结构的关系，为今后进一步学习烃类的衍生物的知识奠定基础，同时也使学生初步了解学习有机物的一些学习方法。

1、尽快熟悉学生，了解学生的学习状况

2、多做学生工作，要经常找学生谈心。

3、改进教学方法，多采用讨论启发探究实验探讨等方法，活跃学生学习气氛，提高学习兴趣。

4、面向全体学生，注意各层次的学生基础要使优生有事做，差生不灰心。

5、多联系生活，如介绍一些实用先进的科学技术，如燃料电池汽车，天然气汽车，高性能材料等提高学生的兴趣。

6、加强落实学生的学习，全批全改，个别学生还可采取面批。

总之要尽量提高全体学生学习化学的信心，使他们的成绩有所提高。

**高二化学教学工作计划表 高二化学教学工作计划第一学期二**

1、严格按照教学大纲要求，准确把握教材的重点、难点、关键，使学生掌握好教材规定的基础知识和基本技能，努力提高教学质量，高二上学期化学教学计划。

2、在课堂教学中加强学法指导，在上一学期的基础上，进一步提高学生的阅读、理解能力和自学能力，提高学生的分析、综合、推理的逻辑思维能力，训练学生分析问题、解决问题的科学思维方法。

1、理科选修班完成选修的教学任务，文科选修班完成选修的教学任务。

2、使学生掌握化学反应速率和化学平衡的概念，理解影响化学反应速率和化学平衡的因素。

3、理解电解质的电离平衡，理解盐类水解的原理，了解盐溶液的酸碱性，掌握酸碱中和滴定的原理和方法。

4、掌握电化学的基本原理。

1、尽快熟悉学生，了解学生的学习状况

2、多做学生工作，要经常找学生谈心。

3、改进教学方法，多采用讨论启发探究实验探讨等方法，活跃学生学习气氛，提高学习兴趣。

4、面向全体学生，注意各层次的学生基础。

5、多联系生活，如介绍一些实用先进的科学技术，如燃料电池汽车，天然气汽车，高性能材料等提高学生的兴趣。

6 、加强落实学生的学习，全批全改，个别学生还可采取面批。考试时间第一次阶段性考试10月4日(第六周)期中考试11月4日(第十周)第二次阶段性考试12月4日(第十四周)第三次阶段性考试1月2日 (第十八周)期未考试2月4日(第二十三周)

**高二化学教学工作计划表 高二化学教学工作计划第一学期三**

本学期，根据省市教育主管部门的要求，高二化学主要学习选修内容中的《化学反应原理》和《化学与生活》，经全组老师讨论，制定教学计划如下：

《化学反应原理》是化学选修模块中选修四的内容，化学反应原理是化学反应中的基本原理，是在化学必修一和必修二的基础上的延伸和拓展，是核心化学知识，是为学生以后深入学习化学的必备知识，是选修中的必修，各地都选学了该内容(理科生)，是高考必考内容之一。另外它与社会.生产.生活紧密联系，对提高学生的科学素养有很大帮助。《化学与生活》是文科生学习化学的选修内容，本模块重点介绍生活中常见的化学知识，目的是提高学生的科学素养，课程标准将该模块规定为2学分，修完才能顺利毕业。

深入学习新课程改革的理念，认真领会新课程改革的精神，明确当前基础教育改革的方向，全面推进素质教育。

转变教学观念，更新知识结构，全面提高教师自身素质和教学水平，狠抓教学常规，开展模块教学课堂研究，深化课堂教学改革。确立“以生为本”的教学理念，致力于为学生的全面发展和可持续发展服务，转变教学方式，做到以学生为主体，教师为主导，倡导自主.合作.探究为主的学习方式，培养学生的科学态度.科学学习方法.创新精神和实践能力。

在学校有关部门的正确领导下，以“团结.务实.创新.进取”的团队精神为引领，加强组内合作交流，聚大家智慧，严格落实本学年化学教学计划，共同完成学校和年级下达给我们的计划和任务。

第一周：化学反应与能量变化、燃烧热能源

第二周：化学反应热的计算

第三周：《化学反应与能量》的小结与单元检测

第四周：化学反应速率 影响化学反应速率的因素

第五周：国庆放假 化学平衡

第六周：化学平衡

第七周：化学反应进行的方向

第八周;《化学反应速率和化学平衡》的小结与单元检测

第九周:期中测试

第十周:弱电解质的电离

第十一周：水的电离和溶液的酸碱性

第十二周：盐类的水解

第十三周：难溶电解质的溶解平衡

第十四周：《水溶液中的离子平衡》的小结和单元检测

第十五周：原电池

第十六周：化学电源

第十七周：电解池

第十八周：金属的电化学腐蚀与防护

第十九周：复习

第二十周：期末考试

**高二化学教学工作计划表 高二化学教学工作计划第一学期四**

本届学生化学基础也比较弱，学生的学习自觉性还比较的差，学习气氛不够好，学习的信心不足，还需要耐心的给予引导和鼓励。

《化学反应原理》内容是最基本的化学反应原理，包括反应速率、反应方向及限度等问题。从理论的高度认识酸、碱和盐的本质及其在溶液中的反应。化学反应与能量的关系是以反应热与反应物的物质的量的定量关系为主。化学能和电能的相互转化为基础的电化学过程和装置是富有时代气息和应用广泛的领域。

。

化学这学期主要开设《化学反应原理》和《实验化学》，学生通过学习初步认识基本的化学反应原理，并能运用原理解决一些简单的实际问题。

1：运用直观教学手段，创设良好的学习情景，如展示实物，采用图像、表格、多媒体课件、录象等进行教学。

2：理论联系实际，培养学习兴趣。如在讲“化学反应速率和化学平衡”主题中，可联系合成氨和工业制硫酸等化工生产条件的选择、催化剂的特点研究等内容。

3：精心设计问题情景，发展学生探究能力。

五、教学改革设想。

针对学生基础薄弱的因素，教学中抓好基础教学，扎实基础，培养学生的学习信心和学习兴趣，在此基础上培养一定的化学尖子。

【教学进度】

教学进度周计划安排表

周次 日期 内容

1

2.21—2.27选修五第四章：生命中的基础有机化学物质

2

2.28—3.06选修五第五章：进入有机高分子化合物时代，整理、测试

3

3.07—3.13化学反应与能量的变化，燃烧热、能源

4

3.14—3.20化学反应热的计算，归纳与整理、测试

5

3.21—3.27化学反应速率

6

3.28—4.03影响化学反应速率的因素

7

4.04—4.10化学平衡、化学反应进行的方向

8

4.11—4.17化学反应进行的方向、归纳与整理

9

4.18—4.24归纳与整理

10

4.25—5.01期中考试

11

5.02—5.08放假

12

5.09—5.15试卷分析弱电解质的电离、水的电离和溶液的酸碱性

13

5.16—5.22水的电离和溶液的酸碱性、盐类的水解

14

5.23—5.29盐类的水解、难溶电解质的溶解平衡

15

5.30—6.05难溶电解质的溶解平衡、归纳与整理

16

6.06—6.12原电池、化学电源

17

6.13—6.19化学电源、电解池

18

6.20—6.26金属的电化学腐蚀与防护

19

6.27—7.03归纳与整理

20

7.04—7.09期末考试，家长会

本文档由范文网【dddot.com】收集整理，更多优质范文文档请移步dddot.com站内查找