

中华人民共和国高等教育部审定

綜合大學動物、植物專業  
教 學 大 綱

(四 年 制)

高等 教 育 出 版 社

中國人民大學哲學系哲學系

國立大學哲學系哲學系

哲 學 大 約

1956年版

哲學系哲學系

中华人民共和国高等教育部一九五六年四月审定

# 物理学教学大纲

(综合大学动物、植物专业四年制用)

綜合大學  
動物、植物專業教學大綱  
(四年制)

中华人民共和国教育部审定

高等教育出版社出版  
北京琉璃廠一七〇号

(北京市書刊出版業營業許可證出字第〇五四號)  
天津印刷一廠印刷 新華書店總經售

開本 787×1092 1/32 印張 7 7/16 字數 134,000  
一九五六年九月北京第一版  
一九五七年七月天津第二次印刷  
印數 901—1,300 定價(5) 0.50  
統一書號 7010·101

物理学教学大纲由高教部于一九五四年十二月  
委托北京大学拟订，初稿曾寄各综合大学征求意见，  
并于一九五六年四月由许殿彦讲师，陈锡元教员，钟  
朝式助教参加审订。

# 目 錄

1. 物理学教学大綱
2. 無机化学及分析化学教学大綱
3. 有机化学教学大綱
4. 地質学及古生物学基础教学大綱
5. 生物学引論教学大綱
6. 人体解剖学教学大綱
7. 植物学教学大綱
8. 动物学教学大綱
9. 微生物学教学大綱
10. 組織学教学大綱
11. 胚胎学教学大綱
12. 生物化学教学大綱
13. 人体及动物生理学教学大綱
14. 植物生理学教学大綱
15. 达尔文主义教学大綱
16. 遗傳学及选种学基础教学大綱
17. 植物生态学教学大綱
18. 动物生态学教学大綱

# 物理学教学大綱

## 一、緒論( $1\frac{1}{2}$ 学时)

物質和运动。物理学是研究物質最簡單的最普通的性質及其最簡單的运动形式的科学。物理学的研究方法：觀察、實驗、假說和理論。物理定律和理論是自然現象客觀規律的反映，物理定律和理論的近似性。物理学和生物学的关系。我国学者对物理学的貢獻。社会主义国家在物理学方面的發展概況。

## 力 学

### 二、运动学( $1\frac{1}{2}$ 学时)

直線变速度运动的速度和加速度。速度矢量。圓周运动。角速度和角加速度。

### 三、动力学(2学时)

力和質量。牛頓运动定律。向心力和离心力，离心机及其在生物学上的应用。力的冲量，动量，动量守恒定律。

### 四、功与能(2学时)

功和功率。动能和位能。机械能守恒定律。普遍的能量守恒及轉換定律。

### 五、液体动力学(2学时)

理想液体。液流的連續原理。伯努利方程式及其应用。液体

的粘滯性，粘滯液体在管中的流动。

## 热力学与分子物理学

### 六、热力学(3学时)

溫度及其測量。关于热的本質的概念的發展史。焦耳的實驗，热功當量。热力学第一定律及其应用。热力学第二定律的概念。

### 七、分子运动論(4学时)

对于物質構造認識的發展簡史。分子运动論的實驗基礎。分子运动論的基本公式及其意义。分子的速率分布及分子的平均自由程的概念。扩散。真空的获得。

### 八、表面張力(2学时)

表面張力。弯曲液面兩邊的压强差。毛細現象，毛細現象在生物学上的应用。

## 电 学

### 九、靜電學(4学时)

靜電現象，电的本性。庫倫定律，絕對靜電單位制及实用單位制。电場，电場强度，电力線。

电位差和电位。

导体的电容。容电器。介質对容电器电容的影响，电介質的極化。电場的能量。

### 十、稳定电流(5学时)

电流的一般性質。一段电路的欧姆定律，电导率和电阻率。直流电路中的功和功率，焦耳——楞次定律。电动势，閉合电路的

歐姆定律。基爾霍夫定律。電位計的原理。溫差電現象，溫差電偶及其應用。

电解質中的电流，法拉第电解定律。气体中的电流，自激导电与被激导电。稀薄气体中的放电。电弧。

### 十一、电流的磁效应，磁场对电流的作用(4学时)

磁的庫倫定律，磁场和磁场强度，磁力綫。

电流的磁场，畢奧—薩伐尔定律。圓形电流中心的磁场强度。長直电流的磁场和螺綫管的磁场，絕對电磁單位制。磁场对电流的作用，安培定律。磁场对方形綫圈的作用，电流計的原理。介質对磁场的影响。电磁鐵。

### 十二、电磁感应(3 学时)

法拉第电磁感应定律，楞次定律。自感应。互感应。感应圈。

### 十三、振动(2 学时)

簡諧振动的位移，速度和加速度。簡諧振动的周期、振幅和位相。作簡諧振动的質点所受的力和能量。同方向同周期振动的合成(圖解法)。阻尼振动。

### 十四、波动(2 学时)

橫波和縱波。波的干涉。声波及超声波。

### 十五、交流电(2 学时)

电流和电压的瞬时值和有效值。含电阻，电感和电容的交流电路。交流电功率。变压器。

电磁振蕩及电磁波(3 学时)。

电磁振蕩。兩個振蕩电路的共振。电磁波的性質，电磁波譜。

热电子發射。二極电子管，三極电子管。用电子管整流、放大。陰極射綫示波器。

# 光 学

关于光的本性認識的發展史。

## 十六、光学的基本知識(3 学时)

光学的基本實驗定律：光的直線傳播，光的獨立傳播，光的反射和折射定律。惠更斯原理，用惠更斯原理解釋反射及折射定律。光的全反射，折射計的原理。棱鏡。厚透鏡，薄透鏡公式，薄透鏡成像的作圖法。

## 十七、光的干涉和衍射(3 学时)

光的干涉。光的衍射，單縫衍射，衍射光柵。圓孔衍射。分光計，光波波長的測定。光柵光譜，發射光譜和吸收光譜。

## 十八、光的偏振(3 学时)

自然光与偏振光。获得偏振光的方法，尼科尔棱鏡和偏振片。光波的振动面的旋轉，量糖計。

## 十九、光学仪器(2 学时)

透鏡的缺点。眼睛。放大鏡。顯微鏡及其分辨本領。電子顯微鏡。

## 二十、光的量子性(2 学时)

光电效应，斯托列托夫的研究。光电效应的紅边界，光电子的速度。光子，爱因斯坦光电效应的公式。光电管。光电导，光生伏特效应。质量和能量相互联系的定律，光子的质量和动能。光压，列別捷夫的實驗。

# 原子結構和原子核

## 二十一、原子的外电子層(2 学时)

氫原子的光譜系。盧瑟福玻爾的原子模型。熒光和磷光。

## 二十二、原子的內電子層(2學時)

倫琴射線的發現和產生方法。倫琴射線的一般性質。倫琴射線的波動性。綫狀倫琴射線的發生與原子的內電子層。倫琴射線的吸收。

## 二十三、原子核(4學時)

天然放射物質及其所發出的射線。觀察基本粒子的方法。放射性元素變化的位移定律及放射系。原子核反應，質量亏损及其解釋。中子和正電子的發現。人工放射性，標記原子及其在生物學上的應用。原子核的組成部分，伊凡寧科的理論。鈾的裂變，鏈式反應及核內能的釋放。超鈾元素。蘇聯在原子能和平應用上的成就。宇宙射線。

## 物理實驗大綱

一、量度的誤差及有效數字。(4學時)

二、練習使用基本量度儀器。(4學時)

三、練習使用灵敏天平。(4學時)

四、測量液體和固體的密度(比重瓶法及流體靜力稱衡法)。

(4學時)

五、1. 測定冰的熔解熱。  
2. 測定水的汽化熱。  
3. 測定量熱器的水當量。

} (3學時)

六、用粘滯計及斯托克斯法測液體的粘滯系數。(3學時)

七、1. 用毛細管內液面上升法及扭秤法測水的表面張力系

数。(3 学时)

2. 用毛細管內液面上升法及氣泡破裂法測水的表面張力系数。

八、練習使用基本电磁测量仪器。(6 学时)(其中兩小时用作講電學實驗的基本知識)

九、用惠斯登电桥測电阻。(3 学时)

十、用电位計測电池的电动势及內阻。(3 学时)

十一、練習使用牆式电流計測定溫差电动势。(3 学时)

十二、測定透鏡的焦距。(3 学时)

十三、測定顯微鏡的放大率。(3 学时)

十四、測定液体的折射率。(3 学时)

十五、用量糖計研究光的旋轉偏振。(3 学时)

#### 可以考慮的題目

一、用電子管作整流放大。

二、練習使用示波器。

三、測熱功當量。

注：物理實驗：学时总数为 60 学时。按實驗內容的繁簡和難易不同，可將进行每次實驗的時間分为 3 学时及 4 学时兩种。应安排每次實驗內容份量使学生在 3 或 4 学時內作出結果，并能基本上作完報告，課外应有 1.5—2.0 学时的預習時間。考查共三次，每次用 3 学时。

中华人民共和国高等教育部一九五六年四月审定

# 無机化学及分析化学 教学大綱

(綜合大学动物、植物專業四年制用)



無机化学与分析化学教学大纲由高等教育部于一九五四年十二月委托北京大学拟订，初稿曾寄各综合大学征求意见，并于一九五六年四月由申德文副教授，傅素冉讲师，何玉贞讲师，鄒时复讲师，王慰讲师，許鷗詠助教，邓蕙姑助教参加审订。



砷、銻与鉍。中国的鉍矿資源。

元素原子价的增高对氢氧化物性质的变化。

## 12. 碳 族

碳族元素原子的电子層結構。碳族元素的通性。碳的主要天然化合物。中国的煤矿及石油資源。碳的同素异性体。活性碳及其应用。金属碳化物。碳氢化合物。一氧化碳与二氧化碳。碳酸与碳酸鹽。二硫化碳。四氯化碳。氢氰酸。热化学的基本定律——盖斯定律。

碳在自然界中的循环。

硅。自然界中的硅。二氧化硅。硅酸及其鹽。

物质的膠体状态。膠体溶液。膠体溶液的制备与性质。膠体溶液的稳定性。膠体溶液的凝聚。膠溶作用。高分子物质的溶液。膠体在生物生活过程中的意义。

## 13. 金屬的通性

金属元素在周期系中的排列。金属的物理性质。金属的化学性质。

金属的腐蚀。防腐。

由矿石提煉金属的方法。

合金。中国古代在合金方面的成就。金属与合金在国民经济中的意义。

## 14. 碱金属、镁与碱土金属

碱金属元素原子的电子層結構。碱金属的通性。碱金属的主要天然化合物。碱金属的氧化物与氢氧化物。碱金属的鹽。碳酸钠。中国的制碱工业。钾肥。

镁与碱土金属元素原子的电子層結構。镁与碱土金属的主要