

## 生物工程系 2025-2026 学年第一学期教学日历执行与作业批改情况

序号	教师	所授课程	授课班级	理论课时 实训课时	理论与实训课的教学进度(对照教学日历), 是否有提前或拖后 (2 周以上要扣分)	作业布置及完成情况 (每门课需完成 3 次以上作业)
1	聂利华	人体解剖生理学	中药学 241	48/12 (实验 1 组)	与教学日历一致	完成课堂作业 4 次, 已批改; 实训项目 4 个, 已完成批改.
		药理学	药学三二 251-252; 药学 241	64/24 (实验分 5 小组)	与教学日历一致	完成课堂作业 3 次, 已批改; 实验报告 3 次, 已批改
2	廖鹏	中药药理学	中药学 241	64	与教学日历一致	完成课堂作业 5 次, 已批改
		药物化学	药学 241	27	与教学日历一致	完成课堂作业 5 次, 已批改
3	郑锐东	微生物学与免疫学	药学 241	64	与教学日历一致	完成课堂作业 4 次, 实验报告 1 次, 均已批改
4	谢桂勉	食品微生物检验技术	食检 241/食检 (3+) 241	32/24	与教学日历一致	完成课堂作业 3 次, 实验报告 8 次, 均已批改
		食品微生物检验综合实训	食检 241/食检 (3+) 241	0/30	与教学日历一致	完成实验报告 4 次, 均已批改
		食品安全快速检测技术	食检 241/食检 (3+) 241	0/24	与教学日历一致	完成实验报告 8 次, 均已批改
5	李涛	食品理化检验技术	食检 241/食检 (3+) 241	48/24	与教学日历一致	完成实验报告 10 次, 均已批改
		无积极分析化学实验	食检 251/食检 (3+) 251	0/30	与教学日历一致	完成实验报告 6 次, 均已批改
6	唐海溶	盆景制作与养护	园林 241/园林 (3+) 241	36/18 (实验分 2 小组)	与教学日历一致	完成课堂作业 4 次, 已批改; 实训项目 4 个, 已完成批改.
		园林植物基础	园林 251, 252/ 园林 (3+) 251	48/24 (实验分 2 小组)	与教学日历一致	完成课堂作业 4 次, 已批改; 实训项目 5 个, 已完成批改.
		摄影技术	园林 251, 252/ 园林 (3+) 251	18/18 (实验分 2 小组)	与教学日历一致	完成课堂作业 3 次, 已批改; 实训项目 5 个, 已完成批改.
7	杨金凤	园林规划设计	园林 241/园林 (3+) 241	54/24 (实验 分 2 小组)	与教学日历一致	完成课堂作业 3 次, 已批改; 实训项目 5 个, 已完成批改.
		园林工程材料与构造	园林 241/园林 (3+) 241	36/18 (实验 分 2 小组)	与教学日历一致	完成课堂作业 3 次, 已批改; 实训项目 5 个, 已完成批改.
		园林绘画基础	园林 251, 252	48	与教学日历一致	实训项目 6 个, 已完成批改.
8	洪敏	高等数学 I	药学专本协同 251	43	与教学日历一致	完成课堂作业 5 次

9	黄莹星	仪器分析	食检 241、食检 (3+) 241	32/30 (实验分 2 小组)	与教学日历一致	完成课堂作业 4 次, 实验报告 3 次, 均已批改
		无机及分析化学	食检 251、食检 (3+) 251	56	与教学日历一致	完成课堂作业 3 次, 均已批改
		无机化学	中药学 251	48/18	与教学日历一致	完成课堂作业 3 次, 实验报告 3 次, 均已批改
10	韩文朋	无机化学	药学 251	48/18	与教学日历一致	完成课堂作业 3 次
		生物化学	药学 251	54/18	与教学日历一致	完成课堂作业 4 次, 实训报告 2 次, 均已批改
		生物化学	中药学 241	36/18	与教学日历一致	完成课堂作业 4 次, 实训报告 2 次, 均已批改
11	林文华	药用植物学	药学三二 251、252	36/18 (实验 3 组)	与教学日历一致	完成课堂作业 4 次, 已批改; 实训项目 3 个, 已完成批改.
		临床医学概论	药学三二 241、242	54	与教学日历一致	完成课堂作业 3 次, 已完成批改。
		药物分析技术	药学三二 241/242	54	与教学日历一致	完成课堂作业 3 次, 已完成批改。
		中医学基础	中药学 251	27	与教学日历一致	13 周开始上课, 故还未有作业。
12	王长龙	园林工程施工	园林 241、园林 (3+) 241	54/18	与教学日历一致	完成课外作业 3 次, 均已批改。
13	梁锦丽	食品营养与健康	食检 241、食检 (3+) 241	48/30 (实训分 2 组)	与教学日历一致	完成课外作业 5 次, 均已批改。
		食品发酵技术	食检 241、食检 (3+) 241	36/18 (理论分班上上课, 实训分 2 组)	与教学日历一致	完成课外作业 4 次, 均已批改。
14	杨培新、方怡然	园林花卉	园林 241/园林 (3+) 241	54/24 (实验分 2 小组)	与教学日历一致	完成课外作业 3 次, 实训报告 3 次, 均已批改。
	方怡然	园林绘画基础	园林 252/园林 (3+) 251	48 (实验)	与教学日历一致	实训项目 6 个, 已完成批改.
		植物组织培养	园林 241/园林 (3+) 241	54 (实验分 2 小组)	与教学日历一致	实训项目 4 个, 已完成批改.
15	林少妆	插花与花艺设计	园林 241/园林 (3+) 241	54 (实验分 2 小组)	与教学日历一致	实训项目 5 个, 已完成批改.
		园林计算机辅助设	园林 252/园林	54 (实验分 2	与教学日历一致	完成课堂作业 4 次, 课外作业 2

		计 CAD	(3+) 251	小组)		次, 均已批改.
16	黄晓霞	药品市场营销学	药学 241	26/0	与教学日历一致	与外系老师合上, 我负责前 3 次课, 未布置作业
		药剂学	药学三二 241/242	64/30 (实训分 3 大组)	与教学日历一致	完成课后作业 7 次, 实训报告 10 次, 均已批改
		中药药理学实训	中药学 241	12 (实训)	与教学日历一致	本周开始上, 未有实训报告
		制药设备学	中药学 241	0/18	与教学日历一致	本周开始上, 未有实训报告
17	黄忻	分析化学	药学 241/中药学 241	54/18 (实训分 2 大组)	与教学日历一致	完成课外作业 3 次, 实训项目 6 个, 已完成批改
		药物化学	药学 241	27/9 (实训分 2 大组)	与教学日历一致	在第 10 周刚开始上课, 暂时完成课外作业 1 次, 已完成批改。实训项目 15 周开展
		药物分析实训	药学三二 242	24 (实训分 3 大组)	与教学日历一致	完成实训项目 8 个, 已完成批改
18	郑燕丹	无机化学	药学三二分段 251、252	48/18 (实验分 3 小组)	与教学日历一致	完成课堂作业 4 次, 已批改; 实训项目 4 个, 已完成批改.
		文献检索与论文写作	食检 251、食检 (3+) 251	36	与教学日历一致	完成课堂作业 3 次, 已批改
19	林潇红	食品标准与法规	食检 241、食检 (3+) 241	36	与教学日历一致	完成课堂作业 3 次, 已批改
		食品安全快速检测技术	食检 241、食检 (3+) 241	24	与教学日历一致	完成课堂作业 3 次, 已批改
		实验室安全教育	食检 251、食检 (3+) 251、药学 (专本协同)251	36 (实训分 3 组)	与教学日历一致	实训项目 8 个, 已完成批改
20	罗集丰、杨培新	苗木生产与经营	园林技术 241 (含 3+证书)	36/24 (实训分 2 大组)	与教学日历一致	完成课外作业 3 次, 已批改; 实训项目 4 个, 已完成批改.
21	黄乾峰	无机化学	药学(专本协同) 251	48/18 (实训分 2 组)	与教学日历一致	完成课外作业 5 次, 已批改; .
		天然药物化学	药学三二分段 241、242	36/18 (实训分 3 组)	与教学日历一致	完成课外作业 6 次, 已批改;
		药学服务实务	药学三二分段 241、242	36/18 (实训分 3 组)	与教学日历一致	完成课外作业 10 次, 已批改;
22	林俊虹	有机化学	食检 251、食检 (3+) 251	56/24 (理论分班, 实训分班)	与教学日历一致	完成课堂作业 8 次, 实训项目 8 个, 已批改
		食品企业管理	食检 241、食检 (3+) 241	32	与教学日历一致	完成课堂作业 5 次, 已批改

23	吴漫晔	中药化学	中药学 241	41	与教学日历一致	完成课堂作业 4 次, 均已批改
24	孙凌燕	实验室安全教育	药学(专本协同) 251	36(实训分 1 组)	与教学日历一致	完成实训项目 8 个, 已批改
		实验室安全教育	药学 251、中药学 251、药学三二分段 251/252	18(实训分 5 组)	与教学日历一致	完成实训项目 5 个, 已批改
25	黄崇才	方剂与中成药	中药学 241	54/0	与教学日历一致	完成课外作业 5 次, 已批改
		药用植物学	药学 251	36/18	与教学日历一致	完成课外作业 3 次, 实训项目 3 个, 已批改
		药用植物学	中药学 251	48/24	与教学日历一致	完成课外作业 3 次, 实训项目 5 个, 已批改
		中医学基础	中药学 251	27	与教学日历一致	完成课外作业 5 次, 已批改

## 附作业批改情况（部分）：

### 2025 - 2026 学年第 1 学期任课教师所授课程的作业及批改完成情况

——任课教师：林文华

1、课程《临床医学概论》——药学三二 241、242（100 人）

作业 1:

A: 布置及发布情况：“第一章练习题”课堂练习 10 道题，总分 50 分，题目部分截图如下：



B: 批改情况:

药学三二 241、242（100 人），87 人提交，13 人未提交，已完成批改，平均分 49 分，及格率 86%，最高分 50 分，最低分 15 分。



03:22 已交 87 未交

姓名/学号

成绩从高到低

侯志宏 52437211	11-29 23:46	50分	重批
俞慧恩 52437212	11-29 23:41	50分	重批
张嘉丽 52437140	11-29 23:19	50分	重批
卢思阳 52437215	11-29 22:46	50分	重批
徐名润 52437249	11-29 22:32	50分	重批
郑童恩 52437202	11-29 22:16	50分	重批
吴钰欣 52437130	11-29 22:11	50分	重批
林晓彤 52437123	11-29 22:12	50分	重批
张瑞君 52437247	11-29 21:48	50分	重批
邱佳玲 52437222	11-29 17:50	50分	重批

03:22 已交 87 未交

姓名/学号

韦培佳 52437125	11-05 11:49	50分	重批
邱政桦 52437137	11-04 22:59	50分	重批
罗子铃 52437144	11-29 21:48	50分	重批
吴碧珠 52437233	11-04 11:59	50分	重批
陈晓珊 52437115	11-05 11:55	50分	重批
刘源锐 52437250	11-29 21:50	45分	重批
叶泽萌 52437234	11-26 12:13	45分	重批
吴京 52437222	11-14 12:01	45分	重批
陈晓微 52437106	11-04 12:02	45分	重批
谢晴 52437232	11-29 23:50	15分	重批

已经到底啦~(>\_<)~~

## 作业 2:

A: 布置及发布情况: “第二章练习题”课堂练习 5 道题, 总分 25 分, 题目部分截图如下:

03:17 第二章练习题

第二章练习题

一、单选题

1. (5.0分) 慢阻肺与下列哪项因素无关

A 吸入有害气体

B 吸烟

C 吸入有害颗粒

D 性别

E 年龄

2. (5.0分) 肺炎球菌肺炎典型的痰液为

A 白色黏液样

B 鲜血样

C 脓性

D 泡沫性

E 铁锈色

3. (5.0分) 肺炎球菌肺炎的抗感染治疗首选抗生素

A 红霉素

B 庆大霉素

03:18 第二章练习题

B 庆大霉素

C 青霉素

D 磺胺类

E 异烟肼

4. (5.0分) 支气管哮喘临床表现最为突出的特点是

A 吸气性呼吸困难

B 呼气性呼吸困难

C 咯血

D 浓痰

5. (5.0分) 呼吸系统疾病最常见的症状是

A 呼吸困难

B 咳嗽

C 咳痰

D 咯血

E 咽痛

## B: 批改情况:

药理学三二 241、242 (100 人), 82 人提交, 18 人未提交, 已完成批改, 平均分 25 分, 及格率 81%, 最高分 25 分, 最低分 10 分。



03:23 已交 82 未交

Q 姓名/学号

成绩从高到低

吴雪莉	52437201	11-30 14:49	25分	重批
邢高盛	52437224	11-30 01:10	25分	重批
俞慧思	52437212	11-29 23:45	25分	重批
张嘉丽	52437140	11-29 23:20	25分	重批
徐名润	52437249	11-29 22:53	25分	重批
卢思阳	52437215	11-29 22:48	25分	重批
古文丰	52437254	11-29 22:17	25分	重批
林晓彤	52437123	11-29 22:15	25分	重批
吴钰欣	52437130	11-29 22:01	25分	重批
罗子铃	52437144	11-29 21:59	25分	重批

03:23 已交 82 未交

Q 姓名/学号

方涵	52437103	11-29 21:44	25分	重批
吴玲玲	52437243	11-12 11:57	25分	重批
王陈顺	52437251	11-12 11:57	25分	重批
卢秀慧	52437124	11-17 01:39	25分	重批
温舒婷	52437148	11-12 13:25	25分	重批
吴京	52437222	11-14 11:54	20分	重批
罗锦娜	52437216	11-12 11:58	20分	重批
蔡秀雅	52437133	11-12 11:56	20分	重批
黄嘉欣	52437131	11-12 11:55	20分	重批
谢晴	52437232	11-29 23:46	10分	重批

已经到底啦->\_<-~

### 作业 3:

A: 布置及发布情况: “第三章循环系统”课堂练习 7 道题, 总分 14 分, 题目部分截图如下:

03:18 第三章循环系统

第三章循环系统

一、单选题

1. (2.0分) 下列那种降压药物在治疗过程中常易引起干咳

A 美托洛尔

B 维拉帕米

C 尼群地平

D 卡托普利

[编辑](#)

2. (2.0分) 常见的高血压并发症有

A 糖尿病

B 心脑肾和周围血管病

C 夹层动脉瘤

D 眼底血管痉挛

E 尿毒症

[编辑](#)

3. (2.0分) 患者男性,70岁,高血压病,心脏扩大,心功能III级,心电图显示一度房室传导阻滞,伴有慢阻肺,此时不宜使用下列哪种降压药。

03:19 第三章循环系统

B 胸骨体下段之后

C 心尖区

D 左上腹

[编辑](#)

6. (2.0分) 关于高血压的降压治疗,下列原则哪一条是错误的

A 根据病情选择合适的降压药物治疗

B 血压控制满意后,可立即停药

C 单个药物宜从小剂量开始

D 可以考虑联合用药

[编辑](#)

7. (2.0分) 左心衰最早出现的症状是

A 夜间阵发性呼吸困难

B 端坐呼吸

C 劳力性呼吸困难

D 咳嗽、咳痰、咯血

E 肝大

[编辑](#)

### B: 批改情况:

药理学三二 241、242 (100 人), 79 人提交, 21 人未提交, 已完成批改, 平均分 14 分, 及格率 78%, 最高分 14 分, 最低分 4 分。



03:23 已交 79 未交

姓名/学号

成绩从高到低

邢高盛	52437224	11-30 01:12	14分	重批
俞慧恩	52437212	11-29 23:46	14分	重批
侯志宏	52437211	11-29 23:45	14分	重批
卢思阳	52437215	11-29 22:57	14分	重批
徐名润	52437249	11-29 22:53	14分	重批
古文丰	52437254	11-29 22:19	14分	重批
林晓彤	52437123	11-29 22:18	14分	重批
蔡锦云	52437151	11-29 22:16	14分	重批
吴钰欣	52437130	11-29 22:02	14分	重批
郑童恩	52437202	11-29 22:01	14分	重批

03:23 已交 79 未交

姓名/学号

成绩从高到低

杨树凯	52437148	11-19 11:34	14分	重批
杨树凯	52437226	11-25 22:24	14分	重批
卢冰燕	52437204	11-19 11:32	14分	重批
黄思涵	52437213	11-19 11:32	14分	重批
陈锦枫	52437143	11-19 11:57	14分	重批
林勇成	52437101	11-20 15:54	14分	重批
韦丽曼	52437218	11-19 11:33	14分	重批
黄伊雯	52437241	11-29 21:47	14分	重批
谢晴	52437232	11-29 23:45	12分	重批
吴碧珠	52437233	11-19 11:34	12分	重批
赵晓龙	52437154	11-29 22:58	4分	重批

已经到底啦~(-\_-)~

## 2、课程《药用植物学》——药理学三二 251、252 (103 人)

### 作业 1:

A: 布置及发布情况: “绪论、植物细胞”课堂练习 21 道题, 总分 100 分, 题目部分截图如下:

1:32 绪论、植物细胞

绪论、植物细胞

一、单选题

1. 【单选题】中国最早的一部本草著作是()。

A 《神农本草经》

B 《开宝本草》

C 《本草纲目》

D 《新修本草》

编辑

2. 【单选题】下面哪种结构具有储存和传递遗传信息的功能()。

A 质体

B 液泡

C 细胞核

D 线粒体

编辑

3. 【单选题】能积累淀粉而形成淀粉粒的是()。

A 白色体

1:32 绪论、植物细胞

二、多选题

1. 叶绿体可存在于植物的()

A 花萼中

B 叶中

C 幼茎中

D 根中

E 幼果中

编辑

2. 属于细胞内含物的有()

A 淀粉

B 蛋白质

C 结晶

D 植物激素

E 菊糖

编辑

3. 草酸钙结晶的类型有

A 簇晶

B 小晶

1:33 绪论、植物细胞

编辑

4. 植物细胞的细胞壁由()组成

A 初生壁

B 次生壁

C 胞间层

D 木栓层

E 角质层

编辑

三、填空题

1. 【填空题】植物细胞细胞壁的组成为胞间层、初生壁和\_\_三层。

第一空: 次生壁

编辑

2. 【填空题】质体根据色素的不同可分为\_\_、有色体和白色体。

第一空: 叶绿体

编辑

## B: 批改情况:

药学三二 251、252 (103 人), 92 人提交, 11 人未提交, 已完成批改, 平均分 91 分, 及格率 85.4%, 最高分 100 分, 最低分 16.7 分。



## 作业 2:

A: 布置及发布情况: “植物组织”课堂练习 18 道题, 总分 100 分, 题目部分截图如下:

1:39 植物组织

植物组织

一、单选题

1. 【单选题】保卫细胞周围有2个副卫细胞,其长轴与保卫细胞互相垂直,该气孔轴式是( )。  
 A 平轴式气孔  
 B 直轴式气孔  
 C 不等式气孔  
 D 不定式气孔

2. 【单选题】不属于分泌组织的是( )。  
 A 腺毛  
 B 蜜腺  
 C 乳管  
 D 角质层

3. 【单选题】裸子植物输送有机物的结构是( )。  
 A 导管

1:39 植物组织

13. 被子植物输送水分、无机盐的结构是  
 A 导管  
 B 管胞  
 C 筛管  
 D 筛胞

2. ( )相同或相近的细胞的组合称为植物的组织  
 A 来源  
 B 形态  
 C 结构  
 D 功能  
 E 位置

2. 下列对表皮细胞的特点描述正确的是  
 A 由多层细胞构成

1:39 植物组织

A 螺旋导管  
 B 梯纹导管  
 C 网纹导管  
 D 孔纹导管

4. 导管根据其增厚程度的不同有哪些类型 ( )  
 A 环纹导管  
 B 螺旋导管  
 C 梯纹导管  
 D 网纹导管  
 E 孔纹导管

3. 【填空题】保卫细胞周围有2个副卫细胞,其长轴与保卫细胞互相垂直,该气孔的气孔轴式是\_\_。  
第一空: 直轴式

## B: 批改情况:

药学三二 251、252 (103 人), 90 人提交, 13 人未提交, 已完成批改, 平均分 89 分, 及

及格率 82.5%，最高分 100 分，最低分 5.5 分。



### 作业 3:

A: 布置及发布情况: “根、茎”课堂练习 32 道题, 总分 100 分, 题目部分截图如下:



### B: 批改情况:

药理学三二 251、252 (103 人), 85 人提交, 18 人未提交, 已完成批改, 平均分 90 分, 及格率 78.6%, 最高分 100 分, 最低分 60.9 分。



03:27 已交 85 未交

Q 姓名/学号

成绩从高分到低

林承乐	2022032121	11-29 23:37	100分	重批
官浩琪	2022031071	11-29 22:53	100分	重批
陈志远	2022031031	11-29 22:06	100分	重批
钟嘉玫	2022031067	11-29 14:57	100分	重批
卢泽敏	2022032128	11-28 11:37	100分	重批
余雪柔	2022032103	11-28 10:56	100分	重批
李嘉丽	2022032127	11-28 10:28	100分	重批
林诗扬	2022032132	11-25 10:53	100分	重批
黄哲纯	2022031066	11-25 10:44	100分	重批
李雪仪	2022032110	11-25 10:41	100分	重批

03:27 已交 85 未交

Q 姓名/学号

成绩从高分到低

郑桂莉	2022032149	11-29 17:02	79.6分	重批
曾佳凤	2022032154	11-28 11:10	78.1分	重批
陈高丽	2022031054	11-29 15:42	78.1分	重批
彭欣棋	2022031061	11-21 11:47	74.9分	重批
罗美慧	2022032158	11-28 10:48	67.2分	重批
吴钰娴	2022032152	11-27 20:34	64.1分	重批
汪锴贤	2022032101	11-29 23:52	45.1分	重批
林嘉桐	2022031055	11-29 22:56	18.6分	重批
吴荣丰	2022032131	11-30 12:20	15.6分	重批
黄丽璇	2022031012	11-28 10:29	15.5分	重批

已经到底啦->\_<-~

#### 作业 4:

A: 布置及发布情况: “叶”课堂练习 22 道题, 总分 100 分, 题目部分截图如下:

04:02 叶

叶

一、单选题

1. 【单选题】双子叶植物叶的脉序通常为()。

A 分叉脉序

B 弧形脉序

C 网状脉序

D 平行脉序

编辑

2. 【单选题】叶片横切面上许多细胞排列疏松,间隙较多,细胞内含叶绿体,这些细胞属于()。

A 表皮

B 皮层

C 栅栏组织

D 海绵组织

编辑

3. 【单选题】在茎枝的每个节上相对地着生两片叶,称为()。

A 对生叶序

B 互生叶序

04:02 叶

A 全缘;

B 浅裂;

C 深裂;

D 全裂;

E 掌裂

编辑

21. 主脉明显,侧脉和细脉分支形成网状的是()

A 网状脉序;

B 平行脉序;

C 分叉脉序;

D 掌状脉序;

E 横出脉序

编辑

二、填空题

1. 【填空题】叶片的显微结构分为表皮、叶肉、  
——。

第一空: 叶脉

编辑

#### B: 批改情况:

药三二 251、252 (103 人), 90 人提交, 13 人未提交, 已完成批改, 平均分 92 分, 及格率 82.5%, 最高分 100 分, 最低分 27.2 分。



03:27 已交 90 未交

姓名/学号

成绩从高到低

魏兴铠 2022032125	11-29 23:33	100分	重批
周叙妍 2022031060	11-29 23:01	100分	重批
黄萌惠 2022031051	11-29 22:40	100分	重批
陈志远 2022031031	11-29 22:01	100分	重批
官浩琪 2022031071	11-29 22:51	100分	重批
陈心依 11-29 20:36		100分	重批
李晓珊 2022031021	11-29 19:51	100分	重批
侯雅琼 2022032123	11-29 17:41	100分	重批
卢楚银 2022032112	11-29 15:37	100分	重批
黄心娴 2022031022	11-28 15:07	100分	重批

03:27 已交 90 未交

姓名/学号

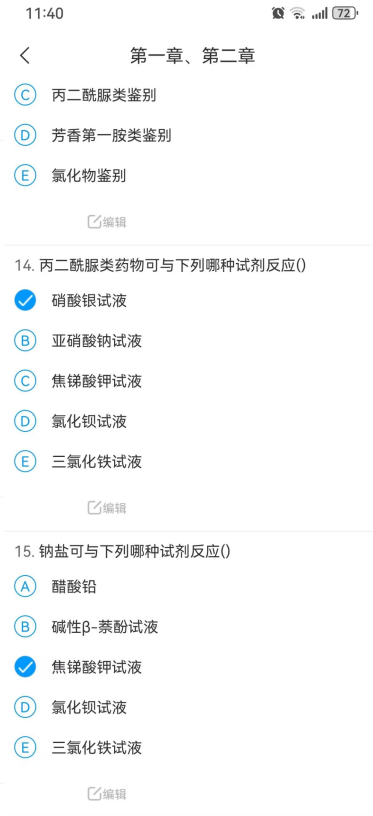
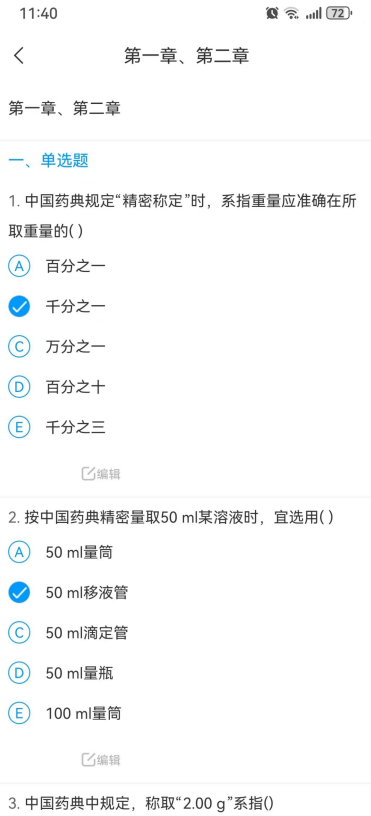
李佳萍 52537115	11-22 13:49	77.3分	重批
曾佳凤 2022032154	11-28 11:08	77.2分	重批
林宇桐 2022031029	11-22 10:51	77.2分	重批
黄溢婷 2022031065	11-23 19:19	72.6分	重批
林楚纯 2022032139	11-25 16:14	63.5分	重批
钟嘉玟 2022031067	11-23 19:56	50.2分	重批
汪锴贤 2022032101	11-29 23:53	41.2分	重批
黄丽璇 2022031012	11-28 10:28	41.1分	重批
林嘉桐 2022031055	11-29 22:57	41分	重批
吴荣丰 2022032131	11-30 02:10	27.2分	重批

已经到底啦~(>\_<)~

### 3、课程《药物分析》（理论）——药三二 241、242（100人）

#### 作业 1:

A: 布置及发布情况：“第一章、第二章”课堂练习 15 道题，总分 100 分，题目部分截图如下：



**B: 批改情况:**

药学三二 241、242 (100 人)，86 人提交，14 人未提交，已完成批改，平均分 92 分，及格率 83%，最高分 100 分，最低分 33.4 分。



**作业 2:**

**A: 布置及发布情况:** “第三章”课堂练习 23 道题，总分 100 分，题目部分截图如下:



### B: 批改情况:

药学药学三二 241、242 (100 人), 84 人提交, 16 人未提交, 已完成批改, 平均分 96 分, 及格率 84%, 最高分 100 分, 最低分 69.6 分。



### 作业 3:

A: 布置及发布情况: “第四章”课堂练习 17 道题, 总分 100 分, 题目部分截图如下:



### 9.12课堂作业

📍 园林241, 3+241

🕒 作答时间: 09-12 09:18

0 待批 50 已交 3 未交

批阅

### 9.12课堂作业

园林241, 3+241

导出成绩

作业统计

更多

请输入姓名或学号

按人批阅

按题批阅

已交  未交

全部 53 名学生, 已交 50, 未交 3

<input type="checkbox"/>	姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/>	胡维	24804107	09-12 09:44	223.104.70.19	已完成	杨金凤	90	查看 打回
<input type="checkbox"/>	符晓丹	24804145	09-12 09:54	223.104.70.17	已完成	杨金凤	95	查看 打回
<input type="checkbox"/>	黎方茵	24804139	09-12 09:49	223.104.86.201	已完成	杨金凤	85	查看 打回
<input type="checkbox"/>	郑浩钦	24804147	09-12 09:50	223.104.70.70	已完成	杨金凤	90	查看 打回
<input type="checkbox"/>	陈冠	24804142	09-12 09:40	14.26.150.81	已完成	杨金凤	85	查看 打回
<input type="checkbox"/>	黄嘉琪	32480116	09-12 09:57	112.96.52.116	已完成	杨金凤	80	查看 打回

### 20250916课堂作业

📍 园林241, 3+241

🕒 作答时间: 09-16 11:32至 09-16 12:32 互评时间: 09-16 13:32至 09-22 14:32

0 待批 45 已交 8 未交

批阅

返回

### 20250916课堂作业

园林241, 3+241

导出成绩

作业统计

更多

请输入姓名或学号

已交  未交  未互评

全部 53 名学生, 已交 45, 未交 8

<input type="checkbox"/>	姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	需批阅数	已批阅数	被分配数	互评得分	参与得分	教师打分	成绩	操作
<input type="checkbox"/>	罗扬伟	32480114	09-16 14:49	112.97.241.62	已完成	5	5	3	72.5	-	85	80	批阅
<input type="checkbox"/>	黄艺纯	24804108	09-16 11:59	183.42.136.178	已完成	3	0	5	80.6	-	90	86.2	批阅
<input type="checkbox"/>	廖烨宇	24804140	09-16 11:39	14.150.38.218	已完成	5	5	5	77.0	-	85	81.8	批阅
<input type="checkbox"/>	万梓恩	32480103	09-16 11:37	183.46.222.36	已完成	5	5	5	88.5	-	90	89.4	批阅
<input type="checkbox"/>	钟颜尼	32480112	09-16 11:49	112.96.114.177	已完成	5	5	5	82.5	-	90	87	批阅
<input type="checkbox"/>	陈冠	24804142	09-16 11:43	14.150.214.87	已完成	5	5	5	92.0	-	90	90.8	批阅
<input type="checkbox"/>	王嘉婷	32480101	09-16 11:58	119.143.160.3	已完成	5	5	5	76.0	-	90	84.4	批阅
<input type="checkbox"/>	郑浩钦	24804147	09-16 11:43	223.104.86.206	已完成	5	5	5	83.0	-	90	87.2	批阅

### 小花园景观设计作业

📍 园林241, 3+241

🕒 作答时间: 10-30 09:32至 10-31 17:34

0 待批 46 已交 7 未交

批阅

### 小花园景观设计作业

园林241, 3+241

导出成绩

作业统计

更多

请输入姓名或学号

按人批阅

按题批阅

已交  未交

全部 53 名学生, 已交 46, 未交 7

<input type="checkbox"/>	姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/>	谢明志	24804135	10-31 08:08	112.97.84.161	已完成	杨金风	85	查看 打回
<input type="checkbox"/>	黄晓灵	32480106	10-30 22:00	14.26.147.115	已完成	杨金风	80	查看 打回
<input type="checkbox"/>	饶妮佳	32480110	10-30 09:41	223.104.70.71	已完成	杨金风	80	查看 打回
<input type="checkbox"/>	崔翔	24804133	10-30 21:15	113.117.126.195	已完成	杨金风	85	查看 打回
<input type="checkbox"/>	陈晓莹	24804121	10-30 09:46	223.104.86.206	已完成	杨金风	90	查看 打回
<input type="checkbox"/>	刘纯	24804122	10-30 15:36	223.104.70.67	已完成	杨金风	83	查看 打回
<input type="checkbox"/>	林雯慧	24804111	10-31 07:55	223.104.70.70	已完成	杨金风	80	查看 打回

## 二、《园林工程材料与构造》

### 20250925作业车行道人行道构造设计

园林2024级

作答时间: 09-25 08:34至 10-17 11:06

0 待批 47 已交 7 未交

批阅

### 20250925作业车行道人行道构造设计

园林2024级

导出成绩

作业统计

更多

请输入姓名或学号

按人批阅

按题批阅

已交  未交

全部 54 名学生, 已交 47, 未交 7

<input type="checkbox"/>	姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/>	谢明志	24804135	10-07 17:01	112.96.59.159	已完成	杨金风	90	查看 打回
<input type="checkbox"/>	郑浩钦	24804147	09-25 20:32	113.117.126.14	已完成	杨金风	95	查看 打回
<input type="checkbox"/>	刘心宇	32480120	10-09 10:10	223.104.70.145	已完成	杨金风	70	查看 打回
<input type="checkbox"/>	饶妮佳	32480110	09-28 21:26	223.104.70.77	已完成	杨金风	80	查看 打回
<input type="checkbox"/>	王紫琪	24804105	10-11 18:11	14.150.1.17	已完成	杨金风	90	查看 打回
<input type="checkbox"/>	万梓恩	32480103	10-08 01:31	116.5.134.161	已完成	杨金风	85	查看 打回
<input type="checkbox"/>	王嘉婷	32480101	09-27 21:53	14.150.199.252	已完成	杨金风	80	查看 打回

### 台阶构造

园林2024级

作答时间: 10-16 09:49至 10-29 09:49

0 待批 47 已交 7 未交

批阅

## 台阶构造

园林2024级

导出成绩

作业统计

更多

请输入姓名或学号

### 按人批阅

### 按题批阅

已交  未交

全部 54 名学生, 已交 47, 未交 7

<input type="checkbox"/>	姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/>	饶婉佳	32480110	10-23 10:36	223.104.70.70	已完成	杨金风	80	查看 打回
<input type="checkbox"/>	黄晓灵	32480106	10-16 09:51	223.104.70.78	已完成	杨金风	65	查看 打回
<input type="checkbox"/>	刘培科	32480108	10-16 09:51	119.143.133.8	已完成	杨金风	60	查看 打回
<input type="checkbox"/>	崔翔	24804133	10-16 09:55	183.42.128.81	已完成	杨金风	65	查看 打回
<input type="checkbox"/>	杨绍文	32480107	10-16 09:55	61.143.152.2	已完成	杨金风	60	查看 打回
<input type="checkbox"/>	谢超	32480117	10-16 09:51	112.97.242.159	已完成	杨金风	60	查看 打回
<input type="checkbox"/>	赖涛林	24804138	10-23 10:17	111.55.209.20	已完成	杨金风	85	查看 打回

## 树池构造设计与绘制

园林2024级

作答时间: 10-30 09:08至 11-12 09:08

0 待批 45 已交 9 未交

批阅

### 按人批阅

### 按题批阅

已交  未交

全部 54 名学生, 已交 45, 未交 9

<input type="checkbox"/>	姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/>	丘家杰	32480111	10-30 23:07	14.150.199.97	已完成	杨金风	70	查看 打回
<input type="checkbox"/>	谢明志	24804135	11-07 21:08	112.96.59.123	已完成	杨金风	85	查看 打回
<input type="checkbox"/>	王紫琪	24804105	10-30 09:35	61.143.152.2	已完成	杨金风	90	查看 打回
<input type="checkbox"/>	崔翔	24804133	10-30 09:40	14.150.132.187	已完成	杨金风	85	查看 打回
<input type="checkbox"/>	邓梓洋	32480115	11-06 10:02	223.104.83.96	已完成	杨金风	85	查看 打回
<input type="checkbox"/>	陈晓莹	24804121	10-30 09:45	61.143.152.2	已完成	杨金风	85	查看 打回
<input type="checkbox"/>	刘纯	24804122	10-30 09:47	61.143.152.2	已完成	杨金风	85	查看 打回
<input type="checkbox"/>	彭仪	24804109	10-30 09:47	61.143.152.2	已完成	杨金风	84	查看 打回
<input type="checkbox"/>	黄艺纯	24804108	10-30 09:48	61.143.152.2	已完成	杨金风	88	查看 打回
<input type="checkbox"/>	马晓洁	24804112	10-30 10:00	61.143.152.2	已完成	杨金风	90	查看 打回

## 2025-2026 学年第 1 学期任课教师所授课程的作业及批改完成情况

——任课教师：梁锦丽

一、课程《食品营养与健康》——食检 241 (31 人)、食检 (3+) 241 (18 人) 共发布作业 5 次, 合计 85 道题目, 上交的已全部批阅, 未提交的已催。

全部班级 状态  全部  未开始

食品选购与营养评价习题  
👤 食检 (3+证书) 241, 食检241  
🕒 作答时间: 12-02 17:19至 12-09 18:19

---

矿物质、水章节习题  
👤 食检 (3+证书) 241, 食检241  
🕒 作答时间: 11-10 11:52至 11-17 12:52

---

维生素章节习题  
👤 食检 (3+证书) 241, 食检241  
🕒 作答时间: 10-28 09:58至 11-04 10:58

---

蛋白质、碳水化合物、脂肪章节习题  
👤 食检 (3+证书) 241, 食检241  
🕒 作答时间: 10-27 11:51至 11-04 12:51

---

绪论及能量部分习题  
👤 食检 (3+证书) 241, 食检241  
🕒 作答时间: 10-13 11:42至 10-20 12:42

## 作业 1:

A、布置及发布情况：单元测试题——绪论及能量部分习题

## 绪论及能量部分习题

食检241 导出成绩 作业统计 更多 请输入姓名或学号

按人批阅 按题批阅

已交  未交 全部 31 名学生, 已交 31, 未交 0

姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/> 张梓峰	24364140	10-13 11:52	113.117.126.255	已完成		81.3	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/> 谢瑞敏	24364129	10-13 11:55	14.150.4.134	已完成		87.5	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/> 赖圣辉	24364134	10-13 11:51	112.97.218.161	已完成		80.4	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/> 曾小冰	24364127	10-13 11:57	223.104.70.74	已完成		100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/> 苏转	24364117	10-13 11:54	223.104.70.73	已完成		91.3	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>

### 绪论及能量部分习题

大雅 作业查重

 谢瑞敏  
24364129  
食检241

1. (填空题, 5分)

某人一天饮食中含碳水化合物250g, 脂肪60g, 蛋白质50g, 其摄入的总能量为 ( ) kcal.

学生答案:

✓ (一)  
1740

得分 5 分

正确答案:

(一)  
1740

2. (填空题, 5分)

三大产能营养素在总能量供给中应有一个恰当的比例, 根据我国的饮食特点, 成年人碳水化合物供给的能量占总能量的 ( ) %- ( ) %、脂肪占 ( ) %- ( ) %、蛋白质占 ( ) %- ( ) %为宜。

学生答案:

✓ (一)  
50%

得分 5 分

显示客观题

1 ✓	2 ✓	3 ✓	4 ✓
5 ✓	6 ✓	7 ✓	8 ✓
9 ✓	10 ✓	11 ✓	12 ✓
13 ✓	14 ✓	15 ✓	16 ✓
17 ✓	18 ✓	19 ✓	20 ✓

B、作业完成情况：49 人已全部提交。

## 作业 2:

A、布置及发布情况：单元测试题——三大产能营养素章节习题

### 蛋白质、碳水化合物、脂肪章节习题

食检 (3+证书) 241

导出成绩 作业统计 更多

请输入姓名或学号

按人批阅 按题批阅

已交 未交

全部 19 名学生, 已交 18, 未交 1

姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
吕沛盈	32436107	10-28 01:52	14.26.136.77	已完成		70.8	查看 打回
汤紫莹	32436102	10-27 12:11	112.96.210.239	已完成		92.5	查看 打回
曹观萍	32436106	10-28 08:45	223.104.86.211	已完成		75	查看 打回
陈纪文	32436113	10-27 12:03	111.55.209.26	已完成		92.5	查看 打回
李少琴	32436101	10-28 10:38	223.104.70.31	已完成		100	查看 打回

### 蛋白质、碳水化合物、脂肪章节习题

大雅 作业查重

纪文 陈纪文 32436113 食检 (3+证书) 241

1. (填空题, 5分)

根据食物蛋白质所含氨基酸的种类和数量将食物蛋白质分为三类, 即 ( )、( ) 和 ( )。

学生答案:

- ✓ (一) 完全蛋白质
- ✓ (二) 半完全蛋白质
- ✓ (三) 不完全蛋白质

正确答案:

(一) 完全蛋白质; 完全蛋白

得分 5 分

显示客观题

1	2	3	4
5	6	7	8
9	10	11	12
13	14	15	16
17	18	19	20

B、作业完成情况: 47 人已提交, 2 人未交, 已催。

### 作业 3:

A、布置及发布情况: 单元测试题——维生素章节习题

### 维生素章节习题

食检 (3+证书) 241

导出成绩

作业统计

更多

请输入姓名或学号

按人批阅

按题批阅

已交  未交

全部 19 名学生, 已交 17, 未交 2

<input type="checkbox"/>	姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/>	汤紫莹	32436102	10-28 10:12	112.96.208.119	已完成		91.7	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	黄紫怡	32436105	10-28 10:45	14.26.149.238	已完成		100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	魏小阳	32436108	10-28 10:08	183.46.132.136	已完成		76.8	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	罗嘉濠	32336111	11-04 00:30	223.160.225.100	已完成		98.3	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	陈纪文	32436113	10-28 10:32	223.104.70.8	已完成		100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>

### 维生素章节习题

大雅 作业查重

**紫莹** 汤紫莹  
32436102  
食检 (3+证书) 241

显示客观题

1	2	3	4
5	6	7	8
9	10	11	12
13	14	15	

1. (填空题, 6.6分)

水溶性维生素包括 ( ) 和 ( ) 。

学生答案:

- ✓ (一) B族维生素
- ✓ (二) 维生素C

正确答案:

- (一) 维生素C
- (二) B族维生素

得分 6.6 分

B、作业完成情况：47 人已提交，2 人未交，已催。

二、课程《食品发酵技术》——食检 241 (31 人)、食检 (3+) 241 (18 人) 共发布作业 4 次，合计 55 道题目。上交的已全部批阅，未

提交的已催。



食品发酵技术

班级活动

课件

教案

章节

资料

通知

讨论

作业

考试

题库

模块五：黄酒生产技术

食检 (3+证书) 241, 食检241

作答时间: 12-02 17:37至 12-12 18:37

模块四：葡萄酒生产技术

食检241

作答时间: 11-14 09:57至 11-21 10:57

模块四：葡萄酒生产技术

食检 (3+证书) 241

作答时间: 11-13 11:44至 11-20 12:44

模块三：啤酒生产技术

食检241

作答时间: 11-07 09:11至 11-14 10:11

模块三：啤酒生产技术

食检 (3+证书) 241

作答时间: 11-06 11:04至 11-13 12:04

模块二：白酒生产技术

食检241

作答时间: 10-17 09:40至 10-24 10:40

作业 1:

A、布置及发布情况：单元测试题——白酒生产技术习题

## 模块二：白酒生产技术

食检241

导出成绩 作业统计 更多

请输入姓名或学号

按人批阅

按题批阅

已交  未交

全部 31 名学生, 已交 30, 未交 1

<input type="checkbox"/>	姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/>	胡梦珊	24364111	10-17 09:50	112.97.213.136	已完成		78.6	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	程浩鹏	24364106	10-17 09:58	183.46.222.211	已完成		78.6	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	纪可欣	24364107	10-18 01:51	116.26.1.98	已完成		85.3	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	陈诗雅	24364125	10-17 09:48	112.96.53.2	已完成		86.6	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	萧嘉源	24364132	10-17 09:49	14.150.1.158	已完成		86.6	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>

## 模块二：白酒生产技术

大雅 作业查重



赖韵全  
24364104  
食检241

1. (判断题, 6.6分)

固态法发酵、蒸馏是白酒生产的传统工艺, 目前全国和地方名优白酒多采用此工艺酿制。

学生答案: 对 正确答案: 对

得分 6.6 分

2. (判断题, 6.6分)

与白酒酿造有关的微生物主要是酵母菌、细菌和霉菌。

学生答案: 对 正确答案: 对

得分 6.6 分

显示客观题

1	2	3	4
5	6	7	8
9	10	11	12
13	14	15	

B、作业完成情况：47 人已提交，2 人未交，已催。

## 作业 2:

A、布置及发布情况：单元测试题——啤酒生产技术习题

### 模块三：啤酒生产技术

食检241

导出成绩 作业统计 更多

请输入姓名或学号

按人批阅

按题批阅

已交  未交

全部 31 名学生, 已交 29, 未交 2

<input type="checkbox"/>	姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/>	王裕茵	24364122	11-07 09:20	223.104.70.87	已完成		80.1	查看 打回
<input type="checkbox"/>	萧嘉源	24364132	11-14 10:00	14.150.201.52	已完成		82.4	查看 打回
<input type="checkbox"/>	赖韵全	24364104	11-07 09:16	223.104.70.79	已完成		84.5	查看 打回
<input type="checkbox"/>	许倩	24364110	11-07 09:29	183.46.137.153	已完成		86.7	查看 打回
<input type="checkbox"/>	朱威华	24364138	11-07 09:29	183.46.194.110	已完成		89	查看 打回

### 模块三：啤酒生产技术

大雅 作业查重

小冰

曾小冰  
24364127  
食检241

1. (填空题 6.6分)

啤酒生产中将原料大麦制成麦芽, 习惯上称为 ( )。

学生答案:

✓ (一)  
制麦

得分 6.6 分

正确答案:

(一)  
制麦

2. (填空题 6.6分)

麦芽汁制备俗称 ( ), 是将固态的麦芽、非发芽谷物、酒花等加水制备成澄清透明的麦芽汁。

显示客观题

1 ✓	2 ✗	3 ✓	4 ✓
5 ✓	6 ✓	7 ✓	8 ✓
9 ✓	10 ✗	11 ✓	12 ✓
13 ✓	14 ✓	15 ✓	

B、作业完成情况：46 人已提交，3 人未交，已催。

## 作业 3:

A、布置及发布情况：单元测试题——葡萄酒生产技术习题

#### 模块四：葡萄酒生产技术

食检 (3+证书) 241

导出成绩

作业统计

更多

请输入姓名或学号

按人批阅

按题批阅

已交  未交

全部 19 名学生, 已交 18, 未交 1

<input type="checkbox"/>	姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/>	吕沛盈	32436107	11-13 11:52	14.26.144.84	已完成		80.1	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	汤紫莹	32436102	11-13 12:05	112.96.208.145	已完成		88.9	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	黄紫怡	32436105	11-13 13:00	119.143.135.38	已完成		100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	林洁华	32436112	11-18 23:27	112.97.204.194	已完成		100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	黄思婷	32436111	11-13 11:56	223.104.70.11	已完成		60.3	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>

#### 模块四：葡萄酒生产技术

大雅 作业查重



曹观萍

32436106

食检 (3+证书) 241

显示客观题

1	2	3	4
5	6	7	8
9	10	11	12
13	14	15	

1. (填空题, 6.6分)

葡萄酒按色泽分类可分为 ( )、( ) 和 ( )。

学生答案:

- ✓ (一) 白葡萄酒
- ✓ (二) 红葡萄酒
- ✓ (三) 桃红葡萄酒

正确答案:

(一)

得分 6.6 分

B、作业完成情况：47 人已提交，2 人未交，已催。

# 2025-2026 学年度第一学期 药物化学作业

## 药学 241

### 作业一、绪论随堂练习

随堂练习

#### 第1章 随堂练习

09-17 14:54 | 已交: 59/65 | 已结束 编辑

导出

再次发放

- 1 2 3 4 5 6 7

1.[单选题]药物化学是以下列哪类药物作为研究对象的

本题已答: 59

✓ 正确答案: C

A. 天然药物

3人 5.1%

B. 生物药物

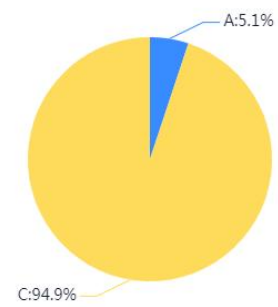
0人 0%

C. 化学药物

56人 94.9%

D. 中药材

0人 0%



译

## 作业二、抗生素随堂练习 1

随堂练习

第2章 随堂练习

09-17 17:02

已交: 58/65

已结束 编辑

导出

再次发放

- 1 2 3 4 5 6 7 8 9

1.[单选题]半合成青霉素的原料是

本题已答: 58

✓ 正确答案: C

A. 6-ACA

3人 5.2%

B. 7-APA

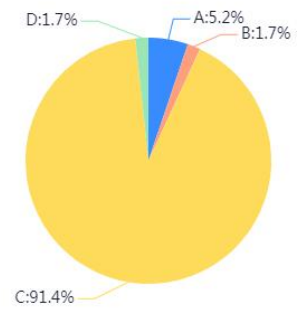
1人 1.7%

C. 6-APA

53人 91.4%

D. 7-ACA

1人 1.7%



译

## 作业三、抗生素随堂练习 2

随堂练习

第2章随堂练习2

10-11 16:47

已交: 62/65

已结束 编辑

导出

再次发放

- 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

1.[单选题]为了保护亚胺培南,防止其在胃中破坏,应与其配伍的药物是

本题已答: 62

✓ 正确答案: D

A. 克拉维酸

3人 4.8%

B. 舒巴坦

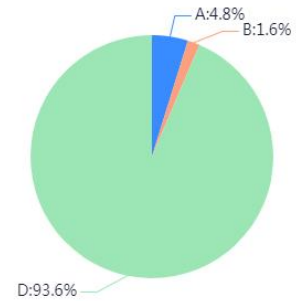
1人 1.6%

C. 他唑巴坦

0人 0%

D. 西司他丁

58人 93.6%



译

## 作业四、合成抗感染药随堂练习

随堂练习 第3章 随堂练习 10-29 16:37 | 已交: 54/65 | 已结束 编辑 导出

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12

1.[单选题]磺胺类药物能对抗细菌生长所必需的那种物质

✓ 正确答案: B

A. 多巴胺 0人 0%

B. 对氨基苯甲酸 53人 98.1%

C. 组氨酸 1人 1.9%

D. 乙酰胆碱 0人 0%

选项	人数	百分比
A. 多巴胺	0	0%
B. 对氨基苯甲酸	53	98.1%
C. 组氨酸	1	1.9%
D. 乙酰胆碱	0	0%

## 作业五、外周神经系统药物随堂练习

随堂练习 第5章 随堂练习 11-10 16:48 | 已交: 62/65 | 已结束 编辑 导出 再次发放

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14

1.[单选题]下列药物中哪个属于M碱受体激动剂

✓ 正确答案: B

A. 烟碱 2人 3.2%

B. 毛果芸香碱 58人 93.6%

C. 毒扁豆碱 2人 3.2%

D. 东莨菪碱 0人 0%

选项	人数	百分比
A. 烟碱	2	3.2%
B. 毛果芸香碱	58	93.6%
C. 毒扁豆碱	2	3.2%
D. 东莨菪碱	0	0%

# 一、《无机化学》

09:16  

< 小测一 >

小测一 >

总分: 30.0

一、判断题(5题, 共25.0分)

1、(判断题, 5分)  
加热和蒸馏易燃试剂, 若用明火, 应格外小心。

对  
 错

2、(判断题, 5分)  
配制稀硫酸溶液, 应将浓硫酸跟蒸馏水两者一起倒入容器中。

对  
 错

3、(判断题, 5分)  
对容量瓶加热后, 需冷却至室温才可定容。

对  
 错

4、(判断题, 5分)  
在通风橱操作时, 应先将头伸入观察。

对  
 错

5、(判断题, 5分)  
乙醚容易自燃。

对  
 错

二、单选题(1题, 共5.0分)

6、(单选题, 5分)

1、根据电负性的强弱判断下列分子中键极性最强的是 ( )。

A: A. HF

B: B. HCl

C: C. HBr

D: D. HI

09:16  

< 小测二 >

小测二 >

总分: 30.0

一、单选题(2题, 共10.0分)

1、(单选题, 5分)  
首次提出有核原子模型的科学家是 ( )。

A: 道尔顿

B: 卢瑟福

C: 波尔

D: 爱因斯坦

2、(单选题, 5分)  
原子结合成分子的作用力是 ( )。

A: 分子间作用力

B: 氢键

C: 核力

D: 化学键

二、填空题(2题, 共10.0分)

3、(填空题, 5分)  
水的沸点“反常”, 这是由于分子间存在 ( )。

第一空:  
氢键

4、(填空题, 5分)  
生理盐水的质量浓度为\_\_\_\_g/L。

第一空:  
9

三、判断题(2题, 共10.0分)

5、(判断题, 5分)  
水属于极性分子。

对

错

6、(判断题, 5分)  
胶粒带电是溶胶相对稳定的原因之一。

对

错

< 小测三

小测三 >

总分: 25.0

一、单选题(1题, 共5.0分)

1、(单选题, 5分)

临床上, 渗透浓度在280至320mmol/L的溶液为

( ) 溶液、

- A: 低渗
- B: 等渗
- C: 高渗
- D: 普通浓度



二、填空题(2题, 共10.0分)

2、(填空题, 5分)

\_\_\_\_\_现象是溶胶具有的特殊光学性质。

第一空:

丁达尔



3、(填空题, 5分)

影响化学反应速率的外界因素主要有\_\_\_\_、  
\_\_\_\_、压强、催化剂等等。

第一空:

温度

第二空:

浓度



三、判断题(2题, 共10.0分)

4、(判断题, 5分)

物质的量浓度常用的单位是mol/L, 质量浓度常用的单位是g/L。

- 对
- 错



5、(判断题, 5分)

溶胶对电解质十分敏感, 加入少量的电解质, 则会引起溶胶聚沉。

- 对
- 错



已发放 试卷库



小测三

11-10 10:27 至 11-10 23:59

默认班级

0  
待批

小测二

11-03 10:25 至 11-03 23:59

默认班级

0  
待批

小测一

10-30 08:50 至 10-30 23:50

默认班级

0  
待批

## 二、《无机及分析化学》




09:24   

< **已发放 试卷库** +

**小测三** 0 待批  
11-03 14:41 至 11-03 23:59  
默认班级

**小测二** 0 待批  
10-30 10:25 至 10-31 23:59  
默认班级

**小测** 0 待批  
10-27 14:31 至 10-27 23:59  
默认班级

09:24   

< **小测** >



小测 >

总分: 25.0

一、单选题(1题, 共5.0分)



1、(单选题, 5分)  
可使化学反应达到平衡时增加产率的措施主要有  
A. B. C. D.

A: 升高温度  
 B: 减小压力  
 C: 使用催化剂  
 D: 以上都有



 

二、判断题(4题, 共20.0分)



2、(判断题, 5分)  
绝大多数化学反应在反应进行中其速率是不断变化的。  
 对  
 错


3、(判断题, 5分)  
化学平衡是一种动态平衡, 当反应达平衡后, 体系中各物质浓度保持不变, 反应暂时停止。  
 对  
 错

4、(判断题, 5分)  
反应方程式并不能表明反应进行的实际过程, 仅表示反应物与生成物之间的数量关系。  
 对  
 错

5、(判断题, 5分)  
制备固体分析样品时, 当部分采集的样品很难破碎和过筛, 则该部分样品可以弃去不用。  
 对  
 错

09:24 小测二

总分: 25.0

一、判断题(1题, 共5.0分)

1、(判断题, 5分)

制备固体分析样品时, 当部分采集的样品很难破碎和过筛, 则该部分样品可以弃去不用。

对

错

二、单选题(4题, 共20.0分)

2、(单选题, 5分)

下列论述错误的是( )。

A: 方法误差属于系统误差

B: 系统误差包括操作误差

C: 系统误差呈现正态分布

D: 系统误差具有单向性

3、(单选题, 5分)

下列操作中可能会导致产生随机误差的是( )。

A: 用去离子水而不是蒸馏水来制备标准滴定溶液

B: 使用的容量瓶与移液管未进行相对校准

C: 对样品进行检测时, 突然遇到高温天气

D: 指示剂存放时间较长、显色不够灵敏

4、(单选题, 5分)

从大量的分析对象中采取少量的试样, 必须保证所取试样具有( )。

A: 一定的时间

B: 广泛性

C: 一定的灵活性

D: 代表性

5、(单选题, 5分)

不正确的观点是( )。

A: 准确度和精确度都是用来判断分析结果可靠性的

B: 准确度高, 精确度一定很高

C: 精确度很高, 准确度不一定高的

D: 准确度差, 分析结果的准确性必然不可靠的

09:25 小测三

总分: 30.0

一、填空题(1题, 共5.0分)

1、(填空题, 5分)

影响化学反应速率的外界因素主要有\_\_\_\_、\_\_\_\_、压强、催化剂等等。

第一空:  
浓度

第二空:  
温度

二、单选题(1题, 共5.0分)

2、(单选题, 5分)

化学平衡是动态平衡, 在一定条件下, 一个反应达到平衡的标志是( )。

A: 化学反应停止

B: 反应物浓度与生成物浓度相等

C: 正逆反应速率相等

D: 正逆反应速率常数相等

三、判断题(4题, 共20.0分)

3、(判断题, 5分)

使用催化剂可以加速化学反应进行, 并实现化学平衡的移动。

对

错

4、(判断题, 5分)

有效数字是指分析工作中能够实际测量到的数字。

对

错

5、(判断题, 5分)

一般地, 精密度高, 其准确度才可能高。

对

错

6、(判断题, 5分)

随机误差不可避免且无法消除。

对

错

### 三、《仪器分析》

09:29

已发放 试卷库

原子吸收光谱法 0 待批  
11-18 10:26 至 11-18 23:59  
默认班级

红外吸收光谱法 0 待批  
11-04 10:27 至 11-04 23:59  
默认班级

紫外可见分光光度法 0 待批  
10-28 10:26 至 10-28 23:59  
默认班级

电位分析法 课堂小测 0 待批  
09-30 10:26 至 09-30 23:59  
默认班级

09:30

电位分析法 课堂小测

电位分析法 课堂小测

总分: 80.0

一、单选题(共50.0分)

1. (单选题, 10分)  
电位法属于( )。  
 A: 重量分析法  
 B: 滴定分析法  
 C: 电化学分析法  
 D: 化学分析法

2. (单选题, 10分)  
电位滴定法指示终点的原理是( )。  
 A: 析氢电位  
 B: 参比电极  
 C: 颜色的变化  
 D: 电位的变化

3. (单选题, 10分)  
电位法测定溶液的pH值用( )。  
 A: 直接电位法  
 B: 电位滴定法  
 C: 铂电极  
 D: 永停滴定法

4. (单选题, 10分)  
玻璃电极使用前必须在蒸馏水中浸泡( )。  
 A: 1h  
 B: 6h  
 C: 12h  
 D: 24h

5. (单选题, 10分)  
同类型电位法测溶液的pH, 要求标准溶液的pH与待测溶液的pH之差为( )。  
 A: 3  
 B: <3  
 C: >3  
 D: 4

6. (单选题, 10分)  
玻璃电极在使用前用稀盐酸充分浸泡, 目的是( )。  
 A: 除去杂质  
 B: 减小不对称电位  
 C: 在膜表面形成水化凝胶层  
 D: 使不对称电位处于稳定

二、填空题(共15.0分)

7. (填空题, 5分)  
电位滴定法与指示剂滴定法相比, 用( )的灵敏代替了指示剂的颜色。  
第一空: 电位信号

8. (填空题, 5分)  
将合适的指示电极与参比电极插入待测溶液中构成化学电池, 利用电极电位与溶液( )的关系证明溶液中化学平衡称为电位分析法。  
第一空: 浓度

9. (填空题, 5分)  
( )是具有标准pH值的缓冲液。  
第一空: pH标准缓冲液

三、判断题(共5.0分)

10. (判断题, 5分)  
pH计常用的校正方法有一点校正法、二点校正法、多点校正法。  
 对  
 错

09:30 紫外可见分光光度法

紫外可见分光光度法

总分: 25.0

一、单选题(5题, 共25.0分)

1、(单选题, 5分)

在300nm波长进行分光光度测定时, 应选用( )吸收池

A: 玻璃

B: 透明塑料

C: 石英

D: 钢质

2、(单选题, 5分)

人肉眼能感觉到的光称为可见光, 其波长范围为( ) nm。

A: 200-600

B: 400-780

C: 400-1000

D: 200-780

3、(单选题, 5分)

下列哪种是紫外可见分光光度计常用的光源?

A: 硅碳棒

B: 激光器

C: 空心阴极灯

D: 卤钨灯

4、(单选题, 5分)

测定一系列浓度相近的样品溶液时, 常选择的测定方法是( )。

A: 标准曲线法

B: 标准对比法

C: 绝对法

D: 解方程计算

5、(单选题, 5分)

在紫外可见分光光度法测定中, 使用参比溶液的作用是( )。

A: 调节仪器透光率的零点

B: 吸收入射光中测定所需要的光波

C: 调节入射光的光强度

D: 消除试剂等非测定物质对入射光吸收的影响

09:31 红外吸收光谱法

红外吸收光谱法

总分: 50.0

一、单选题(1题, 共5.0分)

1、(单选题, 5分)

鉴定乙醇和丙醇最可靠的方法是( )。

A: 紫外光谱

B: 红外光谱

C: 气相色谱

D: 液相色谱

二、判断题(7题, 共35.0分)

2、(判断题, 5分)

红外吸收光谱处于可见光区和微波区之间。

对

错

3、(判断题, 5分)

通常将红外吸收光谱划分为三个区域: 近红外、中红外、远红外。

对

错

4、(判断题, 5分)

红外吸收光谱定性的依据是物质对红外光具有选择性的吸收。

对

错

5、(判断题, 5分)

目前, 红外吸收光谱仪主要有色散型、干涉型两大类。

对

错

6、(判断题, 5分)

色散型红外吸收光谱仪常用的红外光源有: 能斯特灯、硅碳棒。

对

错

7、(判断题, 5分)

红外吸收光谱法试样应不含游离水。

对

错

8、(判断题, 5分)

红外吸收光谱法中, 固体试样的制备常用到的方法是压片法。

对

错

三、填空题(2题, 共10.0分)

9、(填空题, 5分)

凡是可用于鉴定官能团存在的吸收峰, 称为( )。

第一空: 特征峰, 特征吸收峰

10、(填空题, 5分)

一般地, 中红外区划分为特征谱带区和( )。

第一空: 指纹区

09:31 原子吸收光谱法

原子吸收光谱法

总分: 30.0

一、判断题(5题, 共25.0分)

1、(判断题, 5分)

原子吸收光谱的简称为AAS。

对

错

2、(判断题, 5分)

原子吸收光谱仪的常见光源为: 空心阴极灯。

对

错

3、(判断题, 5分)

原子吸收光谱法常见的定量方法有工作曲线(标准曲线)法、标准加入法等等。

对

错

4、(判断题, 5分)

不同的元素, 其共振线( $\lambda/nm$ )都一样。

对

错

5、(判断题, 5分)

可利用原子吸收光谱法测定葡萄糖酸锌口服液中的锌的含量。

对

错

二、单选题(1题, 共5.0分)

6、(单选题, 5分)

测定一系列浓度相近的样品溶液时, 常选择的测定方法是( )。

A: 标准曲线法

B: 标准对比法

C: 绝对法

D: 解方程计算

# 目录

一、《文献检索与论文写作》食品检验检测技术（三加证书） 251	1
作业1-----	1
作业2-----	2
作业3-----	4
二、《文献检索与论文写作》食品检验检测技术 251	5
作业1-----	5
作业2-----	7
作业3-----	8
三、《无机化学》 药学三二分段252	10
作业 1-----	10
作业 2-----	18
作业 3-----	26
四、《无机化学》 药学三二分段251	33
作业 1-----	33
作业 2-----	36
作业 3-----	44

# 一、《文献检索与论文写作》食品检验检测技术（三加证书）251

学生数：24人

## 作业 1:

A:布置及发布情况：项目1 文献检索基础及图书馆资源利用 作业题 包括4道简答题。截图如下：

### 项目一 文献检索基础及图书馆资源利用

显示答案

#### 一.简答题 (共4 题,100.0分)

1. 信息检索按检索对象划分可分为哪几类？判断以下两题属于何种信息检索类型。  
① 搜索液相色谱测定苯甲酸含量方面的期刊论文。  
② 检索一下，我国自 2020年以来，每年接受来华留学生人数及其分布国家数量情况。
2. 《中图法》分类号由哪几部分组成？并找出食品微生物学的三级分类号。
3. 使用不同的浏览器浏览学院图书馆http://lib.jyc.edu.cn 了解图书馆主要的电子资源，列出你认为很重要的5种资源。
4. 用图书馆的书目查询检索一本你感兴趣的图书，要求写出索书号和馆藏地点。

B:批改情况：24位同学均准时完成提交，均完成批改，部分截图如下图：

按人批阅		按题批阅					
姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/>	张莹	10-16 15:20	112.96.111.227	已完成	郑燕丹	100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	杨盛斐	11-18 11:47	112.96.114.150	已完成	郑燕丹	92.5	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	谢惠珊	10-22 21:27	183.46.208.76	已完成	郑燕丹	100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	郭冬燕	10-21 10:31	223.104.70.89	已完成	郑燕丹	100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	赖晓文	10-23 13:10	112.96.123.174	已完成	郑燕丹	92.5	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	何朝敏	10-17 08:31	14.26.131.141	已完成	郑燕丹	100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	李瑞韬	11-18 11:49	111.55.209.30	已完成	郑燕丹	87.5	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>

2. (简答题 25分)

《中图法》分类号由哪几部分组成？并找出食品微生物学的三级分类号。

**学生答案:**

中图发分类号由5个部分组成 马克思主义 列宁主义 毛泽东思想 哲学 社会科学 自然科学 综合性图书。  
微生物三级分类号：通常指的是在微生物学领域中对微生物进行分类和命名的标准体系。

**正确答案:**

《中图法》的标记符号采用汉语拼音字母、阿拉伯数字和圆点相结合的混合制号码作为分类号，一般用大写字母表示基本大类（一级类目），在字母后用数字表示基本大类下类目的划分，但工业技术或某些新增大类下也用两位字母表示二级类目。

TS201.3

1. (简答题)

信息检索按检索对象划分可分为哪几类？判断以下两题属于何种信息检索类型。

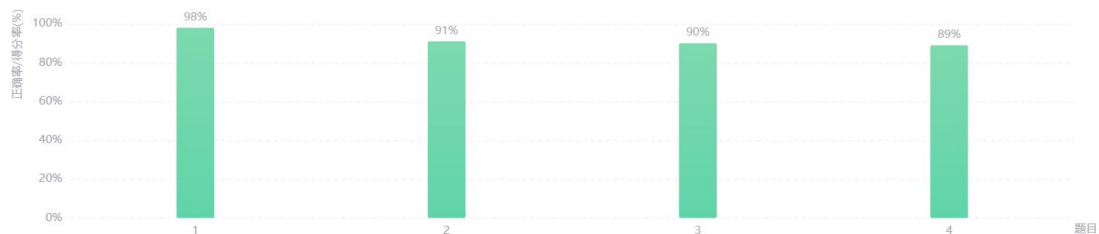
- ① 搜索液相色谱测定苯甲酸含量方面的期刊论文。
- ② 检索一下，我国自2020年以来，每年接受来华留学生人数及其分布国家数量情况。

**答案:** ①属于文献检索，②属于数据检索。

**得分率:**  98%

**主观题平均分:** 24.5分

题目正确率



## 作业2:

A:布置及发布情况：项目六 标准文献检索 题量3题，简答题 截图如下：

## 项目六 标准文献检索

显示答案

### 一.简答题 (共3 题,100.0分)

1.

查阅中国标准号QB/T 2966-2014 的中文标准名称，并确定该标准的发布日期及实施日期与CSS分类。

**答案:**

答案解析:

难度: 0.8 (易)

知识点:

2.

利用国家标准GB/T 21732-2008 查找苯甲酸在乳制品中的使用指标量。

**答案:**

答案解析:

难度: 0.8 (易)

知识点:

3.

下载一篇有关食品微生物标准检验方法方面的强制性国家标准，要求写出网址、检索方式、检索入口词。

B:批改情况：24位同学均准时完成提交，均完成批改，部分截图如下  
图：

姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/>	李瑞桐	11-18 11:54	111.55.209.30	已完成	郑燕丹	83.3	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	杨德斐	11-18 11:41	112.96.114.150	已完成	郑燕丹	100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	张启康	11-18 11:52	112.97.65.72	已完成	郑燕丹	56.6	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/>	黄瑞琦	20217203010127	11-18 11:40	已完成	郑燕丹	93.3	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>

2. (简答题, 33.3分)

利用国家标准GB/T 21732-2008 查找苯甲酸在乳制品中的使用指标量。

**学生答案:**

发酵型含乳饮料小于或等于0.03

乳酸菌饮料小于或等于0.03

**正确答案:**

**评分** 26.6 分

快速打分

**题目批语**

注意单位

1. (简答题)  
查阅中国标准号QB/T 2966-2014 的中文标准名称，并确定该标准的发布日期及实施日期与CSS分类。

答案：  
得分率： 96% 主观题平均分： 32.1分

2. (简答题) 利用国家标准GB/T 21732-2008 查找苯甲酸在乳制品中的使用指标量。

答案：  
得分率： 84% 主观题平均分： 28分

3. (简答题)  
下载一篇有关食品微生物标准检验方法方面的强制性国家标准，要求写出网址、检索方式、检索入口词。

答案：  
得分率： 95% 主观题平均分： 32分

## 作业3:

A:布置及发布情况：项目七 网络信息检索 题量2题，简答题 截图如下：

### 项目七 网络信息检索

显示答案

#### 一.简答题 (共2 题,100.0分)

1.  
简述网络信息资源的特点和服务方式。
2.  
什么是开放存取，列举几个中外文开放存取的网站。

B:批改情况：24位同学均准时完成提交，均完成批改，部分截图如下  
图：

按人批阅		按题批阅					
<input checked="" type="radio"/> 已交	<input type="radio"/> 未交	全部 24 名同学, 已交 24, 未交 0					
<input type="checkbox"/> 姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/>	梁晓丹	11-25 11:31	223.160.224.217	已完成	郑高丹	90	查看 打回
<input type="checkbox"/>	张莹	11-25 11:39	112.96.59.70	已完成	郑高丹	90	查看 打回
<input type="checkbox"/>	魏嘉琪	11-25 11:35	183.46.202.151	已完成	郑高丹	90	查看 打回
<input type="checkbox"/>	赖晓文	11-25 11:35	112.96.111.118	已完成	郑高丹	100	查看 打回
<input type="checkbox"/>	杨丽斐	11-25 11:34	112.97.216.42	已完成	郑高丹	80	查看 打回
<input type="checkbox"/>	何有康	11-25 13:07	119.143.166.182	已完成	郑高丹	80	查看 打回
<input type="checkbox"/>	蔡嘉敏	11-25 11:46	223.104.70.26	已完成	郑高丹	90	查看 打回
<input type="checkbox"/>	郑任博	11-25 11:27	112.96.58.12	已完成	郑高丹	90	查看 打回

1. (简答题) 简述网络信息资源的特点和服务方式。

答案:

得分率:  82%

主观题平均分: 41.2分

2. (简答题) 什么是开放存取, 列举几个中英文开放存取的网站。

答案:

得分率:  95%

主观题平均分: 47.5分

## 二、《文献检索与论文写作》食品检验检测技术 251 学生数: 33人

### 作业 1:

A:布置及发布情况: 项目1 文献检索基础及图书馆资源利用 作业题 包括4道简答题。截图如下:

#### 项目一 文献检索基础及图书馆资源利用

显示答案

#### 一.简答题 (共4 题,100.0分)

1.

信息检索按检索对象划分可分为哪几类? 判断以下两题属于何种信息检索类型。

- ① 搜索效液相色谱测定苯甲酸含量方面的期刊论文。
- ② 检索一下, 我国自 2020年以来, 每年接受来华留学生人数及其分布国家数量情况。

2.

《中图法》分类号由哪几部分组成? 并找出食品微生物学的三级分类号。

3.

使用不同的浏览器浏览学院图书馆<http://lib.jyc.edu.cn> 了解图书馆主要的电子资源, 列出你认为很重要的5种资源。

4.

用图书馆的书目查询检索一本你感兴趣的图书, 要求写出索书号和馆藏地点。

B:批改情况: 24位同学均按时完成提交, 均完成批改, 部分截图如下图:

已交  未交

全部 34 名学生, 已

<input type="checkbox"/> 姓名	学号/工号	提交时间	提交IP	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/> 韩俊浩	25364120	10-23 23:32	183.9.130.90	已完成	郑燕丹	100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/> 林宗荣		10-24 20:49	14.26.130.132	已完成	郑燕丹	95	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/> 梁敬莎	25364106	10-14 10:16	223.104.70.94	已完成	郑燕丹	100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/> 罗月怡		10-14 17:48	14.150.38.167	已完成	郑燕丹	92.5	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/> 刘静熊		10-14 17:45	223.160.226.25	已完成	郑燕丹	92.5	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/> 陈廷桐		10-24 20:50	111.55.209.18	已完成	郑燕丹	100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/> 吴雅琪	25364132	10-14 10:24	223.104.70.14	已完成	郑燕丹	100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>
<input type="checkbox"/> 杨德杰	25364110	10-14 17:02	14.150.1.120	已完成	郑燕丹	100	<a href="#">查看</a> <a href="#">打回</a>

1. (简答题)

信息检索按检索对象划分可分为哪几类? 判断以下两题属于何种信息检索类型。

- ① 搜索液相色谱测定苯甲酸含量方面的期刊论文。
- ② 检索一下, 我国自 2020 年以来, 每年接受来华留学生人数及其分布国家数量情况。

答案: ①属于文献检索, ②属于数据检索。

得分率: 98%

主观题平均分: 24.7分

[统计详情](#)

2. (简答题)

《中图法》分类号由哪几部分组成? 并找出食品微生物学的三级分类号。

答案: 《中图法》的标记符号采用汉语拼音字母、阿拉伯数字和圆点相结合的混合制号码作为分类号, 一般用大写字母表示基本大类(一级类目), 在字母后用数字表示基本大类下类目的划分, 但工业技术或某些新增大类下也用两位字母表示二级类目。  
TS201.3

得分率: 94%

主观题平均分: 23.5分

[统计详情](#)

3. (简答题)

使用不同的浏览器浏览学院图书馆http://lib.jyc.edu.cn 了解图书馆主要的电子资源, 列出你认为很重要的5种资源。

答案:

得分率: 92%

主观题平均分: 23.1分

[统计详情](#)

1. (简答题 25分)

信息检索按检索对象划分可分为哪几类? 判断以下两题属于何种信息检索类型。

- ① 搜索液相色谱测定苯甲酸含量方面的期刊论文。
- ② 检索一下, 我国自 2020 年以来, 每年接受来华留学生人数及其分布国家数量情况。

学生答案:

三类  
文献检索  
数据检索

正确答案:

①属于文献检索, ②属于数据检索。

评分

25

分

快速打分

[编辑](#)

A

B

C

D

E

## 作业2:

A:布置及发布情况: 项目六 标准文献检索 题量3题, 简答题 截图如下:

### 项目六 标准文献检索

显示答案

#### 一.简答题 (共3 题,100.0分)

1.

查阅中国标准号QB/T 2966-2014 的中文标准名称, 并确定该标准的发布日期及实施日期与CSS分类。

答案:

答案解析:

难度: 0.8 (易)

知识点:

2.

利用国家标准GB/T 21732-2008 查找苯甲酸在乳制品中的使用指标量。

答案:

答案解析:

难度: 0.8 (易)

知识点:

3.

下载一篇有关食品微生物标准检验方法方面的强制性国家标准, 要求写出网址、检索方式、检索入口词。

B.批改情况: 33位同学均准时完成提交, 均完成批改, 部分截图如下图:

姓名	学号/工号	提交时间	提交ip	状态	批阅人	成绩	操作
<input type="checkbox"/> 陈鹤明	25364115	11-18 09:38	223.104.86.205	已完成	张海燕	93.3	查看 打回
<input type="checkbox"/> 陈文想		11-18 09:46	223.104.70.73	已完成	张海燕	93.3	查看 打回
<input type="checkbox"/> 林深福		11-18 09:54	14.150.160.54	已完成	张海燕	93.3	查看 打回
<input type="checkbox"/> 陈嘉怡		11-18 09:40	183.42.132.186	已完成	张海燕	93.3	查看 打回
<input type="checkbox"/> 魏静敏		11-18 09:36	223.104.70.6	已完成	张海燕	100	查看 打回
<input type="checkbox"/> 陈廷明		11-18 09:26	223.104.70.75	已完成	张海燕	93.3	查看 打回
<input type="checkbox"/> 张慧琪	25364114	11-18 09:44	223.104.70.76	已完成	张海燕	100	查看 打回
<input type="checkbox"/> 杨俊杰	25364110	11-18 10:03	14.26.149.169	已完成	张海燕	100	查看 打回



## 项目七 网络信息检索

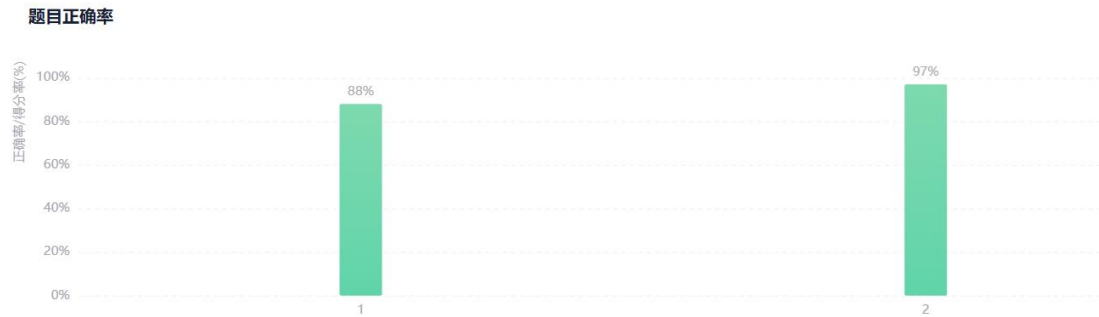
显示答案

### 一.简答题 (共2 题,100.0分)

1.  
简述网络信息资源的特点和服务方式。

2.  
什么是开放存取, 列举几个中英文开放存取的网站。

B:批改情况: 30位同学准时完成提交, 均完成批改, 部分截图如下图:



1. (简答题) 简述网络信息资源的特点和服务方式。

答案:  
得分率: 88% 主观题平均分: 44.2分

2. (简答题) 什么是开放存取, 列举几个中英文开放存取的网站。

答案:  
得分率: 97% 主观题平均分: 48.5分

2. (简答题, 50分)  
什么是开放存取, 列举几个中英文开放存取的网站。

学生答案:

答:开放存取是20世纪90年代在国外发展起来的一种出版模式, 其旨在促进学术交流, 扫除学术障碍。是指某文献在Internet公共领域里可以被免费获取, 允许任何用户阅读, 下载, 复制, 传递, 打印, 检索, 超级链接该文献, 并为之建立索引用作软件的输入数据或其他任何合法用途。

②中英文开放存取的网站有中国预印本服务系统, 国家法律法规数据库, 生物信息科学数据共享平台, DOAJ, The Online Books page.

正确答案:

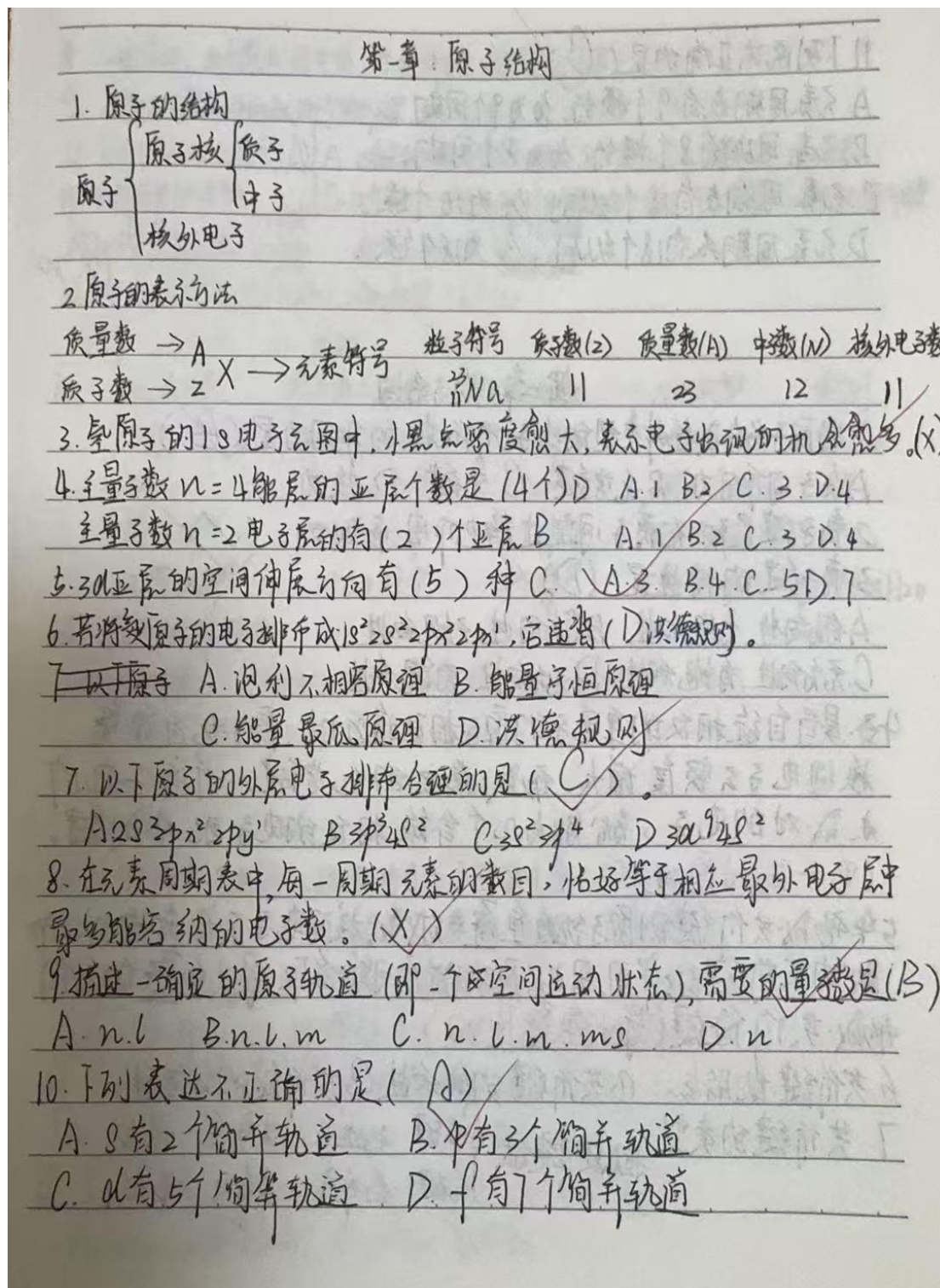
评分 50 分

### 三、《无机化学》 药学三二分段252 50人

#### 作业 1:

A:布置及发布情况: 第一章 原子结构 作业量包括9道选择题。

B:批改情况: 50位同学准时完成, 部分截图如下图:



11. 下列说法正确的是 (C)
- A. 元素周期表有9个横行, 分为9个周期。
  - B. 元素周期表有8个横行, 分为8个周期。
  - C. 元素周期表有18个纵列, 分为16个族。
  - D. 元素周期表有18个纵列, 分为18个族。

A+ 10.20

### 第二章: 分子结构

1. 将原子结合成各种类型的分子所依赖的作用力是 (B)

- A. 分子间作用力 B. 化学键 C. 氢键 D. 核力

2. 离子键是阴、阳离子间通过静电作用形成的。 (✓)

3. 离子键的特性是 (D)

- A. 有方向性, 有饱和性 B. 有方向性, 无饱和性  
C. 无方向性, 有饱和性 D. 无方向性, 无饱和性

4. 具有自旋相反的单电子的原子相互接近时, 原子轨道重叠, 核间电子云密度增大, 形成稳定的化学键, 一个原子有几个未成对的电子, 就能与几个自旋相反的电子配对成键。

(电子配对原理)

5. 形成共价键的原子轨道重叠越多, 核间电子云密度越大, 形成的共价键越牢固。因此, 原子轨道尽可能采取最大重叠的方向形成共价键 (最大重叠原理)

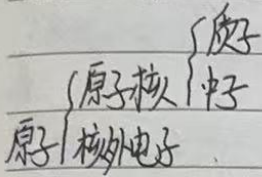
6. 共价键的特点: ① 共价键的饱和性 ② 共价键的方向性

7. 共价键的类型

σ键 重叠式	}	键头 重叠多 稳定
		键肩 重叠少 不稳

# 第一章 原子结构

## 1. 原子的结构



## 2. 原子的表示方法

质量数  $\rightarrow A$   
 质子数  $\rightarrow Z$   
 $X \rightarrow$  元素符号

原子符号	质子数 (Z)	质量数 (A)	中子数 (N)	核外电子数
${}_{11}^{23}\text{Na}$	11	23	12	11

3. 原子的 1s 电子图中, 小黑点密度愈大, 表示电子出现的机会愈多 (X)

4. 主量子数  $n=4$  能层的亚层个数是 (4) 种 ~~层数~~ D. A.1 B.2 C.3 D.4

主量子数  $n=2$  电子层的有 (2) 个亚层 B. A.1 B.2 C.3 D.4

5. 5s 亚层的空间伸展方向有 (5) 种 C. A.3 B.4 C.5 D.7

6. 若将氮原子的电子排布式写成  $1s^2 2s^2 2p_x^2 2p_y^1$ , 它违背 (D)

A. 泡利不相容原理

B. 能量最低原理

C. 能量最低原理

D. 洪德规则

7. 以下原子的外层电子排布合理的是 (C)

A.  $2s^2 2p_x^2 2p_y^1$

B.  $3p^3 4s^2$

C.  $3s^2 3p^4$

D.  $3d^9 4s^2$

8. 在元素周期表中,每一周期元素的数目,恰好等于相应最外电子层中最多能容纳的电子数

9. 描述一个原子的原子轨道(即一个空间运动状态),需要的量子数是 (B)

A.  $n, l$       B.  $n, l, m$       C.  $n, l, m, m$       D.  $n$

10. 下列表达不正确的是 (A)

A. s有2个简并轨道      B. p有3个简并轨道  
C. d有5个简并轨道      D. f有7个简并轨道

11. 下列说法中正确的是 (C)

A. 元素周期表有9个横行,分为9个周期  
B. 元素周期表有8个横行,分为8个周期  
C. 元素周期表有18个纵列,分为16个族  
D. 元素周期表有18个纵列,分为18个族

A<sup>+</sup> 10.20

~~12. 将原子结~~

## 第二章 分子结构

1. 将原子结成各种类型的分子所依赖的作用量 (B)

A. 引力作用力      B. 化学键      C. 氢键      D. 核力

2. 离子键是阴、阳离子间通过静电作用形成的 (✓)

3. 离子键的特征是 (D)

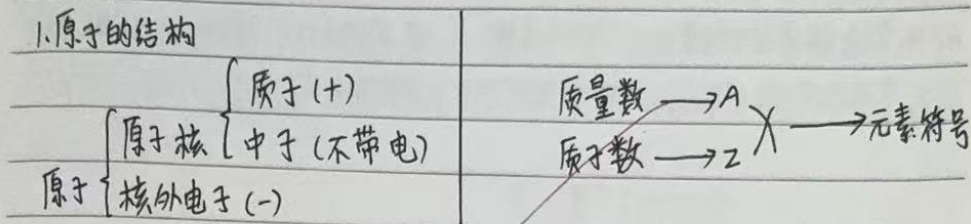
A. 有方向性,有饱和性      B. 有方向性,无饱和性  
C. 无方向性,有饱和性      D. 无方向性,无饱和性

4. 具有自旋相反的单电子的原子相互接近时,原子轨道重叠,核间电子云密度增大,形成稳定的化学键,一个原子有几个未成对电子,就能与几个自旋相反的电子配对成键。

(电子配对原理)

5. 形成共价键的原子轨道重叠越多,核间电子云密度越大,形成的共价键越强,因此

# 第一章 原子结构



2. 粒子符号

粒子符号	质子数 (Z)	质量数 (A)	中子数 (N)	核外电子数
${}^{23}_{11}\text{Na}$	11	23	12	11

3. 氢原子的 1s 电子云图中, 小黑点密度愈大, 表示电子出现的机会愈多. (错)

4. 主量子数  $n=2$  能<sup>能</sup>电子层的亚层个数是 (4).

主量子数  $n=2$  电子层的有 (2) 个亚层

5. 若将氮原子的电子排布式写成  $1s^2 2s^2 2p^3$ , 它违背 (D)

A. 泡利不相容原理 B. 能量守恒原理 C. 能量最低原理 D. 洪德规则

6. 以下原子的外层电子排布合理的是 (C)

~~A.  $2s^2 2p^4$~~  A.  $2s^2 2p_x^2 2p_y^1$  B.  $3p^3 4s^2$  C.  $3s^2 3p^4$  D.  $3d^1 4s^1$

7. 在元素周期表中, 每一周期元素的数目, 恰好等于相应最外电子层中最多能容纳的电子数 (X)

8. 描述一确定的原子轨道 (即一个空间运动状态), 需用的量子数是 (B)

A.  $n, l$  B.  $n, l, m$  C.  $n, l, m, m_s$  D.  $n$

9. 下列表述不正确的是 (A)

A. s 有 2 个简并轨道 B. p 有 3 个简并轨道 C. d 有 5 个简并轨道 D. f 有 7 个简并轨道

10. 下列说法中正确的是 ( C )
- A. 元素周期表有9个横行, 分为9个周期 B. 元素周期表有8个横行, 分为8个周期  
 C. 元素周期表有18个纵列, 分为16个族 D. 元素周期表有18个纵列, 分为18个族.

A<sup>+</sup> 10.20

## 第二章

1. 将原子结合成各种类型的分子所依赖的作用力是 ( B )

- A. 分子间作用力 B. 化学键 C. 氢键 D. 核力

2. 离子键是用, 阳离子间通过静电作用形成的 ( ✓ )

3. 离子键的特征是 ( D )

- A. 有方向性, 有饱和性 B. 有方向性, 无饱和性

- C. 无方向性, 有饱和性 D. 无方向性, 无饱和性

4. 现代价键理论

基本要点如下: 1. 具有自旋相反的成单电子的原子相互接近时, 原子轨道重叠, 核间电子云密度增大, 形成稳定的化学键。一个原子有几个未成对的电子, 就能与几个自旋相反的电子配对成键。 (电子配对原理)

2. 形成共价键的原子轨道重叠越多, 核间电子云密度越大, 形成的共价键越牢固。因此, 原子轨道尽可能采取最大重叠的方向形成共价键。

(最大重叠原理)

5. 第二节 共价键

共价键的特点 1. 共价键的饱和性 2. 共价键的方向性

共价键的类型 按成键重叠方式

σ键	头碰头	重叠多	稳定
π键	肩并肩	重叠少	活泼

6. 一般来说, 两个原子间只有一个共价键, 则是σ键 (✓)

如果两个原子间形成两个共价键, 那么其中一定有一个π键 (✓)

无机化学  
生物工程系

药学三二 252

李嘉琪

52537205

# 第一章 原子结构

1. 原子的结构: 原子  $\left\{ \begin{array}{l} \text{原子核}^{(+)} \left\{ \begin{array}{l} \text{质子}^{(+)} \\ \text{中子}^{(不带电)} \end{array} \right. \\ \text{核外电子}^{(-)} \end{array} \right.$

2. 原子的表示方法: 质量数  $\rightarrow A$   $\times$   $\rightarrow$  元素符号  
质子数  $\rightarrow Z$

3. 粒子符号 质子数(Z) 质量数(A) 中子数(N) 核外电子数

$^{23}_{11}\text{Na}$       11,      23      12      11

氢原子的1s电子云图中, 小黑点密度愈大, 表示电子出现的机会愈多  $\times$

主量子数  $n=4$  能层的亚层个数是 (B). A. 3 B. 4 C. 5 D. 6

主量子数  $n=2$  电子层的有 (B) 个亚层. A. 1 B. 2 C. 3 D. 4

3d 亚层的空间伸展方向有 (C) 种. A. 1 B. 3 C. 5 D. 7

描述一确定的原子轨道 (即一个空间运动状态), 常用的量子数是 (B).

A.  $n, l$     B.  $n, l, m$     C.  $n, l, m, m_s$     D.  $n$

下列各组量子数取值合理的是 (D).

A.  $n=1, l=1, m=-1$     B.  $n=1, l=1, m=1$     C.  $n=1, l=-1, m=-1$     D.  $n=1, l=0, m=0$

下列表达不正确的是 (A).

A. s 有 2 个简并轨道    B. p 有 3 个简并轨道    C. d 有 5 个简并轨道    D. f 有 7 个简并轨道

若将氮原子的电子排布式写成  $1s^2 2s^2 2p_x^2 2p_y^1$ , 它违背 (D).

A. 泡利不相容原理    B. 能量守恒原理

C. 能量最低原理    D. 洪德规则

以下原子的外层电子排布合理的是 (C).

A.  $2s^2 2p_x^2 2p_y^1$     B.  $3p^3 4s^2$

C.  $3s^2 3p^4$     D.  $3d^9 4s^2$

电子填充顺序图

在元素周期表中,每一周期元素的数目,恰好等于相应最外电子层中最多能容纳的电子数。(B) ✓ A. ✓ B. X

下列说法中正确的是(C).

A. 元素周期表有9个横行,分为9个周期.

B. 元素周期表有8个横行,分为8个周期.

C. 元素周期表有18个纵列,分为16个族.

D. 元素周期表有18个纵列,分为18个族.

A<sup>1</sup>  
10.20

## 第二章 分子结构

1. 将原子结合成各种类型的分子所依赖的作用力是(B).

A. 分子间作用力. B. 化学键. C. 氢键. D. 核力.

2. 离子键是阴、阳离子间通过静电作用形成的. 1. ✓ 2. X

3. 离子键的特性是(D).

A. 有方向性,有饱和性. B. 有方向性,无饱和性.

C. 无方向性,有饱和性. D. 无方向性,无饱和性.

4. 现代价键理论基本要点如下:

1. 具有自旋相反的单电子的原子相互接近时,原子轨道重叠,核间电子云密度增大,形成稳定的化学键. 一个原子有几个未成对的电子,就能与几个自旋相反的电子配对成键.(电子配对原理)

2. 形成共价键的原子轨道重叠越多,核间电子云密度越大,形成的共价键越牢固. 因此,原子轨道尽可能采取最大重叠的方向形成共价键(即最大重叠原理).

3. 共价键的特点: ① 共价键的饱和性.

② 共价键的方向性.

### 作业 2:

A: 布置及发布情况: 第三章 溶液和胶体溶液 作业量包括8道选择题、3道计算题和1道简答题。

B: 批改情况: 50位同学均按时完成, 部分截图如下图:

19. 下列物质中, 分子间反存在色散力的是 (A)

A. CH<sub>4</sub> B. NH<sub>3</sub> C. H<sub>2</sub>O D. HBr

20. 氢分子之间存在的作用力是 (C)

A. 氢键 B. 取向力 C. 色散力 D. 诱导力

11.9

### 第三章: 溶液和胶体溶液

1. 溶液、胶体和悬浊液这三种分散质的根本区别是 (B)

A. 是否为大量分子或离子的集合体 B. 分散质微粒直径的大小

C. 能否通过滤纸或半透膜 D. 是否均匀、稳定透明

2. 分散系的分类

分散系	分子、离子分散系	胶体分散系	粗分散系
	真溶液	溶液	乳浊液 悬浊液
分散相	小分子、小离子	分子、离子、离子的集合体	液体微粒 固体微粒
粒径	< 1nm	1 ~ 100nm	> 100nm
性质	均相, 透明, 均匀, 稳定, 不聚沉, 粒子能通过滤纸和半透膜	非均相, 不均, 有相对稳定性, 不易聚沉, 粒子能通过滤纸, 不能通过半透膜	不均相, 不透明, 不均, 不稳定, 能自发聚沉, 粒子不能通过滤纸和半透膜
实例	生理盐水	[Fe(OH) <sub>3</sub> ] 溶液	牛奶 豆浆

3. 例: 正常人 100ml 血清含 100mg 葡萄糖, 计算血清中葡萄糖的物质的量浓度。  $C_B = \frac{n_B}{V} = \frac{m_B}{M_B V}$  得:

$$C_{C_6H_{12}O_6} = \frac{m_{C_6H_{12}O_6}}{M_{C_6H_{12}O_6} V} = \frac{100mg / 180g/mol}{0.10L} = 5.6mmol/L$$

答: 血清中葡萄糖的物质的量浓度是 5.6mmol/L。

4. 医学上表示已知相对分子质量的物质的组成标度时, 常用 (A)

A. 物质的量浓度 B. 质量浓度 C. 质量摩尔浓度 D. 质量分数

5. 例: 配制 500ml 医用消毒酒精需用 375ml 纯乙醇, 此酒精溶液中乙醇的体积分数是多少? 解:  $V_{乙醇} = \frac{V_{乙醇}}{V_{酒精}} = \frac{375}{500} = 0.75$

6. 100ml 溶液中含有 8mg  $Ca^{2+}$ , 则溶液中  $Ca^{2+}$  的浓度为 (D)

A. 0.2 mol/L B. ~~0.2 mol/L~~ 0.2 mmol/L C. 2 mol/L D. 2 mmol/L

7. 某患者补铁  $6.0 \times 10^{-2}$  mol, 应补充生理盐水的体积为 (D)

A. 300 ml B. 500 ml C. 233 ml D. 325 ml

8. 生理盐水的物质的量浓度为 (C)

A. 0.0154 mol/L B. 308 mol/L C. 0.154 mol/L D. 15.4 mol/L

9. 将 2.76g 甘油溶于 200g 水中, 测得凝固点下降值为 0.279K, 试求甘油的摩尔质量 (水的  $K_f = 1.86$ )

① 解: 设甘油的摩尔质量为  $M$ .

$$\Delta T_f = 0.279 = K_f \cdot b_B \quad b_B = \frac{n_B}{m_A} = \frac{n_B}{0.2} = 0.15$$

$$T_f^* - T_f = 1.86$$

$$n_B = 0.15 \times 0.2 = 0.03$$

$$n_B = \frac{m_B}{M}$$

$$n_B = \frac{2.76}{M} = 0.03$$

$$M = 92.0 \text{ g/mol}$$

② 解: 设甘油的摩尔质量为  $M$ .

$$b_B = \frac{(2.76/M)}{(200 \times 10^{-3})} \text{ mol/kg}$$

$$\Delta T_f = K_f b_B \quad 0.279 = 1.86 \times 2.76 / (M \times 200 \times 10^{-3})$$

$$M = 1.86 \times 2.76 / (200 \times 0.279 \times 10^{-3}) = 92.0 \text{ g/mol}$$

10. 分别计算 50 g/L 葡萄糖溶液 ( $M = 180.15 \text{ g/mol}$ ) 和生理盐水 ( $C_{NaCl} = 9 \text{ g/L}$ ),  
~~或~~  $M = 58.44 \text{ g/mol}$  的渗透浓度。正常渗透:  $280 \sim 320 \text{ mmol/L}$   
 解:  $C(\text{葡萄糖}) = \frac{50 \text{ g/L}}{180.15 \text{ g/mol}} \approx 0.278 \text{ mol/L} \approx 278 \text{ mmol/L}$  / 葡萄糖的渗透浓度  
 $C(\text{NaCl}) = \frac{9 \text{ g/L}}{58.44 \text{ g/mol}} = 0.154 \text{ mol/L} = 154 \text{ mmol/L} \times 2 = 308 \text{ mmol/L}$  / 生理盐水的渗透浓度为  $308 \text{ mmol/L}$

#### 11. 溶胶相对稳定的原因

① 布朗运动 ② 胶粒带电 ③ 胶粒表面水化膜的保护作用

12. 不是因为胶体的扩散而产生的现象是 (B)

A. 石膏能使豆浆变成豆腐 B. 花粉在水面上做布朗运动

C.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  胶体通电, 阴极附近颜色加深

D. 太阳光透过弥漫灰尘的室内, 会出现光的通路

13. 使溶胶稳定的最主要的原因是 (D)

A. 高分子溶液的保护作用 B. 胶粒表面存在水化膜

C. 胶粒的布朗运动

D. 胶粒带电

#### 14.

#### 小结

- 一. 溶解和水合作用
- 二. 溶液的组成标准
- 三. 稀溶液的依数性
  - ① 稀溶液的依数性 (基础概念)
  - ② 等渗溶液 低渗溶液 高渗溶液
- 四. 胶体溶液
  - ① 溶胶的性质
  - ② 溶胶稳定的原因及溶胶的聚沉
  - ③ 高分子化合物溶液的特性

11.20

结论: 非极性分子之间只有色散力; 极性分子与非极性分子之间既有诱导力也有色散力; 而极性分子与极性分子之间

分子极性	色散力	诱导力	取向力	在着取向力、诱导力和色散力;
非-非	✓			<del>结构相似的同系物, 相对分子量;</del>
极-非	✓	✓		水的沸点“反常”, 这是由于分子间存在着(氢键);
极-极	✓	✓	✓	$\text{BeCl}_2$ 是直线形分子, 则 Be 的杂化方式是 (sp);

(MgO) 属于离子化合物; (CH<sub>4</sub>) 是由极性键形成的非极性分子; (CH<sub>4</sub>) 的分子间仅存在色散力; 氨气分子之间存在的作用力是(色散力)

### 三: 溶液和胶体溶液

分散系	分子离子分散系	胶体分散系		粗分散系	
	真溶液	溶胶	高分子溶液	乳浊液	悬浊液
分散相	小分子、小离子	分子、原子、离子的聚集体	单个高分子	液体微粒	固体微粒
粒子直径	< 1nm	1 - 100nm		> 100nm	
性质	均相, 透明, 稳定, 不散沉, 粒子能通过滤纸和半透膜	非均相, 不均匀, 有相, 对稳定性, 不易聚沉	均相, 均, 稳定, 不散沉	非均相, 不透明, 不均匀, 不稳定, 能自动聚沉, 粒子不能通过滤纸和半透膜	
实例	生理盐水	$\text{Fe}(\text{OH})_3$ 溶胶	蛋白质溶液	牛奶	泥浆

医学上表示已知相对分子质量的物质的组成标度时常用(物质的量浓度)表示.

溶液、液体和悬浊液这三种分散质的根本区别是(分散质微粒直径的大小)

100ml 溶液中含 8mg  $\text{Ca}^{2+}$ , 则溶液中  $\text{Ca}^{2+}$  的浓度为 (2mmol/L)  $\frac{0.008}{40 \cdot 1}$

某患者需补充  $5.0 \times 10^{-2} \text{ mol Na}^+$ , 应补充生理盐水的体积为 (325ml)

生理盐水的物质的量浓度为 (0.154mol/L)

不是因为胶体的性质而产生的现象是 (花粉能在水面上做布朗运动)

使溶胶稳定的主要原因是 (胶粒带电)

例1 正常人(100ml)血清中含100mg葡萄糖,计算血清中葡萄糖的物质的量浓度.

解:根据  $C_A = \frac{n_B}{V} = \frac{m_B}{M_B V}$ , 得.

$$C_{C_6H_{12}O_6} = \frac{m_{C_6H_{12}O_6}}{M_{C_6H_{12}O_6}} = \frac{100\text{mg}/(180\text{g/mol})}{0.1\text{L}} = 5.6\text{mmol/L}$$

答:血清中葡萄糖的物质的量浓度是5.6mmol/L.

例2 配制100ml医用消毒酒精需用375ml纯酒精,此酒精溶液中酒精的体积分数是多少?

$$\text{解: } \varphi_{\text{酒精}} = \frac{V_{\text{酒精}}}{V} = \frac{375}{500} = 0.750$$

A<sup>+</sup> 11.7

例3 将2.76甘油溶于200g水中,测得凝固点下降值为0.279K,试求甘油的摩尔质量(水的*K<sub>f</sub>*=1.86)

解:设甘油的摩尔质量为*M*

$$b_B = (2.76/M)/(200 \times 10^{-3}) \text{ mol/kg}$$

$$\therefore \Delta T_f = K_f b_B$$

$$0.279 = 1.86 \times 2.76 / (M \times 200 \times 10^{-3})$$

$$M = 1.86 \times 2.76 / (200 \times 0.279 \times 10^{-3}) = 92.0\text{g/mol}$$

溶液相对稳定的原因: 1. 布朗运动. 溶胶的分散度大, 粒子小, 布朗运动剧烈, 由它产生的扩散作用能克服重力影响下沉, 而保持均匀分散状态, 这种性质就是溶胶的动力学稳定性. 胶粒越小, 分散度越大, 布朗运动越剧烈, 扩散力越强, 动力学稳定性也越大, 则胶粒也越不容易聚沉.

2. 胶粒带电. 3. 胶粒表面水化膜的保护作用.

小结

- 溶解和溶剂作用
- 溶液的组成标准
- 稀溶液的依数性
  - 1. 稀溶液的依数性基础知识
  - 2. 等渗溶液、低渗溶液、高渗溶液.
- 胶体溶液
  - 1. 溶胶的性质
  - 2. 溶胶稳定的原因及溶胶的聚沉
  - 3. 高分子化合物溶液的特性

A<sup>+</sup> 11.21

7.  $\text{BeCl}_2$  是直线分子, 则 Be 的化合价是 ( )

下列物质中, 分子间仅存在色散力的是 ( A )

A.  $\text{CH}_4$     B.  $\text{NH}_3$     C.  $\text{H}_2\text{O}$     D.  $\text{HBr}$

8. 氢气分子之间存在的作用力是 ( C )

A. 氢键    B. 取向力    C. 色散力    D. 诱导力

第三章: 溶液、胶体和悬浊液这三种分散质的根本区别是 ( B )

A. 是否为大量分子或离子的集合体    B. 分散质微粒直径的大小

C. 能否透过滤纸或半透膜    D. 是否均匀、稳定透明

2. 分散系的分类

分散系	分子、离子分散系	胶体分散系		粗分散系	
	真溶液	溶胶	高分子溶液	乳浊液	悬浊液
分散相	小分子、小离子	分子、原子、离子的聚集体	单个高分子	液体微粒	固体微粒
粒子直径	$< 1\text{nm}$	$1-100\text{nm}$		$> 100\text{nm}$	
性质	均相, 透明, 均匀, 稳定, 不聚沉, 粒子能透过滤纸和半透膜	非均相, 不均匀, 有相对稳定性, 不易聚沉, 粒子能透过滤纸不能透过半透膜	均相, 均匀, 稳定, 不聚沉	非均相, 不透明, 不均匀, 不稳定, 能自动聚沉, 粒子不能透过滤纸和半透膜	
实例	生理盐水	$\text{Fe}(\text{OH})_3$ 溶胶	蛋白质溶液	牛奶	泥浆

3. (-) 物质的量浓度

例: 正常人  $100\text{mL}$  血清中含  $100\text{mg}$  葡萄糖, 计算血清中葡萄糖的物质的量浓度。

解: 根据  $C_B = \frac{n_B}{V} = \frac{m_B}{M_B V}$  得。

$$C_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6} = \frac{m_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6}}{M_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6} V} = \frac{100\text{mg} / (180\text{g/mol})}{0.1\text{L}}$$

$$= 5.6\text{mmol/L}$$

答: 血清中葡萄糖的物质的量浓度是  $5.6\text{mmol/L}$ 。

4. 医学上表示已知相对分子质量的物质的组成标度时,常采用(A)

A. 物质的量浓度

B. 质量浓度

C. 质量摩尔浓度

D. 质量分数

5. 例: 配制500 mL医用消毒酒精需用375 mL纯乙醇, 此酒精溶液中乙醇的体积分数是多少?

$$\text{解: } \varphi_{\text{乙醇}} = \frac{V_{\text{乙醇}}}{V} = \frac{375}{500} = 0.750$$

6. 100 mL溶液中含8 mg  $\text{Ca}^{2+}$ , 则溶液中 $\text{Ca}^{2+}$ 的浓度为(D)

A. 0.2 mol/L

B. 0.2 mmol/L

C. 2 mol/L

D. 2 mmol/L

7. 某患者需补充 $5.0 \times 10^{-2}$  mol  $\text{Na}^{+}$ , 应补充生理盐水的体积为(D)

A. 300 mL

B. 500 mL

C. 233 mL

D. 325 mL

8. 生理盐水的物质的量浓度为(C)

A. 0.0154 mol/L

B. 308 mol/L

C. 0.154 mol/L

D. 15.4 mol/L

9. 例: 将2.76 g甘油溶于200 g水中, 测得凝固点下降值为0.279 K, 试求甘油的摩尔质量(水的 $K_f = 1.86$ ).

解: 设甘油的摩尔质量为M

$$b_B = (2.76/M) / (200 \times 10^{-3}) \text{ mol/kg}$$

$$\therefore \Delta T_f = K_f b_B$$

$$0.279 = 1.86 \times 2.76 / (M \times 200 \times 10^{-3})$$

$$M = 1.86 \times 2.76 / (200 \times 0.279 \times 10^{-3}) = 92.0 \text{ g/mol}$$

$$\Delta T_f = 0.279 = K_f b_B$$

$$= 1.86$$

$$b_B = \frac{n_B}{m_A} = \frac{n_B}{0.2} = 0.15$$

$$n_B = 0.03$$

$$n_B = \frac{m_B}{M}$$

$$n_B = \frac{2.76}{M} = 0.03$$

$$M = 92$$

10. 例: 分别计算 50g/L 葡萄糖溶液 ( $M=180.15\text{g/mol}$ ) 和生理盐水 ( $P_b=9\text{g/L}$ ,  $M=58.44\text{g/mol}$ ) 的渗透浓度。

正常等渗:  $280 \sim 320\text{mmol/L}$  解:  $C(\text{葡萄糖}) = \frac{50\text{g/L}}{180.15\text{g/mol}} \approx 0.278\text{mol/L} \approx 278\text{mmol/L}$

$C(\text{NaCl}) = \frac{9\text{g/L}}{58.44\text{g/mol}} = 0.154\text{mol/L} = 154\text{mmol/L} \times 2 = 308\text{mmol/L}$

278mmol/L, 生理盐水为 308mmol/L 答: 葡萄糖的等渗透浓度

11. ~~非~~ 溶液相对稳定的原因: ① 布朗运动 ② 胶粒带电

③ 胶粒表面水化膜的保护作用。

12. 不是因为胶体的性质而产生的现象是 (B)

A. 石膏能使豆浆变成豆腐 B. 花粉在水面上做布朗运动

C.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  胶体通电, 阴极附近颜色加深 D. 太阳光透过弥漫灰尘的室内, 会出现光的通路。

13. 使溶胶稳定的最主要的原因是 (D)

A. 高分子溶液的保护作用

B. 胶粒表面存在水化膜

C. 胶粒的布朗运动

D. 胶粒带电

14. 小结

一. 溶解和水合作用

二. 溶液的组成标度

三. 稀溶液的依数性

四. 胶体溶液

1. 稀溶液的依数性 (基础概念)

2. 等渗溶液、低渗溶液、高渗溶液

1. 溶胶的性质 2. 溶胶稳定的原因及溶胶的聚沉

3. 高分子化合物溶液的特性

11.20

一. 速率方程 — 浓度对反应速率的影响. (二) 速率方程

1. 对于基元反应  $m\text{A} + n\text{B} = p\text{C} + q\text{D}$

2. 速率方程  $v = k c_A^m \cdot c_B^n$

3. 对所有化学反应, 如反应物浓度增大, 反应速率也将增大 (X)

### 作业 3:

A: 布置及发布情况: 第四章 化学反应速率和化学平衡 作业量包括 2 道判断题、1 道计算题、1 道简答题和 1 道选择题。

B: 批改情况: 50 位同学均按时完成, 部分截图如下图:

14. 小结  $\rightleftharpoons$  (2)  $\ln 2 + (100)^{10} \rightarrow$  ...

- 一. 溶解和水合作用
- 二. 溶液的组成标度
  - 1. 稀溶液的依数性(基础概念)
  - 2. 等渗溶液, 低渗溶液, 高渗溶液
- 三. 稀溶液的依数性
- 四. 胶体溶液
  - 1. 溶胶的性质
  - 2. 溶胶稳定的原因及溶胶的聚沉
  - 3. 高分子化合物溶液的特性

### 第四章 化学反应速率和化学平衡

1. 对于基元反应:  $mA + nB = pC + qD$
2. 速率方程:  $V = kC_A^m \cdot C_B^n$
3. 对所有化学反应, 如反应物浓度增大, 反应速率也将增大 (X)
4. 温度升高, 化学反应速率一定增大 (X)
5. 当可逆反应达到平衡后 (C)

- A. 反应物和产物的质量分数相同
  - B. 正逆反应停止了
  - C. 反应物和产物的质量分数不再随时间而变化
  - D. 反应物和产物的质量分数不再因温度压力的变化而变化
6. 什么叫可逆反应? 化学平衡状态有哪些特征?

答: 既能向正反应方向进行, 又能向逆反应方向进行的化学反应称为可逆反应

- 特征:
- ① 化学平衡是动态平衡。反应处于平衡时,  $v_{正} = v_{逆}$ , 反应仍在进行
  - ② 化学平衡时, 可逆反应处于相对静止的状态。外界条件不发生改变, 体系中各物质的浓度保持不变
  - ③ 平衡状态是可逆反应达到最大限度。反应条件不变, 到达平衡的途径无论如何变化, 最终所处的平衡状态都是相同的。
  - ④ 化学平衡是在一定条件下建立的, 外界条件一旦改变,  $v_{正} \neq v_{逆}$  将不再相等, 原来的平衡被破坏, 直到建立新的动态平衡。

7. 25°C时, 可逆反应  $Pb^{2+}(aq) + Sn(s) \rightleftharpoons Pb(s) + Sn^{2+}(aq)$  的标准平衡常数  $K^\ominus = 2.2$ , 若  $Pb^{2+}$  的起始浓度为  $0.10 \text{ mol/L}$ , 计算  $Pb^{2+}$  和  $Sn^{2+}$  的平衡浓度及  $Pb^{2+}$  的转化率。

解: 设  $Sn^{2+}$  的平衡浓度为  $x \text{ mol/L}$ , 由反应式可知  $Pb^{2+}$  的平衡浓度为  $(0.10 - x) \text{ mol/L}$ 。

上述可逆反应的标准平衡常数表达式为:  $K^\ominus = \frac{c_{Sn^{2+}}/c^\ominus}{c_{Pb^{2+}}/c^\ominus} = \frac{c_{Sn^{2+}}}{c_{Pb^{2+}}}$

将数据代入式得:  $2.2 = \frac{x}{0.10 - x}$   $x = 0.069 \text{ (mol/L)}$

$Sn^{2+}$  和  $Pb^{2+}$  的平衡浓度为:  $c_{Sn^{2+}} = x = 0.069 \text{ (mol/L)}$   $c_{Pb^{2+}} = 0.10 - x = 0.031 \text{ (mol/L)}$

$Pb^{2+}$  的平衡转化率为  $\alpha = \frac{0.10 - 0.031}{0.10} \times 100\% = 69\%$

A<sup>+</sup> 12.1

一. 速率方程 — 浓度对反应速率的影响. (二) 速率方程

1. 对于基元反应  $mA + nB = pC + qD$

2. 速率方程  $v = k c_A^m \cdot c_B^n$

3. 对所有化学反应, 如反应物浓度增大, 反应速率也将增大 (X)

4. 温度升高, 化学反应速率一定增大 (X)

## 二. 化学平衡

[1] 当可逆反应达到平衡后 (C)

- A. 反应物和产物的质量分数相同
- B. 正逆反应停止
- C. 反应物和产物的质量分数不再随时间而变化
- D. 反应物和产物的质量分数不再因温度、压力的变化而变化

[2] 什么叫可逆反应? 化学平衡状态有哪些特征?

答: 既能向正反应方向进行, 又能向逆反应方向进行的化学反应称为可逆反应

2. 特征: ① 化学平衡是动态平衡。反应处于平衡时,  $v_{正} = v_{逆}$ , 反应仍在进行。

② 化学平衡时, 可逆反应处于相对静止的状态。外界条件不发生改变, 体系中各物质的浓度保持不变。

③ 平衡状态是可逆反应达到的最大限度。反应条件不变, 到达平衡的途径无论如何变化, 最终所处的平衡状态都是相同的。

④ 化学平衡是在一定条件下建立的。外界条件一旦改变,  $v_{正}$ 、 $v_{逆}$  将不再相等, 原来的平衡被破坏, 直到建立新的动态平衡。

## 三. 平衡常数

1. 25°C 时, 可逆反应  $Pb^{2+}(aq) + Sn(s) \rightleftharpoons Pb(s) + Sn^{2+}(aq)$  的标准平衡常数  $K^{\ominus} = 2.2$ ,

若  $Pb^{2+}$  的起始浓度为  $0.10 \text{ mol/L}$ , 计算  $Pb^{2+}$  和  $Sn^{2+}$  的平衡浓度及  $Pb^{2+}$  的转化率。

解: 设  $Sn^{2+}$  的平衡浓度为  $x \text{ mol/L}$ , 由反应式可知  $Pb^{2+}$  的平衡浓度为  $(0.10 - x) \text{ mol/L}$ 。

上述可逆反应的标准平衡常数表达式为:  $K^{\ominus} = \frac{c_{Sn^{2+}} / c^{\ominus}}{c_{Pb^{2+}} / c^{\ominus}} = \frac{c_{Sn^{2+}}}{c_{Pb^{2+}}}$

将数据代入上式得:  $2.2 = \frac{x}{0.10 - x}$   $x = 0.069 \text{ (mol/L)}$

$Sn^{2+}$  和  $Pb^{2+}$  的平衡浓度为:  $c_{Sn^{2+}} = x = 0.069 \text{ (mol/L)}$   $c_{Pb^{2+}} = 0.10 - x = 0.031 \text{ (mol/L)}$

$Pb^{2+}$  的平衡转化率为:  $\alpha = \frac{0.10 - 0.031}{0.10} \times 100\% = 69\%$

A+ 12.1

四. 化学反应速率和平衡:

对于基元反应:  $mA + nB = pC + qD$  1. 质量作用定律: 在一定温度下, 化学反应速率与各反应物浓度幂的乘积成正比.

2. 速率方程:  $v = kC_A^m \cdot C_B^n$  其中各浓度的幂指数分别为反应方程式中的化学计量数.

3.  $k$  为反应速率常数,  $k$  值的大小与反应物的本性有关.

例题: 设反应  $2A + B = 2C$  在某温度时的动力学依据为:

实验编号	$C(A)/\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$	$C(B)/\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$	$r/\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$
1	0.10	0.20	300
2	0.30	0.40	3600
3	0.30	0.80	14400

(1) 写出该反应的速率方程

从第 2、3 组数据看:  $C(A)$  不变, 当  $C(B)$  增至原来的 2 倍  $\rightarrow r$  增至原来的 4 倍  $\rightarrow r \propto [C(B)]^2$

设  $A$  的级数为  $x$ , 即反应对  $A$  浓度的  $x$  次方成正比, 则:

$$\left(\frac{0.30}{0.10}\right)^x \left(\frac{0.40}{0.20}\right)^2 = \frac{3600}{300} \rightarrow x = 1$$

故速率方程为:  $r = kC(A)C(B)^2$

(2) 求反应的速率常数

选取第 1 组的数据:  $C(A) = 0.10 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ,  $C(B) = 0.20 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ,  $r = 300 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$ .

$$\text{代入 } r = kC(A)C(B)^2 \text{ 得: } 300 = k \times 0.10 \times (0.20)^2$$

$$k = \frac{300}{0.10 \times 0.04} = 7.5 \times 10^4 \text{ L}^2 \cdot \text{mol}^{-2} \cdot \text{s}^{-1}$$

故反应的速率常数为:  $7.5 \times 10^4 \text{ L}^2 \cdot \text{mol}^{-2} \cdot \text{s}^{-1}$ .

对所有化学反应, 如反应物浓度增大, 反应速率也增大 (X)

温度升高, 化学反应速率一定增大 (X)

A<sup>+</sup> 11.28

什么叫可逆反应? 化学平衡状态有哪些特征?

既能向正反应方向进行, 又能向逆反应方向进行的化学反应称为可逆反应.

特征: 1. 化学平衡是动态平衡. 2. 化学平衡时, 可逆反应处于相对静止的状态. 3. 平衡状态

是可逆反应达到的最大限度。4. 外界条件一旦改变, 平衡被破坏。

例 25℃时, 可逆反应  $\text{Pb}^{2+}(\text{aq}) + \text{Sn}(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Pb}(\text{s}) + \text{Sn}^{2+}(\text{aq})$  的标准平衡常数  $K^\ominus = 2.2$ ,

若  $\text{Pb}^{2+}$  的起始浓度为  $0.10 \text{ mol/L}$ , 计算  $\text{Pb}^{2+}$  和  $\text{Sn}^{2+}$  的平衡浓度及  $\text{Pb}^{2+}$  的转化率。

解: 设  $\text{Sn}^{2+}$  的平衡浓度为  $x \text{ mol/L}$ , 由反应式可知  $\text{Pb}^{2+}$  的平衡浓度为  $(0.10 - x) \text{ mol/L}$

上述可逆反应的标准平衡常数表达式为:  $K^\ominus = \frac{c_{\text{Sn}^{2+}}/c^\ominus}{c_{\text{Pb}^{2+}}/c^\ominus} = \frac{c_{\text{Sn}^{2+}}}{c_{\text{Pb}^{2+}}}$

将数据代入上式得:  $2.2 = \frac{x}{0.10 - x}$   $x = 0.069 \text{ (mol/L)}$

$\text{Pb}^{2+}$  和  $\text{Sn}^{2+}$  的平衡浓度为:  $c_{\text{Sn}^{2+}} = x = 0.069 \text{ (mol/L)}$   $c_{\text{Pb}^{2+}} = 0.10 - x = 0.031 \text{ (mol/L)}$

$\text{Pb}^{2+}$  的平衡转化率为:  $\alpha = \frac{0.10 - 0.031}{0.10} \times 100\% = 69\%$

A<sup>+</sup> B<sup>+</sup>

## 第四章：化学反应速率和化学平衡

1. 对于基元反应： $mA + nB = pC + qD$

2. 速率方程： $V = kC_A^m \cdot C_B^n$

3. 对所有化学反应，如反应物浓度增大，反应速率也将增大 (X)

4. 温度升高，化学反应速率一定增大 (X)

5. 当可逆反应达到平衡后 (C)

A. 反应物和产物的质量分数相同 B. 正、逆反应停止了

C. 反应物和产物的质量分数不再随时间而变化

D. 反应物和产物的质量分数不再因温度、压力的变化而变化。

6. 什么叫可逆反应？化学平衡状态有哪些特征？

这种既能向正反应方向进行，又能向逆反应方向进行的化学反应称为可逆反应。

特征：① 化学平衡是动态平衡。反应处于平衡时， $v_{正} = v_{逆}$ ，反应仍在进行。

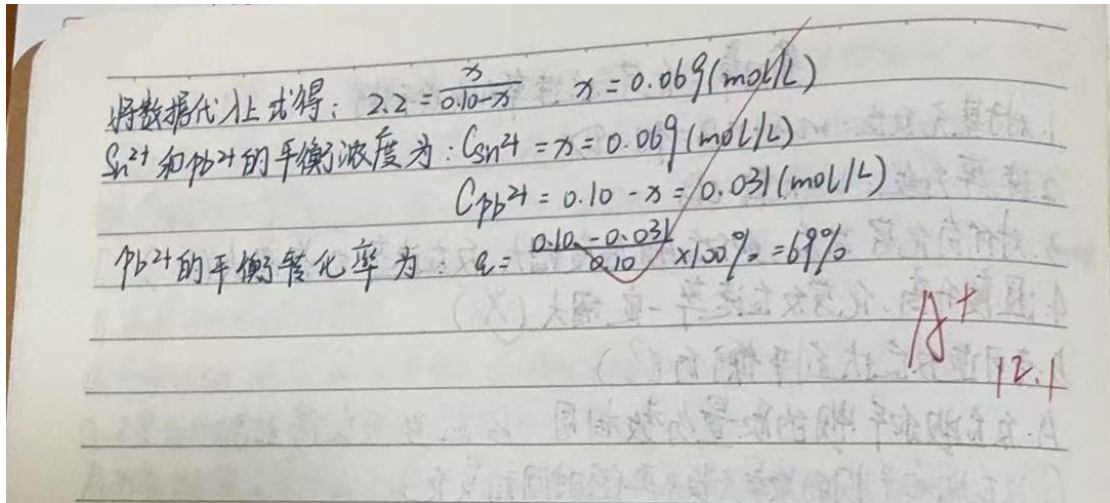
② 化学平衡时，可逆反应处于相对静止的状态。外界条件不发生改变，体系中各物质的浓度保持不变。

③ 平衡状态是可逆反应达到的最大限度。反应条件不变，到达平衡的途径无论如何变化，最终所处的平衡状态都是相同的。

④ 化学平衡是在一定条件下建立的。外界条件一旦改变， $v_{正}$ 、 $v_{逆}$ 将不再相等，原来的平衡被破坏，直到建立新的动态平衡。

7. 此时，可逆反应  $Pb^{2+}(aq) + Sn(s) \rightleftharpoons Pb(s) + Sn^{2+}(aq)$  的标准平衡常数  $K^{\ominus} = 2.2$ 。若  $Pb^{2+}$  的起始浓度为  $0.10 \text{ mol/L}$ ，计算  $Pb^{2+}$  和  $Sn^{2+}$  的平衡浓度及  $Pb^{2+}$  的转化率。

解：设  $Sn^{2+}$  的平衡浓度为  $x \text{ mol/L}$ ，由反应式可知  $Pb^{2+}$  的平衡浓度为  $(0.10 - x) \text{ mol/L}$ 。上述可逆反应的标准平衡常数表达式为  $K^{\ominus} = \frac{c_{Sn^{2+}}/c^{\ominus}}{c_{Pb^{2+}}/c^{\ominus}} = \frac{c_{Sn^{2+}}}{c_{Pb^{2+}}}$



#### 四、《无机化学》 药学三二分段251 53人

##### 作业 1:

A:布置及发布情况: 第一章 原子结构 作业量包括9道选择题。

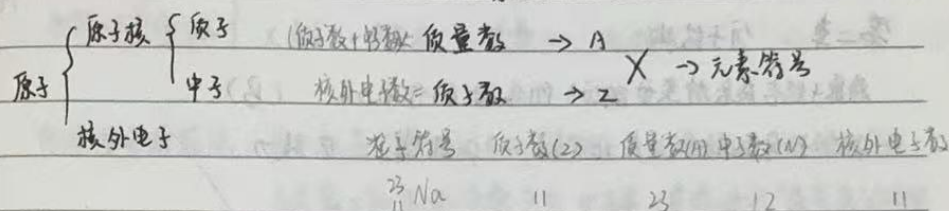
B:批改情况: 53位同学准时完成, 部分截图如下图:

52537154  
药三二251  
吴小梅

第一章：原子结构

1. 原子结构

2. 原子的表示方法



3. 电子云

氢原子的1s电子云图中，小黑点密度越大，表示电子出现的几率愈多。

4. 4个量子数

主量子数  $n=4$  能量层的亚层个数是 4

主量子数  $n=2$  的电子层的有 2 个亚层

[选] 描述一确定的原子轨道(即一个空间运动状态)需要的量子数是 (B)

- A.  $n, l$       B.  $n, l, m$       C.  $n, l, m, m_s$       D.  $n$

下列各组量子数取值合理的是 (D)  $n=1$  时,  $l=(n-1)$

- A.  $n=1, l=1, m=-1$       B.  $n=1, l=1, m=1$       C.  $n=1, l=1, m=-1$       D.  $n=1, l=0, m=0$

若将氮原子的电子排布写成  $1s^2 2s^2 2p_x^2 2p_y^1$ ，它违背 (D)

- A. 泡利不相容原理      B. 能量守恒原理      C. 能量最低原理      D. 洪德规则

以下原子的外层电子排布合理的是 (C)

- A.  $2s^2 2p_x^2 2p_y^1$       B.  $3p^4 4s^2$       C.  $3s^2 3p^4$       D.  $3d^9 4s^2$

在元素周期表中，每一周期元素的数目，恰好等于相应最外电子层中最多能容纳的电子数

(X)

元素周期表有 18 个纵列，分为 16 个族。

## 第二章：分子结构

将原子结合成各种类型的分子所依赖的作用力是 (B)

A. 分子间作用力 B. 化学键 C. 氢键 D. 核力

离子键是阴、阳离子间通过静电作用形成的

离子键的特性：无方向性、无饱和性

### 现代价键理论

基本要点如：1. 具有自旋相反的成单电子的原子相互接近时，原子轨道重叠，核间电子云密度增大，形成稳定的化学键

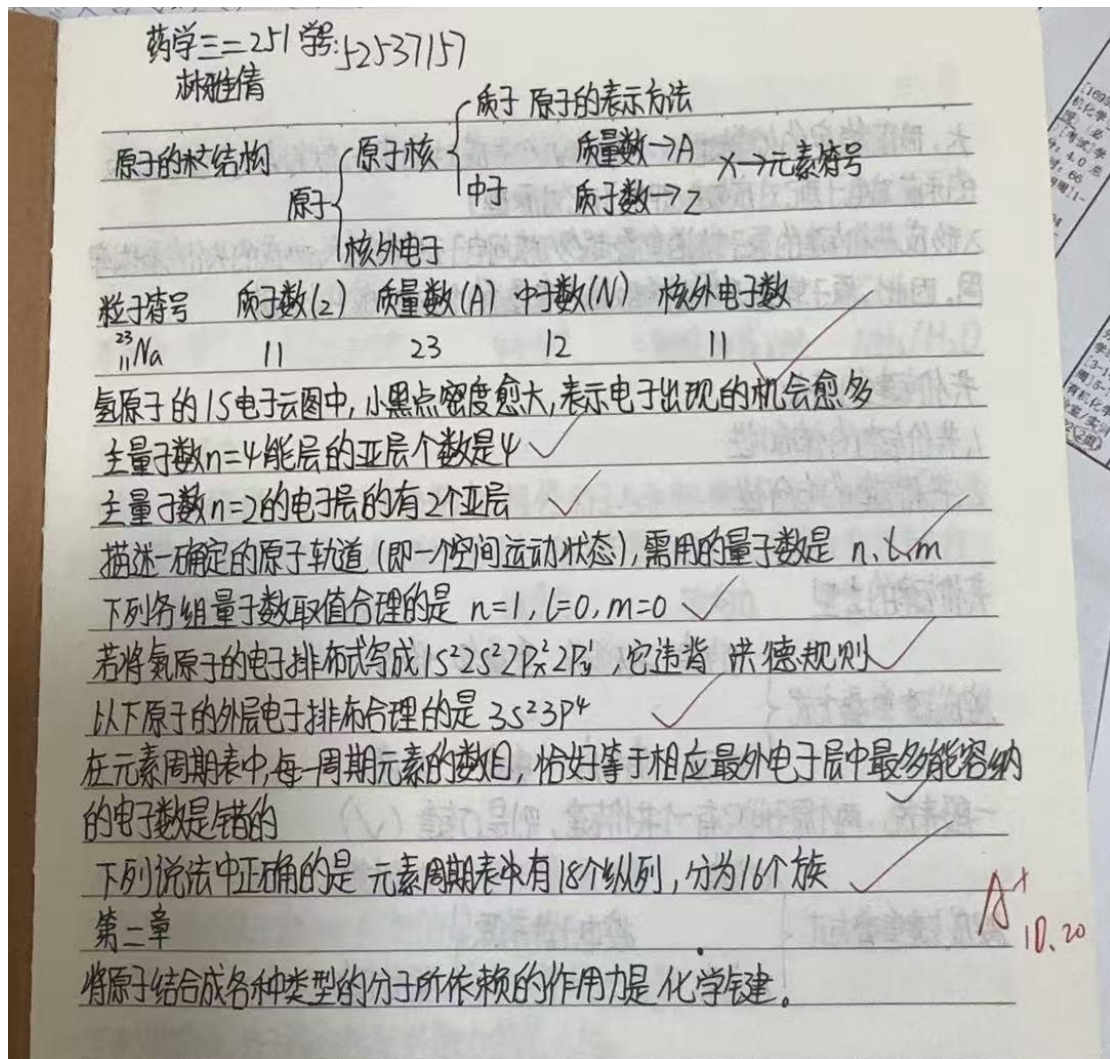
1 个原子有几个未成对的电子，即能与几个自旋相反的未成对电子配对成键（即电子配对原理）

2. 形成共价键的原子轨道重叠越多，核间电子云密度越大，形成的共价键越牢固

因此：原子轨道尽可能采取最大重叠的方向形成共价键（即最大重叠原理）

共价键的特点：1. 共价键的饱和性

2. 共价键的方向性



## 作业 2:

A: 布置及发布情况: 第三章 溶液和胶体溶液 作业量包括8道选择题、3道计算题和1道简答题。

B: 批改情况: 50位同学均按时完成, 部分截图如下图:

### 第三章 溶液和胶体溶液

例：正常人100 ml血清中含100mg葡萄糖，计算血清中葡萄糖的物质的量浓度。

解：根据  $C_B = \frac{n_B}{V} = \frac{m_B}{M_B V}$ ，得

$$C_{C_6H_{12}O_6} = \frac{m_{C_6H_{12}O_6}}{M_{C_6H_{12}O_6} V} = \frac{100\text{mg} / (180\text{g/mol})}{0.1\text{L}}$$
$$= 5.6\text{mmol/L}$$

答：血清中葡萄糖的物质的量浓度是5.6mmol/L。

医学上表示已知相对分子质量的物质的组成标度时，常采用物质的量浓度

例：配制500ml医用消毒酒精需用375ml纯乙醇，此酒精溶液中乙醇的体积分数是多少？

解： $\varphi_{乙醇} = \frac{V_{乙醇}}{V} = \frac{375}{500} = 0.75 = 75\%$

100ml溶液中含8mg  $Ca^{2+}$ ，则溶液中  $Ca^{2+}$  的浓度为2mmol/L

某患者需补充  $5.0 \times 10^{-2} \text{mol Na}^+$  应补充生理盐水的体积为325ml

生理盐水的物质的量浓度为0.0154mol/L

将 2.76g 甘油溶于 200g 水中, 测得凝固点下降值为 0.279 K, 试求甘油的摩尔质量 (水的  $K_f = 1.86$ )

解: 设甘油的摩尔质量为  $M$

$$D_B = (2.76/M) / (200 \times 10^{-3}) \text{ mol/kg}$$

$$\therefore \Delta T_f = K_f b_B$$

$$0.279 = 1.86 \times 2.76 / (M \times 200 \times 10^{-3})$$

$$M = 1.86 \times 2.76 / (200 \times 0.279 \times 10^{-3}) = 92.09 \text{ g/mol}$$

1. 布朗运动 溶胶的分散度大, 粒子小, 布朗运动剧烈, 由它产生的扩散作用能克服重力影响不下沉, 而保持均匀分散状态, 这种性质就是溶胶的动力学稳定性, 胶粒越小, 分散度越大, 布朗运动越剧烈, 扩散力越强, 动力学稳定性也越大, 则胶粒也越不容易聚沉。

2. 胶粒带电 3. 胶粒表面水化膜的保护作用

不是因为胶体的性质而产生的现象是花粉在水面上做布朗运动  
使溶胶稳定的最主要的原因是胶粒带电

小结

- A<sup>+</sup> 11.20
- 一、溶解和水合作用
  - 二、溶液的组成标度
    - 1. 稀溶液的依数性
    - 2. 等渗溶液, 低渗 ~ 高渗
  - 三、稀溶液的依数性
  - 四、胶体溶液
    - 1. 溶胶的性度质
    - 2. 溶胶稳定的原因及溶胶的聚沉
    - 3. 高分子化合物溶液的特性

分散系的分类

分散系	分子、离子的分散系 真溶液	胶体分散系 短液(胶体)	高分子溶液 单个高分子	粗分散系 乳浊液 悬液 泥状分散系 悬液 固液微粒
分散相	小分子、小离子	分子、离子的聚集体	单个高分子	固液微粒
粒子直径	< 1 nm	1 ~ 100 nm	> 100 nm	> 100 nm
外观	均相、透明、均一	非均相, 不均匀 有相对稳定性 不易聚沉	均相、透明	非均相, 不透明, 不均一
稳定性	稳定, 不聚沉, 粒子能透过滤纸和半透膜	稳定, 不聚沉, 粒子能透过滤纸, 但不能透过半透膜	稳定, 不聚沉	不稳定, 能自动聚沉, 粒子不能透过滤纸和半透膜
实例	生理盐水	Fe(OH) <sub>3</sub> 溶胶	蛋白质溶液	牛奶 豆浆

物质的量浓度

正常人 100ml 血清中含 100mg 葡萄糖, 计算血清中葡萄糖的物质的量的浓度。

根据  $C_B = \frac{n_B}{V} = \frac{m_B}{M_B V}$ , 得  $(n = \frac{m}{M})$

$$C_{C_6H_{12}O_6} = \frac{m_{C_6H_{12}O_6}}{M_{C_6H_{12}O_6} V} = \frac{100 \text{ mg} / (180 \text{ g/mol})}{0.1 \text{ L}}$$

$$= 5.6 \text{ mmol/L}$$

答: —

医学上表示已知相对分子质量的物质的组成标准, 常用(A)

- A. 物质的量的浓度 B. 质量浓度 C. 质量摩尔浓度 D. 质量分数

4. 质量摩尔浓度 ( $b_B$ )  $b_B = \frac{n_B}{m_A} \text{ mol/Kg}$

5. 体积分数  $\varphi_B = \frac{V_B}{V}$  单位是 1, 一般不写  $\varphi = 0.75$  (酒精) 或  $\varphi = 75\%$

例: 配制 500ml 的医用消毒酒精需用 375ml 纯乙醇, 此酒精中乙醇的体积分数是多少

$$\varphi_{乙醇} = \frac{V_{乙醇}}{V} = \frac{375}{500} = 0.75$$

6. 质量分数  $w_B = \frac{m_B}{m}$

7. 摩尔分数  $x_B = \frac{n_B}{n}$

8. 质量浓度  $\rho_B = \frac{m_B}{V} = \frac{m_B}{V} = \rho \cdot \frac{m_B}{m} = \rho \cdot w_B$

生理盐水 = 9g/L = 0.154 mol/L

### 第二章 稀溶液的依数性

A → 溶质 B → 溶剂

- 稀溶液的依数性：<sup>T<sub>f</sub></sup>凝固点下降，蒸气压下降，渗透压升高，沸点升高。
- 蒸气压下降，沸点则升高， $\Delta T_b = T_b - T_b^* = K_b b_B$ 。浓度越高，沸点越高  $\Delta T_f = T_f^* - T_f = K_f b_B$

#### 例题：凝固点下降

将 2.76g 甘油溶于 200g 水中，测得凝固点下降值为 0.219K，试求甘油的摩尔质量。（水的  $K_f = 1.86$ ）

$$\Delta K_f = 0.219 \text{ K}$$

$$\Delta T_f = 0.219$$

$$b_B = \frac{\Delta K_f}{K_f} = \frac{0.219 \text{ K}}{1.86 \text{ K}}$$

$$\text{由 } \Delta T_f = K_f b_B \text{ 可知, } b_B = \frac{\Delta T_f}{K_f} = \frac{0.219}{1.86} = 0.15$$

$$\therefore b_B = \frac{n_B}{n_A}, n_B = b_B \times n_A = 0.15 \times 0.2 = 0.03$$

$$\therefore n = \frac{m}{M}, M = \frac{m}{n} = \frac{2.76}{0.03} = 92$$

3. 在日常生活中，凝固点下降的方法会应用更多，原因：① 对同一溶剂来说， $K_f$  总是大于  $K_b$ ，所以凝固点降低法比较灵敏；② 沸点升高法溶剂蒸发；③ 沸点太高溶剂被破坏。
4. 人体正常葡萄糖浓度值在 280-320 mmol/L 之间。

#### 例题：溶液的渗透压

分别计算 50g/L 葡萄糖溶液 ( $M = 180.15 \text{ g/mol}$ ) 的渗透压

$$n = \frac{50 \text{ g}}{180.15 \text{ g/mol}} = 0.277 \text{ mol/L} = 277 \text{ mmol/L}$$

5. 晶体渗透压：主要用于维持细胞内外的渗透平衡。

胶体渗透压：主要用于维持毛细血管内外的渗透平衡。

### 第三章 胶体溶液

1. 胶粒带负电，胶团不带电（中性）

胶粒带电原因：① 胶核的选择性吸附，② 胶粒表面分子解离

2. 丁铎尔效应：电泳 → 分散相粒子在分散介质中做定向移动

3. 溶液相对稳定的原因：① 布朗运动（+ 热性质），② 胶粒带电，③ 胶粒表面水化膜的保护

4. 溶液的聚沉：① 加入电解质，②

5. 高分子化合物特征: ① 稳定性好 (溶化能力很强) ② 粘度大 (羧基) ③ 胶体性质 (胶体) ④ 胶体性质 (胶体) ⑤ 胶体性质 (胶体)

② 粘度大 (羧基) ③ 胶体性质 (胶体) ④ 胶体性质 (胶体) ⑤ 胶体性质 (胶体)

例1: 不是因为胶体的性质而产生的现象是 (B)

- A. 石膏能使豆浆变豆腐
- B. 花粉在水面上做布朗运动
- C.  $Fe(OH)_3$  胶体电泳, 阴极附近颜色加深
- D. 太阳光通过弥漫灰尘的室内, 会出现光路

例2: 使溶液稳定的最主要原因是 (D)

- A. 高分子溶液的保护作用
- B. 胶粒表面存在水化膜
- C. 胶粒的布朗运动
- D. 胶粒带电

A<sup>i</sup>  
11.20

### 第三章 溶液和胶体溶液

#### 一. 物质的量浓度

例: 正常人100ml血清中含100mg葡萄糖, 计算血清中葡萄糖的物质的量浓度。

解: 根据  $C_B = \frac{n_B}{V} = \frac{m_B}{M_B V}$ , 得

$$C_{C_6H_{12}O_6} = \frac{m_{C_6H_{12}O_6}}{M_{C_6H_{12}O_6} V} = \frac{100\text{mg} / (180\text{g/mol})}{0.1\text{L}} \\ = 5.6\text{mmol/L}$$

答: 血清中葡萄糖的物质的量浓度是5.6mmol/L。

医学上表示已知相对分子质量的物质的组成标度, 常用物质的量浓度。

例: 配制500ml医用消毒酒精需用375ml纯乙醇, 此酒精溶液中乙醇的体积分数是多少?

解:  $V_{\text{乙醇}} = \frac{V_{\text{乙醇}}}{V} = \frac{375}{500} = 0.750$

1. 100ml溶液中含8mg  $\text{Ca}^{2+}$ , 则溶液中  $\text{Ca}^{2+}$  的浓度为 2mmol/L。

2. 某某患者需补充  $5.0 \times 10^{-2} \text{mol Na}^+$ , 应补充生理盐水的体积为 350ml。

3. 生理盐水的物质的量浓度为 0.154mol/L。

## 二. 稀溶液的依数性

### 3. 凝固点下降

例: 将 2.76g 甘油溶于 200g 水中, 测得凝固点下降值为 0.279 K, 试求甘油的摩尔质量 (水的  $K_f = 1.86$ )

解: 设甘油的摩尔质量为  $M$

$$b_b = (2.76/M) / (200 \times 10^{-3}) \text{ mol/kg}$$

$$\Delta T_f = K_f b_b$$

$$0.279 = 1.86 \times 2.76 / (M \times 200 \times 10^{-3})$$

$$M = 1.86 \times 2.76 / (200 \times 0.279 \times 10^{-3}) = 92.09 \text{ g/mol}$$

## 三. 溶胶相对稳定的原因

① 布朗运动 ② 胶粒带电 ③ 胶粒表面水化膜的保护作用。

四: 不是因为胶体的性质而产生的现象是花粉在水面上做布朗运动。

2. 使溶胶稳定最主要的原因是胶体带电。

小结

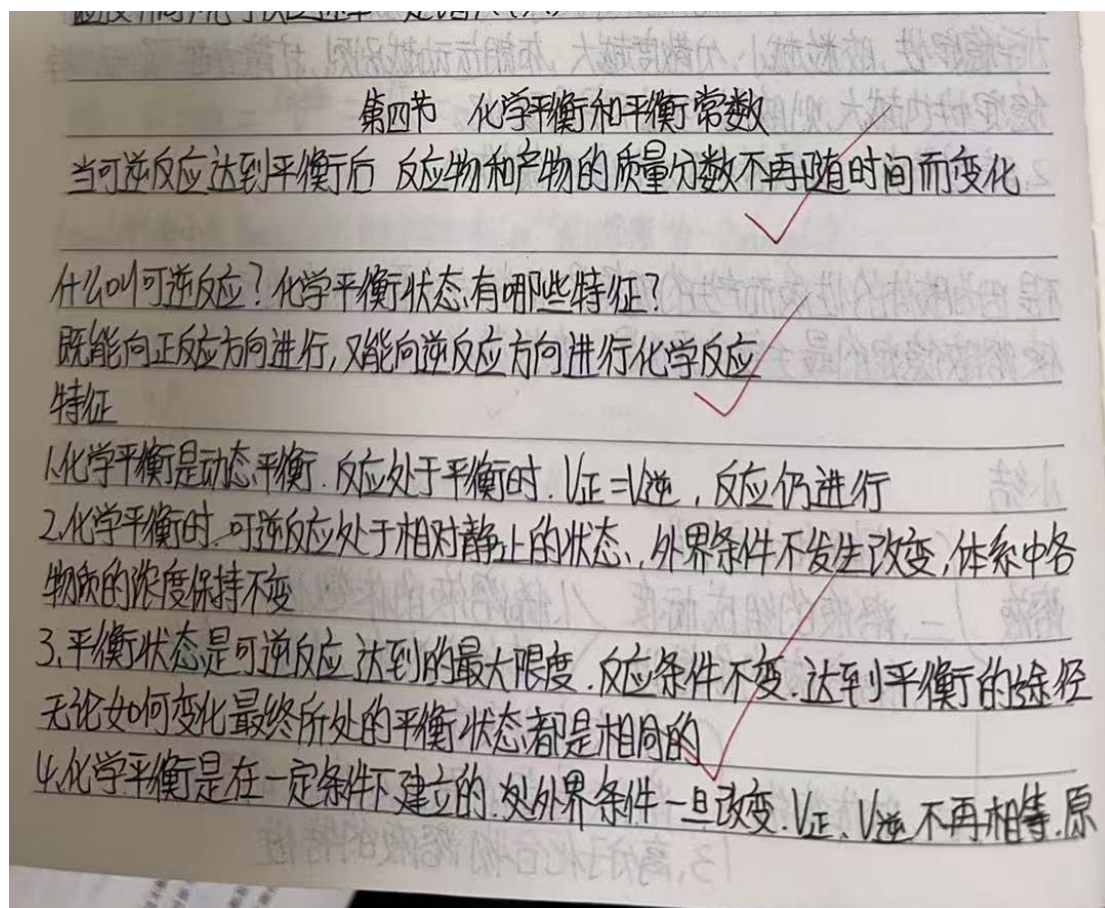
- 一. 溶液的水合作用
- 二. 溶液的组成标度
- 三. 稀溶液的依数性
  - 1. 稀溶液的依数性 (基础概念)
  - 2. 等渗溶液、低渗溶液、高渗溶液。
- 四. 胶体溶液
  - 1. 溶胶的性质
  - 2. 溶胶稳定的原因及溶胶的聚沉。
  - 3. 高分子化合物溶液的特性。

11.21

### 作业 3:

A:布置及发布情况:第四章 化学反应速率和化学平衡 作业量包括2道判断题、1道计算题、1道简答题和1道选择题。

B:批改情况:50位同学均准时完成,部分截图如下图:



来的平衡被破坏,直到建立新的动态平衡。

25°C时,可逆反应  $Pb^{2+}(aq) + Sn(s) \rightleftharpoons Pb(s) + Sn^{2+}(aq)$  的标准平衡常数  $K^{\ominus} = 2.2$ 。若  $Pb^{2+}$  的起始浓度为  $0.10 \text{ mol/L}$ , 计算  $Pb$  和  $Sn^{2+}$  的平衡浓度及  $Pb^{2+}$  的转化率。

解: 设  $Sn^{2+}$  的平衡浓度为  $x \text{ mol/L}$ , 由反应式可知  $Pb^{2+}$  的平衡浓度为  $(0.10 - x) \text{ mol/L}$ 。

上述可逆反应的标准平衡常数表达式为:  $K^{\ominus} = \frac{c_{Sn^{2+}}/c^{\ominus}}{c_{Pb^{2+}}/c^{\ominus}} = \frac{c_{Sn^{2+}}}{c_{Pb^{2+}}}$

将数据代入式得

$$2.2 = \frac{x}{0.10 - x} \quad x = 0.069 \text{ (mol/L)}$$

$Sn^{2+}$  和  $Pb^{2+}$  的平衡浓度为

$$c_{Sn^{2+}} = x = 0.069 \text{ (mol/L)}$$

$$c_{Pb^{2+}} = 0.10 - x = 0.031 \text{ (mol/L)}$$

$Pb^{2+}$  的平衡转化率为

$$\alpha = \frac{0.10 - 0.031}{0.10} \times 100\%$$

$$= 69\%$$

A<sup>+</sup> 12.1

## 第四章 化学反应速率和化学平衡

### (二) 速率方程

对于基元反应： $m\text{A} + n\text{B} = p\text{C} + q\text{D}$

1. 质量作用定律：在一定温度下，化学反应速率与各反应物浓度幂的乘积成正比。

2. 速率方程  $v = kC_A^m \cdot C_B^n$

其中各浓度的幂指数分别为反应方程式中的化学计量数。

3.  $k$ 为反应速率常数， $k$ 值的大小与反应物的本性有关。

对所有元反应，如果反应物浓度增大，反应速率也将增大 ~~错误~~。

温度升高, 化学反应速率一定增大. 错误  $\times$ .

1. 当可逆反应达到平衡后反应物和产物的质量分数不再随时间而变化.

2. 什么叫可逆反应? 化学平衡状态有哪些特征?

① 既能向正反应方向进行, 又能向逆反应方向进行的化学反应称为可逆反应.

特征 ② 化学平衡是动态平衡, 反应处于平衡时,  $v_{正} = v_{逆}$ , 反应仍在进行.  
③ 化学平衡时, 可逆反应处于相对静止的状态. 外界条件不发生改变, 体系中各物质的浓度保持不变.

④ 平衡状态是可逆反应达到的最大限度. 反应条件不变, 到达平衡的途径无论如何变化, 最终所处的平衡状态都是相同的.

⑤ 化学平衡是在一定条件下建立的. 外界条件一旦改变,  $v_{正}$ 、 $v_{逆}$  将不再相等, 原来的平衡被破坏, 直到建立新的动态平衡.

### 平衡常数

$\star$  25°C 时, 可逆反应  $Pb^{2+}(aq) + Sn(s) \rightleftharpoons Pb(s) + Sn^{2+}(aq)$  的标准平衡常数  $A^{\ominus} = 2.2$ , 若  $Pb^{2+}$  的起始浓度为  $0.10 \text{ mol/L}$ , 计算  $Pb^{2+}$  和  $Sn^{2+}$  的平衡浓度及  $Pb^{2+}$  的转化率.

解: 设  $Sn^{2+}$  的平衡浓度为  $x \text{ mol/L}$ , 由反应式可知  $Pb^{2+}$  的平衡浓度为  $(0.10 - x) \text{ mol/L}$ .

上述可逆反应的标准平衡常数表达式为:  $K^{\ominus} = \frac{C_{Sn^{2+}}/C^{\ominus}}{C_{Pb^{2+}}/C^{\ominus}} = \frac{C_{Sn^{2+}}}{C_{Pb^{2+}}}$

将数据代入上式得:  $2.2 = \frac{x}{0.10 - x}$   $x = 0.069 \text{ (mol/L)}$

$Sn^{2+}$  和  $Pb^{2+}$  的平衡浓度为:  $C_{Sn^{2+}} = x = 0.069 \text{ (mol/L)}$

$C_{Pb^{2+}} = 0.10 - x = 0.031 \text{ (mol/L)}$

$Pb^{2+}$  的平衡转化率为  $\alpha = \frac{0.10 - 0.031}{0.1} \times 100\% = 69\%$

## 2025-2026 学年第 1 学期任课教师所授课程的作业及批改完成情况

---任课教师：林少妆

一、课程《计算机辅助设计（CAD）》--园林技术 251、252、（三加证书）（87 人，分 2 个组）

该课程在机房 901 授课，课堂作业 4 次，课外作业布置 2 次，均为电子作业。均批改，

作业 1:

A 作业布置：基本操作理论测试一 7 道题，单选。

B 作业成绩：分两大组，各提 42 交份，交上来的最高分 100，最低分 42.8，平均分一组 76，一组 74，同学们掌握情况一般。

姓名/学号	提交时间	分数	状态
张霖声 25804214	11-03 14:49	85.7分	重批
黄椿源 25804213	11-03 14:49	100分	重批
朱增艺 25804216	11-03 14:49	57.1分	重批
陈钰莹 25804124	11-03 14:49	42.8分	重批
邓乃彬 25804146	11-03 14:49	71.4分	重批
姚晓欣 25804111	11-03 14:48	85.7分	重批
温淑婷 25804114	11-03 14:48	85.7分	重批
陈泽斌 25804202	11-03 14:48	85.7分	重批
章伊晴 25804104	11-03 14:47	85.7分	重批
刘舒阳 25804103	11-03 14:47	85.7分	重批
黄觉远 25804127	11-03 15:13	42.8分	重批
陈树涛 25804109	11-03 15:10	100分	重批
郑锦周 25804117	11-03 15:10	100分	重批
许冠健 25804132	11-03 15:09	100分	重批
刘月娣 25804220	11-03 15:03	85.7分	重批
潘蕊 25804116	11-03 15:03	85.7分	重批
杨蓝茹 25804201	11-03 14:59	71.4分	重批
郑凯韩 25804141	11-03 14:56	100分	重批
谢绍友 25804139	11-03 14:56	71.4分	重批
陈楷炫 25804139	11-03 14:56	85.7分	重批



## 作业 2:

**A 作业布置:** 园路绘图。

**B 作业成绩:** 一组提交 32 份, 二组提交 35 份, 交上来的最高分 96, 最低分 85, 一组平均分 90, 二组平均分 92, 同学们掌握情况良好。

4:22 ● ...

HD 5G 33

4:23 ● ...

HD 5G 33



已交 32 未交



25级二组



宋国辉

25804217

11-11 15:54

95分 重批



陈佳佳

2022091020...

11-11 15:52

95分 重批



吴雪滢

11-11 15:52

96分 重批

耀祖

叶耀祖

32580112

11-11 15:51

90分 重批

晔炫

朱晔炫

32580107

11-11 15:49

95分 重批

92

·平均分

主观题平均分

1. (简答题)

92.4分

4:26 ● ...

HD 5G 32

4:26 ● ...

HD 5G 32



已交 35 未交



25级一大组



陈晓婷

25804224

11-10 16:41

85分 重批



孙嘉豪

25804123

11-10 16:01

85分 重批



刘月娣

25804220

11-10 16:41

88分 重批



刘舒阳

25804103

11-10 21:13

88分 重批



黄凯洋

25804144

11-10 16:28

90分 重批



李键宇

25804209

11-10 16:44

90分 重批



卢源乐

25804112

11-10 16:33

92分 重批

90

·平均分

主观题平均分

1. (简答题)

90分

**作业 3:**

**A 作业布置:** 基本命令测试。

**B 作业成绩:** 一组提交 35 份, 二组提交 39 份, 交上来的最高分 100, 最低分 60, 一组平均分 82, 二组平均分 85, 同学们掌握情况良好。



25级二组

# 85

·平均分

客观题正确率

- 1. (单选题) AUTOCAD的坐标体系, 包括世界坐标和 ( ) 坐标系。 33.3%
- 2. (单选题) 当进入了AUTOCAD环境中 (即AUTOCAD的图形编辑器) 时... 89.7%
- 3. (单选题) 如需对所选图形作出规则的复制, 该使用 84.6%
- 4. (单选题) 使用下面的哪个操作可以完成对所选图形的移动 100%
- 5. (单选题) 用LINE命令画出一个矩



刘妙

25804105

12-02 20:31

60分 重批



卢源乐

25804112

12-02 19:46

90分 重批



黄子洋

25804121

12-02 19:44

90分 重批



陈晓婷

25804224

12-02 19:31

100分 重批



邓乃彬

25804146

12-02 16:52

100分 重批



刘月娣

25804220

12-02 16:52

80分 重批



杨蓝茹

25804201

12-02 16:50

80分 重批



张露吉



25级一大组

# 82

·平均分

客观题正确率

- 1. (单选题) AUTOCAD的坐标体系, 包括世界坐标和 ( ) 坐标系。 80%
- 2. (单选题) 当进入了AUTOCAD环境中 (即AUTOCAD的图形编辑器) 时... 70%
- 3. (单选题) 如需对所选图形作出规则的复制, 该使用 90%
- 4. (单选题) 使用下面的哪个操作可以完成对所选图形的移动 100%

0.50

(单选题) 用LINE命令画出一个矩



已交 39

未交



陈铮鸣

32580119

12-02 16:55

100分 重批



张佳琪

32580109

12-02 16:44

80分 重批



梁鸣溥

25804237

12-02 16:39

100分 重批



范文德

32580124

12-02 16:38

80分 重批



李雨林

25804206

12-02 16:37

90分 重批



黄凯皓

e22z2005

12-02 16:36

90分 重批



曾善美

90分 重批

二、课程《插花与花艺设计》--园林技术 241、(三加证书)(53人,分2个组)  
该课程在机房 901 授课,课堂作业 4 次,课外作业布置 2 次,均为电子作业。  
均批改,

作业 1:

A 作业布置:压花作品设计(两人一小组)

B 作业成绩:一组提交 30 份,一组提交 16 份,交上来的最高分 98,最低分 60,  
89,平均分 92 同学们掌握情况良好。(部分作业如下)

6:23

96



已交 30 未交



钟颜尼

32480112

10-24 15:31

92分 重批



黄晓灵

32480106

10-24 15:30

92分 重批



易晟

24804125

10-24 15:30

98分 重批

刘心宇

32480120

10-24 15:29

95分 重批



黄嘉琪

32480116

10-24 15:28

95分 重批

6:23

96



揭阳学院24级花艺(一组)

92

平均分

主观题平均分

1. (简答题) 请提交压花作品, 并注明主题、立意、花材及作者。 92.3分

6:17

98



揭阳学院24级花艺(二组)

92

平均分

主观题平均分

1. (简答题) 请提交压花作品, 并注明主题、立意、花材及作者。 92.1分

6:18

98



已交 16 未交



提交时间倒序



饶妮佳

32480110

10-28 08:51

90分 重批



冯富程

32480102

10-27 22:53

89分 重批



罗虹淘

24804136

10-24 16:16

90分 重批



黄文镇

32480119

10-24 16:09

90分 重批



魏舒蕾

32480117

10-24 16:08

90分 重批

8:54 ...

📶 🔋

< 查看详情  
者。

学生答案：



主题：《花漾裙摆》

立意：以自然花卉的柔美形态，塑造出优雅礼服的视觉效果，融合手工创意与植物美学，展现自然元素在艺术创作中的灵动表达。

花材：三角梅（压花叶片）、少量粉色花材（用于装饰头部）

作者：杨奕，刘纯，崔翔

8:54 ...

📶 🔋

< 查看详情

主题：自然之灵·雀跃生机

立意：旨在唤醒对自然之美的感知，利用植物的天然形态与色彩，将平凡的花叶转化为充满生机的艺术形象。

花材：九里香，三角梅，龙船花叶，扶桑花

作者：黄艺纯，彭仪，易晟



8:56

77%



查看详情

8:55

77%



查看详情

主题：人与自然和谐共生

立意：：作品风格温柔治愈，能吸引大众驻足，传递“低成本、轻创作也能实现生活美学”的理念。以菊花做为点缀 展示出强大的生命力 双手捧着树叶和菊花 表达了人与自然和谐共生的发展理念 最上方两个微笑的云朵 可爱生动 引人入胜



主题：《蝶舞秋韵》

立意：以压花艺术定格自然之美，借蝴蝶造型传递生命的灵动与秋意的绚烂，展现自然元素在艺术创作中焕发出的独特生机。

花材：红背桂、红车木、红花继木用于构建蝴蝶翅膀与身体、龙船花用于点缀细节。

作者：曾敏怡、关冰、符晓丹

教师批阅

## 作业 2

**A 作业布置：**现代自由插花

**B 作业成绩：**一组提交 6 份，一组提交 5 份，（每 4-5 人一组）交上来的最高分 95，最低分 89,平均分 93 同学们掌握情况良好。（各组作业如下）



一组



二组



三组



四组



五组



六组



### 作业 3

A 作业布置：S 型、弯月插花

B 作业成绩：一组提交 34 份，一组提交 9 份，（每 4-5 人一组）交上来的最高分 95，最低分 85,平均分 92 同学们掌握情况良好。（部分作业如下）

已交 34 未交

⌵ 提交时间倒

	杨奕	24804149	10-31 19:00	93分	重批
	魏舒蕾	24804117	10-31 18:53	92分	重批
	胡维	24804107	11-01 00:00	91分	重批
	梁晓湾	24804126	10-31 16:54	90分	重批
	崔翔	24804133	10-31 16:36	88分	重批
	黄艺纯	24804108	10-31 16:12	92分	重批
	黄嘉琪	32480116	10-31 16:33	90分	重批
	丘家杰	32480111	10-31 15:58	90分	重批
	庄衍浩	24804150	10-31 16:03	92分	重批
	李梅群	24804103	10-31 16:02	92分	重批
	林若海	24804127	10-31 16:02	93分	重批
	刘培科	32480108	10-31 16:02	92分	重批
	王紫琪	24804105	10-31 15:57	95分	重批
	刘纯	24804122	10-31 15:56	90分	重批
	易晟	24804125	10-31 15:47	90分	重批
	朱宇轩			88分	重批

92

·平均分

主观题平均分

1. (简答题) 弯月、S型设计与制作 91.9分

揭阳学院24级花艺(一组)

92

·平均分

主观题平均分

1. (简答题) 弯月、S型设计与制作 91.7分

关冰 打回 < 查看详情

前得分: 0 待批阅

简答题(100分)  
月、S型设计与制作

学生答案: [转发至讨论](#)

花材: 龙船花, 扇尾葵, 白玫瑰, 黄玫瑰  
作者: 关冰, 曾敏怡, 符晓丹, 赖涛林, 廖焯宇

1.(简答题, 100分)  
弯月、S型设计与制作

学生答案:  
将1-2支白色玫瑰作为视觉中心, 斜插入花侧; 再插入粉色芍药, 位置稍低、与玫瑰降低层次, - 补充配草: 将剩余叶材/配草插入空隙, 注意疏密有致(避免过于拥挤), 保证角度都能看到花材层次。转动花瓶观察, 确保材分布均匀, 线条自然。  
将棕榈叶状叶材向两侧、上方延伸, 制造“舒展”的线条感; 小碎花装饰穿插在主花之间补充空隙。



- 教师批阅 -

教师批阅

得 92 分


陈蕾 打回 < 黄文镇 打回

前得分: 0 待批阅 前得分: 0 待批阅

简答题(100分)  
月、S型设计与制作

学生答案: [转发至讨论](#)

将1-2支白色玫瑰作为视觉中心, 斜插入花侧; 再插入粉色芍药, 位置稍低、与玫瑰降低层次, - 补充配草: 将剩余叶材/配草插入空隙, 注意疏密有致(避免过于拥挤), 保证角度都能看到花材层次。转动花瓶观察, 确保材分布均匀, 线条自然。  
将棕榈叶状叶材向两侧、上方延伸, 制造“舒展”的线条感; 小碎花装饰穿插在主花之间补充空隙。



制作过程:

- 加入焦点花
- 加入主花
- 加入点枝花
- 加叶遮挡花瓶完成

制作人: 陈亨生

组员: 黄文镇, 王惠婷, 练晓燕, 邓梓阳

- 教师批阅 -

教师批阅

评分

赖涛林 打回重做 符晓丹 打回重做



弯月型  
成员: 符晓丹 曾敏怡 关冰 廖焯宇 赖涛林  
采用玻璃球形花瓶, 内部有绿色花泥固定花材包含龙船花、白色和香槟色玫瑰, 以及绿色的叶子和棕榈叶状的线条型花材  
整体呈现月型造型, 具有明显的东方插花风格特征

制作过程:  
插花流程:  
1. 准备花器与花泥  
2. 插入线条型花材棕榈叶确定整体轮廓  
3. 加入主花龙船花确定焦点  
4. 插入玫瑰等主花材丰富层次  
5. 最后添加配叶和点缀花材完成作品

涛林

- 教师批阅 -

曾敏怡 打回重做 王紫琪 打回重做

前得分: 0 待批阅: 19

简答题(100分)  
月、S型设计与制作

学生答案: [转发至讨论](#)

第一步, 把散尾葵修剪, 插进花泥弄成月亮形  
第二步, 把头花插在中间的花泥  
第三步, 主花与散尾葵隔一个花头, 往下, 有层次。  
第四步, 装饰细节



- 教师批阅 -

评分

A B C D E B+

C+ D+ E+ 编辑

# 王长龙作业布置及批改情况相关佐证材料

本学期担任园林技术 241 和园林技术（3+）241 两个班级的《园林工程施工》的教学任务，截止到 12 周，在学习通上共布置课后作业 5 次，并全部批改，具体情况如下截图。

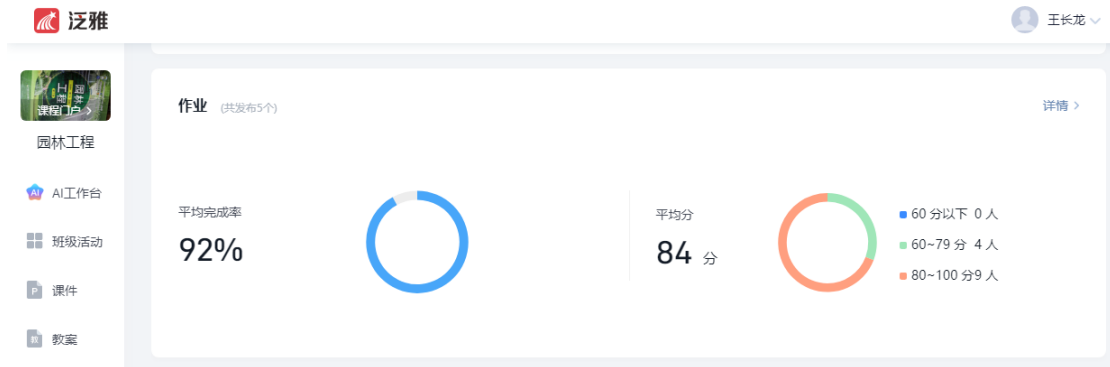


图 1 园林技术（3+）241 班作业平均完成率和平均分及分数段分布

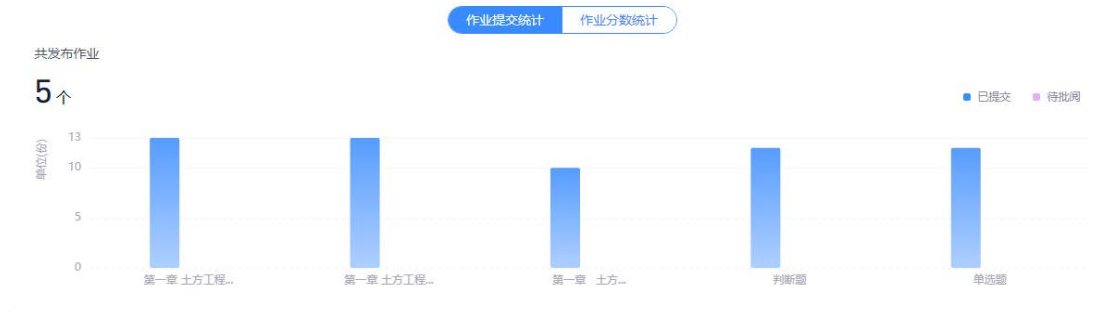


图 2 园林技术（3+）241 班作业提交统计

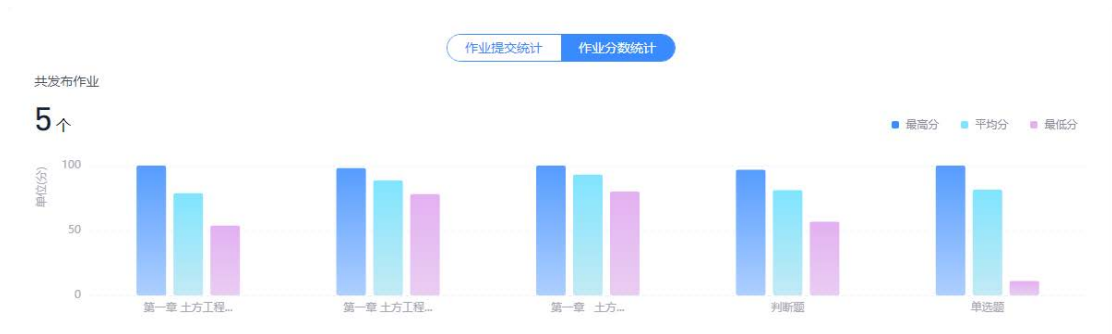


图 3 园林技术（3+）241 班作业分数统计

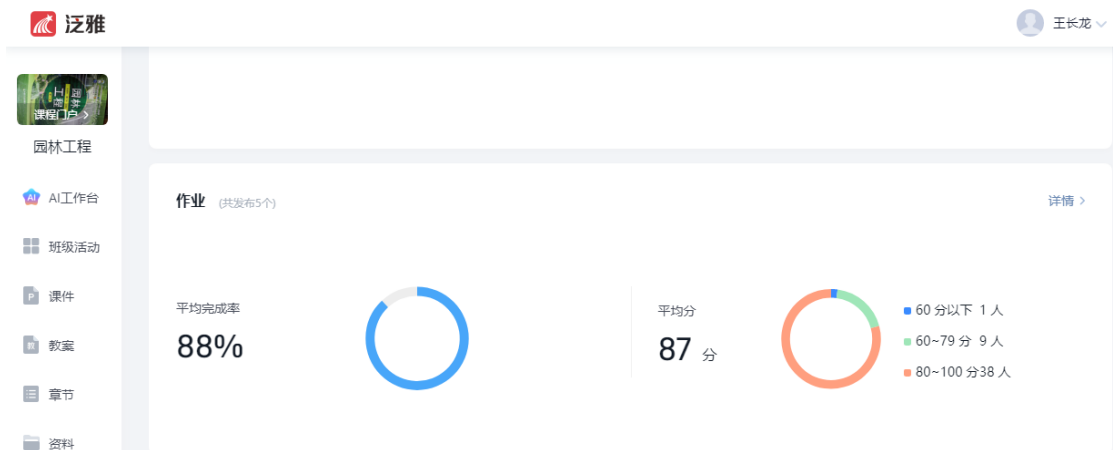


图 4 园林技术 241 班作业平均完成率和平均分及分数段分布

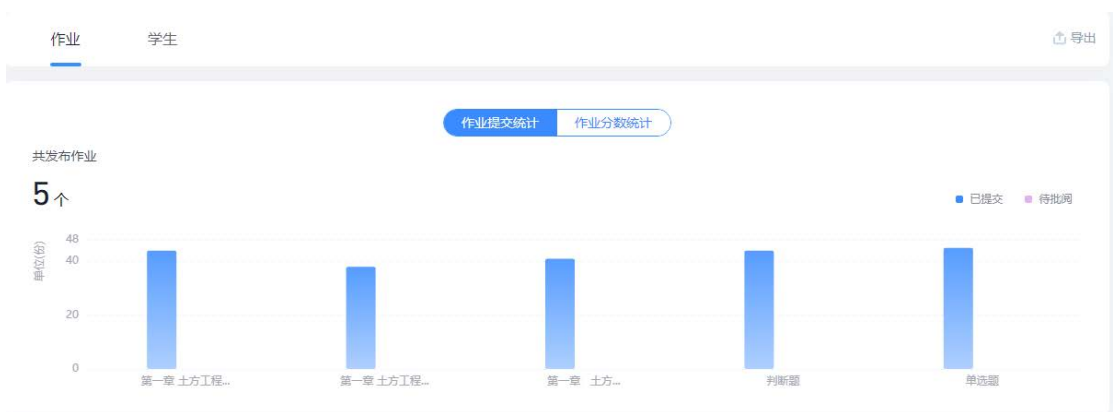


图 5 园林技术 241 班作业提交统计

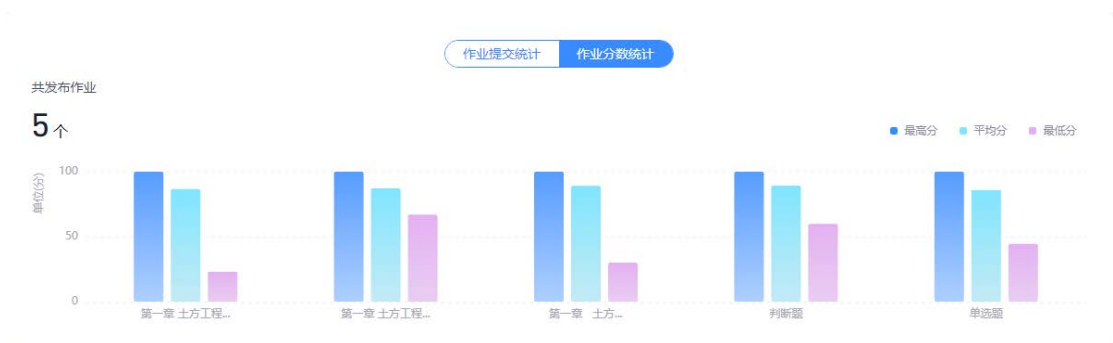


图 6 园林技术 241 班作业分数统计