

上传到随身课堂上的实训报告的制作要求及范例

一、上传到随身课堂上的实训报告制作要求：

- 1.将改好的实训报告，用手机进行拍照（注意图片的清晰）；
- 2.新建一个 Word 文档并进行规范化的命名，如实训十 阿司匹林的含量测定，文档则命名则为 **22 级药学专插本班第 * 组 1-1 实训十报告：阿司匹林的含量测定**。（注意 1-1 为做实训时的工位号）
- 3.Word 文档内要写上标题、班级、批别、组别、姓名和学号（**小四字体，居中**），如

实训十 阿司匹林的含量测定

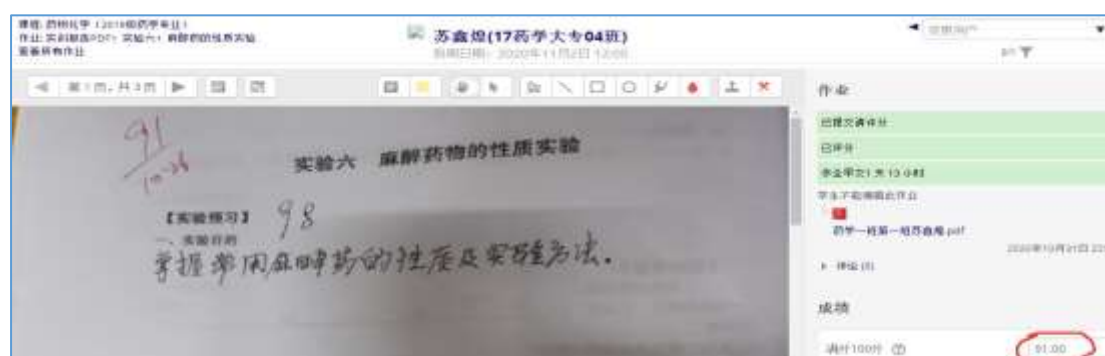
22 级药学专插本班 第 * 组 1-1 张三 11 号

- 4.将拍照好的图片，插入到文档中，一张图片为一页。
- 5.将 Word 文档转换为 PDF 文件上传到随身课堂相应的模块上。
- 6.组长将老师批改好的分数登记到分数栏，登记方法如下：

（1）点击：“成绩”



（2）在“成绩”处输入分数



二、上传到随身课堂上的实训报告范例

文档保存时命名为：

22 级药学专插本班第 * 组 1-1 实训十报告：阿司匹林的含量测定。

文档内的内容如下：

实训十 阿司匹林的含量测定

22 级药学专插本班第 * 组 1-1 张三 11 号

实训十 阿司匹林的含量测定

产成品请验单

编号:	编码:	请验日期: 2018.3.28
请验部门: 药分实验室	请验人: 邱新华	
品名	阿司匹林	规格
批号	170209	数量
生产日期	2017.02.09	有效期至
生产厂家	山东新华鲁南医药股份有限公司	检验项目
质量部签收人	董要如	签收日期

① 车号 (自) ② 数量 (批)

一、实训预习报告

1、实训目标

通过本次实训,要求掌握阿司匹林含量测定的原理和计算。

学会一般原料药的含量测定的操作技术

2、根据归纳实训的简要步骤,制定实训计划

步骤: 1. 滴定样品:

取本品约 0.4g, 精密称定, 加中性乙醇 20ml 溶解。

——> 用氢氧化钠滴定液 (0.1mol/L) 滴定

(每 1ml 氢氧化钠滴定液 (0.1mol/L) 相当于 4.02mg 的 $C_9H_8O_4$)

2. 计算阿司匹林的百分含量 $\text{阿司匹林}\% = \frac{I \times V \times F}{S} \times 100\%$

3. 整理记录, 发出检验报告

3、根据实训标准操作规程列出需要使用的仪器

试剂: 中国药典 (2015 年版) → 普华试剂

序号	名称	规格或型号	数量	序号	名称	规格或型号	数量
1	电子天平	百分之二	1	6	称量瓶	中	1
2	玻璃棒		1	7	量筒	20ml / 100ml	1
3	烧杯	50ml					
4	玻璃滴定管	25ml 或 50ml					
5	锥形瓶	250ml	1				

4、思考题:

1) 为什么用中性乙醇作溶剂?

因为阿司匹林在乙醇中更易溶而在水中是微溶, 用乙醇可以减少误差。其次乙酸基会水解, 为防止水解所以用中性乙醇。

2) 比较百分含量与标示量百分含量的不同。

百分标示量是每个样品的百分含量与标示量(100%)的偏离程度。

百分含量: 仅仅单纯得指某种成分占该成分的百分比。

百分标示量是指的与百分之百的偏离程度。

二、实训报告

1、原始记录

颜色: 0.12.16 批号: 2018.3.28

(1) 取本品约 0.4g, 精密称定 ($W_1 = 0.3940g$, $W_2 = 0.3982g$), 加中性乙醇 20ml 溶解后, 加酚酞指示液 3 滴 (批号: _____), 用氢氧化钠滴定液 (0.1mol/L) $C = 0.1032mol/L$ 滴定至溶液显粉红色并持续 30 秒钟不褪, 消耗氢氧化钠滴定液 (0.1mol/L) 的体积:

$V_1: 21.43$ ml; $V_2: 21.56$ ml. 每 1ml 氢氧化钠滴定液 (0.1mol/L) 相当于 18.02mg 的 $C_9H_8O_4$.

计算阿司匹林%:

计算公式: $= \frac{T \times V \times F}{S} \times 100\%$

$$1) = \frac{18.02 \times 10^{-3} \times 21.43 \times \frac{0.1032}{0.1}}{0.3940} \times 100\% = 101.11\%$$

$$2) = \frac{18.02 \times 10^{-3} \times 21.56 \times \frac{0.1032}{0.1}}{0.3982} = 100.69\%$$

平均值:

$$\frac{(101.11\% + 100.69\%)}{2} = 100.90\%$$

相对偏差: $\frac{|\textcircled{1} + \textcircled{2}|}{|\textcircled{1} - \textcircled{2}|} \times 100\% = \frac{|100.90\% + 101.11\%|}{|100.90\% - 100.69\%|} \times 100\% =$

$\frac{|10 + 2|}{|10 - 2|} \times 100\% = \frac{|101.11\% - 100.69\%|}{|101.11\% + 100.69\%|} \times 100\% \approx 0.03\%$

2. 检验报告

检验报告书

编码:

报告编号:

品名	阿司匹林		
规格	500g/瓶	批号	170209
包装规格	500g/瓶	取样日期	2018.3.28
数量	10件	报告日期	2018.3.28
件数	10件	有效期至	2010.02.08
检验依据	《中国药典》(2015年版) 第二部		
检验项目	标准规定	检验结果	
【含量测定】	含 $C_9H_8O_4$ 不得少于 99.5%	100.9% 符合规定	
结论	符合《中国药典》(2015年版) 二部规定的含量测定, 结果符合规定		
负责人:	复核人:	检验人:	盖章
黄翠如	陈佩玲	陈绿优	

3. 实训结果分析与讨论

实训结果: 结果符合规定

讨论:

- ① 取样阿司匹林的精密称取重量相差不大, 误差小
- ② 滴定时两份溶液的滴定体积, 没有特殊, 及时停止滴定
- ③ 记录称量及计算中有效位数的确定, 避免误差太大
- ④ 滴定读数应正确操作, 正确读数
- ⑤ 滴定过程中应速度应快滴, 后慢滴, 估计终点数, 快到时应注意放慢滴定速度