

扬州市 2023 级普通高中理科（化学）实验考试评分表

实验 1 配制 100 mL 0.2 mol·L⁻¹ NaCl 溶液

考场号：_____ 考试批次：_____ 组别：_____

考查要点		评定细则		成绩评定					
				考生座位号					
				1	2	3	4	5	6
实验 操作 技能	1	计算正确	2 分						
	2	对容量瓶进行正确查漏	1 分						
	3	正确称量固体质量	1 分						
	4	正确进行溶解操作	1 分						
	5	正确进行转移和洗涤	2 分						
	6	正确进行定容和摇匀	1 分						
	7	所配制试剂倒入指定容器内	1 分						
实验常规		(1)遵守实验室规则 (2)仪器及时清洗 (3)桌面保持清洁 (4)实验结束时将实验器材与药品复位	1 分						
合计			10 分						
考试结果：合格“√”；不合格“×”									

监考教师：_____

考试时间： 2025 年 2 月 日

扬州市 2023 级普通高中理科（化学）实验考试评分表

实验 2 蛋白质、糖类的性质

考场号：_____ 考试批次：_____ 组别：_____

考查要点		评定细则		成绩评定					
				考生座位号					
				1	2	3	4	5	6
实验操作技能	1	正确向饱和(NH ₄) ₂ SO ₄ 溶液中依次加入鸡蛋清、蒸馏水	1 分						
	2	步骤 1 实验现象、结论正确	1 分						
	3	正确向鸡蛋清中依次加入 CuSO ₄ 溶液、蒸馏水	1 分						
	4	步骤 2 实验现象、结论正确	1 分						
	5	正确设计“检验淀粉”的实验方案	2 分						
	6	正确实施“检验淀粉”的实验方案	2 分						
	7	步骤 3 实验结论正确	1 分						
实验常规		(1)遵守实验室规则 (2)仪器及时清洗 (3)桌面保持清洁 (4)实验结束时将实验器材与药品复位	1 分						
合计			10 分						
考试结果：合格“√”；不合格“×”									

监考教师：_____

考试时间： 2025 年 2 月 日

扬州市 2023 级普通高中理科（化学）实验考试评分表

实验 3 化学反应速率的影响因素

考场号：_____ 考试批次：_____ 组别：_____

考查要点		评定细则		成绩评定					
				考生座位号					
				1	2	3	4	5	6
实验操作技能	1	正确用量筒量取 4 mL 10% H_2O_2 溶液	1 分						
	2	步骤 1 实验现象、结论正确	1 分						
	3	正确向试管中加入 2 滴 FeCl_3 溶液	1 分						
	4	步骤 2 实验现象、结论正确	1 分						
	5	正确设计“ H_2O_2 浓度对速率影响”的实验方案	2 分						
	6	正确实施“ H_2O_2 浓度对速率影响”的实验方案	2 分						
	7	步骤 3 实验结论正确	1 分						
实验常规		(1)遵守实验室规则 (2)仪器及时清洗 (3)桌面保持清洁 (4)实验结束时将实验器材与药品复位	1 分						
合计			10 分						
考试结果：合格“√”；不合格“×”									

监考教师：_____

考试时间： 2025 年 2 月 日

扬州市 2023 级普通高中理科（化学）实验考试评分表

实验 4 搭建球棍模型认识有机化合物分子结构的特点

考场号：_____ 考试批次：_____ 组别：_____

考查要点		评定细则		成绩评定					
				考生座位号					
				1	2	3	4	5	6
实验操作技能	1	正确书写甲烷、乙烯、乙炔的分子式	1 分						
	2	正确书写甲烷、乙烯、乙炔的结构式	1 分						
	3	正确搭建甲烷、乙烯、乙炔分子的球棍模型	2 分						
	4	正确分析甲烷、乙烯、乙炔的结构特点	2 分						
	5	正确书写 C ₄ H ₁₀ 的结构简式	1 分						
	6	能利用球棍模型分析 C ₄ H ₁₀ 的分子结构	2 分						
实验常规		(1)遵守实验室规则 (2)桌面保持清洁 (3)实验结束时将实验器材复位	1 分						
合计			10 分						
考试结果：合格“√”；不合格“×”									

监考教师：_____

考试时间： 2025 年 2 月 日