	北京工业大荣 2017—2018 华年第 2 学期 《 分析化学 》 考试试卷
北京工业大学 2017-2018 等年撤 2 學順 (分析化学) 考试试卷	3、由计算器算得 2.236×1.1124/(91.036×0.2000) 的结果为 0.1366122. 後有效數
北京工业大学 2017 ——2018 學年第 2 学期	字运算规则应将结果修约为: ()。
《分析化学》 考试试卷 A 卷	(A) 0.14 ₁ (B) 0.1366 ₁ (C) 0.137 ₁ (D) 0.13661 4、用 Na ₂ CO ₃ 作基准物质标度 HCI 时,如 Na ₂ CO ₃ 含有少量 NaHCO ₃ ,则使标定
考试说明:	н的 нсі 浓度()。
本人已学习了《北京工业大学考场规则》和《北京工业大学学生违纪处分	(A) 偏高: (B) 偏低:
条例), 承诺在考试过程中自觉遵守有关规定,服从监考教师管理,诚信考试, 做到不远纪、不作弊、不普考。若有违反,愿接受相应的处分。	(C) 视使用的指示剂而定: (D) 无影响。 5、H ₃ PO ₄ *的共轭碱是 (
做到不透紀、不作弊、不管考。看有是这、是这个	(A) H ₃ PO ₄ ; (B) HPO ₄ ² ; (C) PO ₄ ³ ; (D) OH
承诺人: 学号: 班号:	6、共轭酸碱对的 K。与 K。间的关系是: ()
	(A) $K_x = K_5$: (B) $K_x \times K_5 = 1$:
往,本试卷共 <u>4</u> 大题,共 <u>6</u> 页,淘分 100 分,考试时必须使用卷后附加的 统 一答题纸和草稿纸。	(C) $K_a \times K_b = K_w$: (D) $K_a / K_b = K_w$
卷 面 成 鎖 汇 总 表 (阅卷教师填写)	7、某溶液主要含有 Ca ²⁺ , Mg ²⁺ , 和极少量 Fe ²⁺ , Al ³⁺ 。 今在酸性介质中加入三
	乙醇胺、调 pH=10,以 EDTA 滴定,用铬黑丁为指示剂,则溅出的是什么物质
満分	的量? ((A) Mg ²⁺ ; (B) Ca ²⁺ ; (C) Ca ²⁺ 和 Mg ²⁺ 的总量; (D) Fe ³⁻ 和 Al ²⁺ 的总量。
得分	(A) Mg": (B) Ca"; (C) Ca 和 mg 加加加。 8、BaSO4 沉淀在 0.1 mol/L KNO3 落液中的溶解度较某在纯水中的溶解度为大。
## 一、选择题 (每题 1 分, 共 10 分)	其合理的解释是()。
THE REAL WAY.	
、分析测定中的随机误差,就统计规律来讲,以下不符合的是: ()	(1) 形成过饱和溶液。
、分析兩定中印刷印度之, \$P\$ () 数值固定不变;	(C) 斯拉双亞: 9、在使用基准物质 Na ₂ C ₂ O ₄ 标定 KMnO ₄ 溶液液度时,加热反应溶液的目的是:
(3) 数値随机可变:	()
) 數值總机刊文:) 大误差出现的概率小, 小误差出现的概率大;	11) 在 14% 26% 由 00% 86% (B) 赶掉反应中生成的 CO2;
4. 出版於工 布提第出现的概率均等。	(D) fm体 KMnO4 与 Na2C2O4 区区的运送。
数值相等的正、贝映室田现印版中20年。 有一组数据,从小到大排列为: X ₁ , X ₂ ,, X _n , 现用 Grubbs 法检验有无可	一种大人。
有一组数据,从小到人787-2725。	10、一有色溶液对来放下几时放伍性 3 8 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9
$T = \vec{x} - \vec{x}_1 _2$ (B) $T = \vec{x}_0 - \vec{x}_1 _2$	町、親神を元はスプロ (C) A ² ; (D) A ^{1/2} 。
$T = x_n - x_{n-1} _x$ (D) $T = \overline{x} - x_n _x$	(A) 2A; (B) A) 24
第1页共4页	第2页共4页
第1页共4页	第2页共4页
	第2页共4页
在實工业大學 2017—2018 中年第 2 中期(分析化學) 中以以母	第 2 页 共 4 页 数果工业大学 2017—2018 学年第 2 审Ⅲ(2016年) - 专以认为
	北京工业大学 2017—2018 学年第 2 学期 (20 听记 中) 电 对比电
表第五金大学2017-2018 学年第2学期(音析记学) 考试区专	北京工业大学 2017—2014 专项第 2 专案(分析化学) 专式试告
意思工业大学2017—2018 学年第2学前(20年0年) 专述证券 等分 二、填空(每空1分,共25分) 1、分析天平移植的统对语类类(2017年	北京工意大学2017-2015 号等第1号前(分析化学) 有水水を 書き 三、簡答題(毎週5分・共15分)
金克工业大学2017-2011 学年第2学期(分析0年) 年以15年 李 会 二、填空(每空 1 分,共 25 分) 1、分析天平称量的绝对误差为 0.2 ms, 希察未测定结果的相对误差小于 0.1%。 则称量物质的最小则量坐在(*************************************
生意工业大学2017—2018 学年第2学期 6 分析化学 》 专以记录	
生意工意大学2017-2018 学年第2 学期 (分析化学) 专以比专	
意實工业大學 2017—2018 学年第 2 学而 (当年0 年) 专业证券 (
金克工业大学2017—2018 学年第2 学期(沙斯亞學) 专业证券 - 、填空 (每空 1 分, 共 25 分) 1、分析天平移植的绝对误差为 0.2 mg, 带要求测定结果的相对误差小于 0.1%。 则称重物质的最小质量应在 () 在 以上,确定等读数的绝对误差为 0.02 mL, 者要求测定结果的相对误差小于 0.1%。则谓耗调定剂体积量小应控制在 () 加 以上。 2、 英式牌处分析测得含值为 41.24%、41.27%、41.23%和 41.26%,则分析结果的平均值为 (),平均偏差为 (),标准偏差为 ()。 3、氧化还原指示剂的变色范围为; ()。	
意實工业大學 2017—2018 学年第 2 学期 (资析位學) 考试证明 事 会	東京正文字 2017-2018 申号第 2 世際(分析化学) 電水送物 東京 三、 筒答題 (毎題 5 分・共 15 分) 1. 有一単色光遠过厚度为 1 cm 的有色路線、 英速光率 下为 80%。 若遠过 2 cm 厚度的相同溶液。 其造光率 力多少? 2. 用 0.1000 mol.L ⁻¹ 的 Cc **溶液液 2 2.000 m.L 等浓度的 Fe ² *溶液。 血 Ce ³ *溶液 的加入量分为 10 m.L 和 4 dm. 时, 体系的电位分别为多少? (已知 デッパット・ - 0.68 V) 3. 写出络合滴定的林寿误差公式,并简述影响络合滴定准确度的因素? 東身
生意工业大学2017—2018 学年第2学期(学新化学) 考试证明 中央 2 学期 (分析天平称量的绝对误差为 0.2 mg. 希要求测定结果的相对误差小于 0.1%。 则称量物质的最小质量定在 () g 以上,确定管该数的绝对误差为 0.02 mL,若要求测定结果的相对误差小于 0.1%。则谓耗满定剂体积最小应控制在 () mL 以上。 2、 实试律经分析测得含锰为 41.24% 41.25% 41.23%和 41.26%,则分析结果的平均值为 (),平均偏差为 (),标准确定为 ()。 3、氧化还原指示剂的变色范围为 ()。	
生意工业大学2017—2018 学和第1 学期(资料记录) 中域记录 事 会	東京 (全年 2017 - 2018 中年度 1 年前 (分析 0.年) 年が成年
意實工意大學 2017—2018 學和第 2 學而 (生業工を大き 2017-2018 単年版:単和 (分析化学) なが成を) なが成を (年 の) 三、 簡各題 (毎題 5 分 , 共 15 分)
	生業工金大を 2017-2018 申申第 : 申前 (治析化を) 申が水を ・ 衛各廳 (毎題 5 分 . 共 15 分) 1. 有一単色光谱过厚度为 1 cm 的有色溶液、 其透光率 丁为 80%。 有通过 2cm 厚度的相同溶液、 其透光率 力多少 ? 2. 用 0.1000 mol.1 * 約 (c* 常液液炎 20.00 mL 等液度的 *2* 溶液。 此 Ca* 溶液 的加入量分为 10 mL 70 40 mL 10 t 体系的电位分别为多少 ? (已知 デール・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・
無實工或大學 2017—2018 學和第 2 學期 (旁新位學) 考试证明 1、分析天平称嚴的绝对误差为 0.2 mg, 带要求測定結果的相对误差小于 0.1%。 则称囊物质的最小质量应在 (

************************************	1. 有一単色光端过厚度为1 cm 的有色溶液、 天透光率 T 为 80%、 若通过 2cm 厚度的相同溶液、 其透光率力多少? 2. 用 0.1000 mol.1: 如 6c* 溶液液定 20.00 mL 容浪度的 xe*溶液。 面 Ce*溶液 的加入量分别为10 mL 和 40 mL 时, 体系的电位分别为8少? (已知 タール・144年) でデーバル・20.68 い 3. 項出络合滴定的林寿误差公式、并简述影响络合滴定准确度的因素? 1. 若采用已知确定标准偏差 (6) 为 0.041%的分析氯化物的方法、重复三次测定基金重试样,测得结果的平均值为 21.46%、计算 95% 重信水平 (u=1.96) 时平均值的重信区间。 2. 需要 pH = 4.1 的缓冲溶液、现以 HAC 和 NAAC 米配制。试束(NAAC)(THAC)。已知 HAC 的平衡常数为 1.8 × 10 ⁵ 。 3. 标取基准物 K2Cr ₀ O ₇ 0.1301 g 干燥形粗中,加水溶解后,用于标定 Na ₅ S ₂ O ₅ 标准溶液的浓度。已知用 Na ₅ S ₂ O ₅ 标准溶液的浓度。(M ₁₂₀₂₀₀₇ 294.18) Cr ₂ O ₇ ** +6S ₂ O ₃ ** = 2Cr** +3S ₄ O ₆ ** 4、计算 pH=9.0 的 NH ₅ 和 NH ₄ "缓冲溶液中 Ni-EDTA 配合物的条件稳定常数离 NH ₃ 的浓度为 0.1 mol/L。已知 Ni(NH ₃)% 则累积常数对数值。 2.75、4.95、67.79、8.50、8.49。 igKsiny=18.67。 lgα ₂ ng ₁₀ =1.28。 igus ₂₀ ng ₁ 0.1.

第3页共4页

第4页共4页