# 暴化验员技师申请总结

来源：网络 作者：梦醉花间 更新时间：2024-09-11

*第一篇：暴化验员技师申请总结工作总结自1997年进入司以来，一直在质量管理部门工作。前后从事过中间体、成品、原料、包材的检测，熟练掌握了各产品的检测方法及注意事项。在工作，始终以“一丝不苟、胆大心细、一次成功、手到心到”为自己的工作准则，...*

**第一篇：暴化验员技师申请总结**

工作总结

自1997年进入司以来，一直在质量管理部门工作。前后从事过中间体、成品、原料、包材的检测，熟练掌握了各产品的检测方法及注意事项。在工作，始终以“一丝不苟、胆大心细、一次成功、手到心到”为自己的工作准则，工作严谨务实力求创新，以“严格过程管理，注重过程细节”的理念，尽心尽力做好本职工作。以高级分析技师作为自己的目标，同时也作为自己的责任。曾两度被评为公司级优秀员工，在2024年被评为初级技师，回顾这些年的工作，概括的总结如下：

一、工作不断观察总结，积极参与检测方法的制定： 2024年．我被分配到原料，从事原料的检测与控制，在短短的一个月时间里，已熟练掌握各原料与包材的检测方法的检测及注意事项，同时不断加强自己的理论学习，结合xxx与xxx的性质及检测方法，并通过自己的实践及总结，摸索出xxxxx产过程中中间体混酸的检测方法，为二xxxxx生产控制提供一个关键控制点，对工艺的安全运行及收率的提高提供了一定依据。

二、工作中不断对检测的方法进行优化与改进：

2024在xxxx、xxxxx、xxx、xxxx水溶液的检测过程中，发现过程检测过程，有很多的缺陷，通过多次的反复的实验与对比及和部门各员工探讨，对其检测方法进行改进，并通过了验证被最终确定。2024年在对xxxx的性质深入研究后，同时结合其性质相似的物质的检测方法，将xxxx的液相归一法检测，改为气相归一法检测，大大节省了检测成本，同时提高xxx的检测效率。

三、工作过程中不断加强对专业理论知识的学习及安全知识的掌握：

在工作之余，利用闲暇时间，不断充实丰富自己的专业理论知识及安全知识，曾两次两次代表部门参加安全环保专业知识竞赛，连续两次在年终规范化考评中取得优秀成绩。在安全环保知识的学习过程，结合实际的工作，发现本部门留样室及档案室没有配备相应的应急消防器材，一旦发生火灾等突发事件，应急将会滞后，损失重大，鉴于此向部门提出合理化建议，并得到安环部的

认可；为了便于异常的查询及提供学习教材，在工作过程中，建立异常信息电子台账，为工作提供方便。

四、工作中，热心带徒，为企业培养后备人才：

正如“一花开放不是春，满花开放春满园”，在工作中不断提高自己专业技能的同时，还是热心带徒，精心育才，先后带40多名徒弟，带徒过程中，坚持“循序善诱、言传身教、既教专业技术、又教做人品德”。正所谓岁岁桃李满芬芳、年年后浪逐前浪，我用心血和汗水，为企业蓄积了充足的后备人力资源。

社会不断进步，技术不断革新，企业不断壮大，我也不断工作中学习，在学习中不断进步，注重理论实践相结合，努力提高自己与团队的协作能力，使自己在技术水平及管理水平上不断有新的提高，为新农的进步做出自己的努力，实现个人与企业的双赢。

**第二篇：技师申请总结**

工作总结

自1997年进入司以来，一直在质量管理部门工作。前后从事过中间体、成品、原料、包材的检测，熟练掌握了各产品的检测方法及注意事项。在工作，始终以“一丝不苟、胆大心细、一次成功、手到心到”为自己的工作准则，工作严谨务实力求创新，以“严格过程管理，注重过程细节”的理念，尽心尽力做好本职工作。以高级分析技师作为自己的目标，同时也作为自己的责任。曾两度被评为公司级优秀员工，在2024年被评为初级技师，回顾这些年的工作，概括的总结如下：

一、工作不断观察总结，积极参与检测方法的制定：

2024年．我被分配到原料，从事原料的检测与控制，在短短的一个月时间里，已熟练掌握各原料与包材的检测方法的检测及注意事项，同时不断加强自己的理论学习，结合硫酸与硝酸的性质及检测方法，并通过自己的实践及总结，摸索出二甲戊灵生产过程中中间体混酸的检测方法，为二甲戊灵的生产控制提供一个关键控制点，对工艺的安全运行及收率的提高提供了一定依据。

二、工作中不断对检测的方法进行优化与改进：

2024在30%液碱、吡虫啉原药、纯碱、25%3A催化剂水溶液的检测过程中，发现过程检测过程，有很多的缺陷，通过多次的反复的实验与对比及和部门各员工探讨，对其检测方法进行改进，并通过了验证被最终确定。2024年在对四氯吡啶的性质深入研究后，同时结合其性质相似的物质的检测方法，将四氯吡啶的液相归一法检测，改为气相归一法检测，大大节省了检测成本，同时提高四氯吡啶的检测效率。

三、工作过程中不断加强对专业理论知识的学习及安全知识的掌握：

在工作之余，利用闲暇时间，不断充实丰富自己的专业理论知识及安全知识，曾两次两次代表部门参加安全环保专业知识竞赛，连续两次在年终规范化考评中取得优秀成绩。在安全环保知识的学习过程，结合实际的工作，发现本部门留样室及档案室没有配备相应的应急消防器材，一旦发生火灾等突发事件，应急将会滞

后，损失重大，鉴于此向部门提出合理化建议，并得到安环部的认可；为了便于异常的查询及提供学习教材，在工作过程中，建立异常信息电子台账，为工作提供方便。

四、工作中，热心带徒，为企业培养后备人才：

正如“一花开放不是春，满花开放春满园”，在工作中不断提高自己专业技能的同时，还是热心带徒，精心育才，先后带40多名徒弟，带徒过程中，坚持“循序善诱、言传身教、既教专业技术、又教做人品德”。正所谓岁岁桃李满芬芳、年年后浪逐前浪，我用心血和汗水，为企业蓄积了充足的后备人力资源。

社会不断进步，技术不断革新，企业不断壮大，我也不断工作中学习，在学习中不断进步，注重理论实践相结合，努力提高自己与团队的协作能力，使自己在技术水平及管理水平上不断有新的提高，为新农的进步做出自己的努力，实现个人与企业的双赢。

**第三篇：化验员技师考证培训**

质量技术监督行业职业技能鉴定实训基地

【广电质培字 化检第201210】

关于化学检验员技师、高级技师国家职业资格鉴定通知 各企业及有关人员：

《劳动法》、《职业教育法》以及国家劳动和社会保障部2024年第六号令《招用技术工种从业人员规定》的文件精神，国家在十二五期间强调实行职业资格证书准入制度，在全社会建立学历证书和职业资格证书并重的人才结构。化学检验人员考核已经纳入国家职业资格管理体系，从事化学检验人员必须持证上岗。为此：广电质量学院（信息产业部军工电子602计量站）特举办“化学检验员国家职业资格鉴定班”。具体安排如下：

一、鉴定对象：

企、事业单位中从事化学检验的人员；从事农药残留和成分检验、涂料生产和成分检测、化妆品种类的检验和有害物化学成分的分析人员、钢铁企业各种金属材料的元素检验、化学生产企业、经销单位、质量监督部门、化学检验部门及有关科研、管理部门的技术人员、化学专业院校的教师和研究生。

二、申报条件

技师（具备下列条件之一者）

(1)取得本职业高级职业资格证书后，连续从事本职业工作5年以上，经本职业技师正规培训达规定标准学时数，并取得毕（结）业证书。

(2)取得本职业高级职业资格证书后，连续从事本职业工作8年以上。

(3)取得本职业高级职业资格证书的高级技工学校本职业（专业）毕业生，连续从事本职业工作2年以上。

(4)取得的大专以上本专业或相关专业毕业证书，连续从事本职业工作5年以上。高级技师（具备下列条件之一者）

(1)取得本职业技师职业资格证书后，连续从事本职业工作3年以上，经本职业高级技师正规培训达规定标准学时数，并取得毕（结）业证书。

(2)获得技师职业资格证书后，连续从事本职业工作5年以上

三、鉴定内容：

国家强制的化学检验基础知识及操作技能，主要内容包括：

1.化学检验基础；2.误差分析和数据处理；3.常用化学分析技术；

4.常用仪器分析技术；5.化学危险品管理；6.仪器实操；

7.实验室管理和日常规范。

三、鉴定方式：

本职业鉴定分理论知识考试和技能操作考核，理论知识考试采用笔试方式，技能操作考核采用现场实际操作方式进行。两项考试（考核）均采用百分制，皆达60分以上者为合格。结业后，由劳动和社会保障部颁发相应国家级化学检验技师和化学检验高级技师职业资格证书（证书长期有效，无需年审，该证书是化学检验人员职业技能水平的资格凭证）。

四、职业资格鉴定等级及费用：

本次鉴定为技师和高级技师另行安排（提前通知）。其中技师资格3500元；高级技师4900元。（含教材、资料、培训考核、证书及午餐等费用），住宿统一安排，费用自理。

五、培训地点：信息产业部602计量测试站---广州市天河区黄埔大道西平云路163号

六、培训时间：10月28-31号 每月定期开班

七、联系方式：联系人：方锡林 联系电话：\*\*\* & 020-38699960-8111

电子邮箱：fangxl@grg.net.cn，传真：020-38696502（培训中心收）。

信息产业部军工电子602计量测试站

质量技术监督行业职业技能鉴定实训基地

**第四篇：技师申请**

关于周红涛同志申请放射技师的

考 核 报 告

周红涛，男，生于1966年3月，1993年6月参加工作，2024年9月取得放射技术员高级工资格等级证书。本人自参加工作以来，一直在本单位从事放射技术工作。

该同志参加工作以来，能够努力学习马列主义、毛泽东思想、“三个代表”重要思想，能够刻苦学习本专业理论知识，工作踏实恳干，开拓创新，积极履行岗位职责，遵守职业道德规范和单位各项规章制度，热心服务病人，受到了领导和同志们的好评。

现根据机关事业单位工人岗位等级考试有关规定、个人申请、单位考核，该同志符合报考条件。

内乡县赤眉镇卫生院

二〇一五年一月二十三日

**第五篇：电厂化验员技师考试试题(一级)**

电厂化验员考试试题（一级）

一填空题（32分）

1、化验中常用到的火碱是指，三酸是指、、。

2、化验中常用的测定溶液的PH值仪器有和。

3、常用的单位，mg/m3。

4、滴定时最好每次都以开始，可减少误差，滴定时速度不宜

太快，切不可流下。

5、混合床内的阳树脂采用浓度为阴树脂采用处

理，浓度为。

6、水的化学除盐处理过程中，最常用的离子交换树脂

是；；；等四种。

7、离子交换树脂长期使用后，颜色变深，工作交换容量降低，其原因是的污染所致。一般可用和进行处理。

8、离子交换器再生时，若再生液的浓度过大，则由于，降低。

9、混合床离子交换器反洗分层的好坏与反洗分层时的有关，同时也与有关。

10、水温升高，水的粘度，物质在水中的扩散速度导率，对金属的腐蚀速度。

11、水在火力发电厂的生产过程中，主要担负着和的作用。

二、选题题（15分，第6题2分,其他每题1分）

1、指出下列滴定分析操作中，规范的操作是（）

A、滴定之前，用待装标准溶液润洗滴定管三次 B、滴定时摇动锥形瓶有少量

溶液溅出

C、在滴定前，锥形瓶应用待测液淋洗三次 D、滴定管加溶液不到零刻度1cm

时，用滴管加溶液到溶液弯月面最下端与“0”刻度相切

2、化学烧伤中，酸的灼伤最常见，应用大量的水冲洗，然后用（）冲洗，再

用水冲洗。

A、0.3mol/LHAC溶液 B、2%NaHCO3C、0.3mol/LHCL溶液D、2%NaOH溶液

3、普通分析用水的PH值应在（）内。

A、5～6 B、5～6.5 C、5～7.0 D、5～7.54、比较两组测定结果的精密度（）。

甲组：0.19%，0.19%，0.20%0.21%0.21%

乙组：0.18%，0.20%，0.20%0.21%0.22%

A、相同B、甲比乙组高C、乙组比甲组高D、无法判别

5、滴定管在记录读数时，小数点后应保留（）位。

A、1B、2C、3D、46、配制0.1mol L-1 NaOH标准溶液,下列配制错误的是（M=40g/mol）()

A、将NaOH配制成饱和溶液，贮于聚乙烯塑料瓶中，密封放置至溶液清亮，取清液5ml注入1升不含CO2的水中摇匀，贮于无色试剂瓶中。B、将4.02克NaOH溶于1升水中，加热搅拌，贮于磨口瓶中。C、将4克NaOH溶于1升水中，加热搅拌，贮于无色试剂瓶中。D、将2克NaOH溶于500ml水中，加热搅拌，贮于无色试剂瓶中。

7、在分光光度法分析中，使用（）可以消除试剂的影响。

A、用蒸馏水 B、待测标准溶液 C、试剂空白溶液 D、任何溶液

8、(1+5)H2SO4这种体积比浓度表示方法的含义是()。

A、水和浓H2SO4的体积比为1：6B、水和浓H2SO4的体积比为1：5

C、浓H2SO4和水的体积比为1：5D、浓H2SO4和水的体积比为1：69、标定HCl时，未用HCl洗涤滴定管．将使测得的HCl浓度()

A、偏高B、偏低C、无变化D、无法判断

10、酸碱指示剂变色的内因是指示剂本身（）的变化。

A、浓度；B、温度；C、结构；D、pH11、仪器分析适用于生产过程中的控制分析及（）组分的测定。

A、微量B、常量C、高含量D、中含量

12、电厂水处理给水加NH3的目的是（）。

A、防止铜腐蚀；B、防止给水系统结垢；C、调节pH值到碱度；D、调节pH值，防止钢铁腐蚀。

13、锅炉水冷壁管结垢后可造成（）。

A、传热增强，管壁温度升高；B、传热减弱，管壁温度降低；C、传热增强，管壁温度降低；D、传热减弱，管壁温度升高。

14、天然水经 Na型离子交换器处理后，水中的含盐量（）。

A.有所降低；B.略有增加；C.基本不变D、可能升高也可能降低

三、判断题（对的在括号内打√，错的打×，15分）

1、滴定管、容量瓶、移液管在使用之前都需要用试剂溶液进行润洗。（）

2、移液管移取溶液经过转移后，残留于移液管管尖处的溶液应该用洗耳球吹入容器中。（）

3、配制硫酸、盐酸和硝酸溶液时都应将酸注入水中。（）

4、比色分析时，待测溶液注到比色皿的四分之三高度处。（）

5、使用分析天平应遵守有关规定，对分析天平应进行定期校验。（）

6、天平空载达到平衡时，指针的位置称为零点。（）

7、在实验室中浓碱溶液应贮存在聚乙烯塑料瓶中。（）

8、溶液的密度越大，比重计浸入该液体也就越深。（）9、721分光光度仪使用时，可以直接使用，不用提前开机。（）

10、采样是化验分析的关键环节，采样的是否由代表性，决定化验结果的成败，因此不同的介质因采样不同的方法。（）

11、化验分析时禁止使用没有标签的药品。（）

12、配制NaOH标准溶液时，所采用的蒸馏水应为去CO2的蒸馏水。（）

13、在分析测定中，测定的精密度越高，则分析结果的准确度越高。（）

14、EDTA与金属离子配合时，不论金属离子是几价，大多数都是以1∶1的关系配合。（）

15、测定浑浊水的色度时，要用滤纸过滤去除悬浮物。（）

四、简答题（10分）

锅炉水的分析项目主要有哪些?为什么要分析这些项目?

五、名词解释（8分，4×2）

1、重复性：

2、空白实验：

六、计算题（要求有计算过程，1题8分，2题12分）

1、用95%的氯化钠溶液，配制70%的氯化钠溶液500ml,如何配制？氯化钠：58.52、配制0.1mol/L的盐酸标准溶液10L,所用的盐酸质量百分数为37%，密度为

1.19g/mL，理论上所需体积为多少ml? HCL:36.5

本文档由站牛网zhann.net收集整理，更多优质范文文档请移步zhann.net站内查找