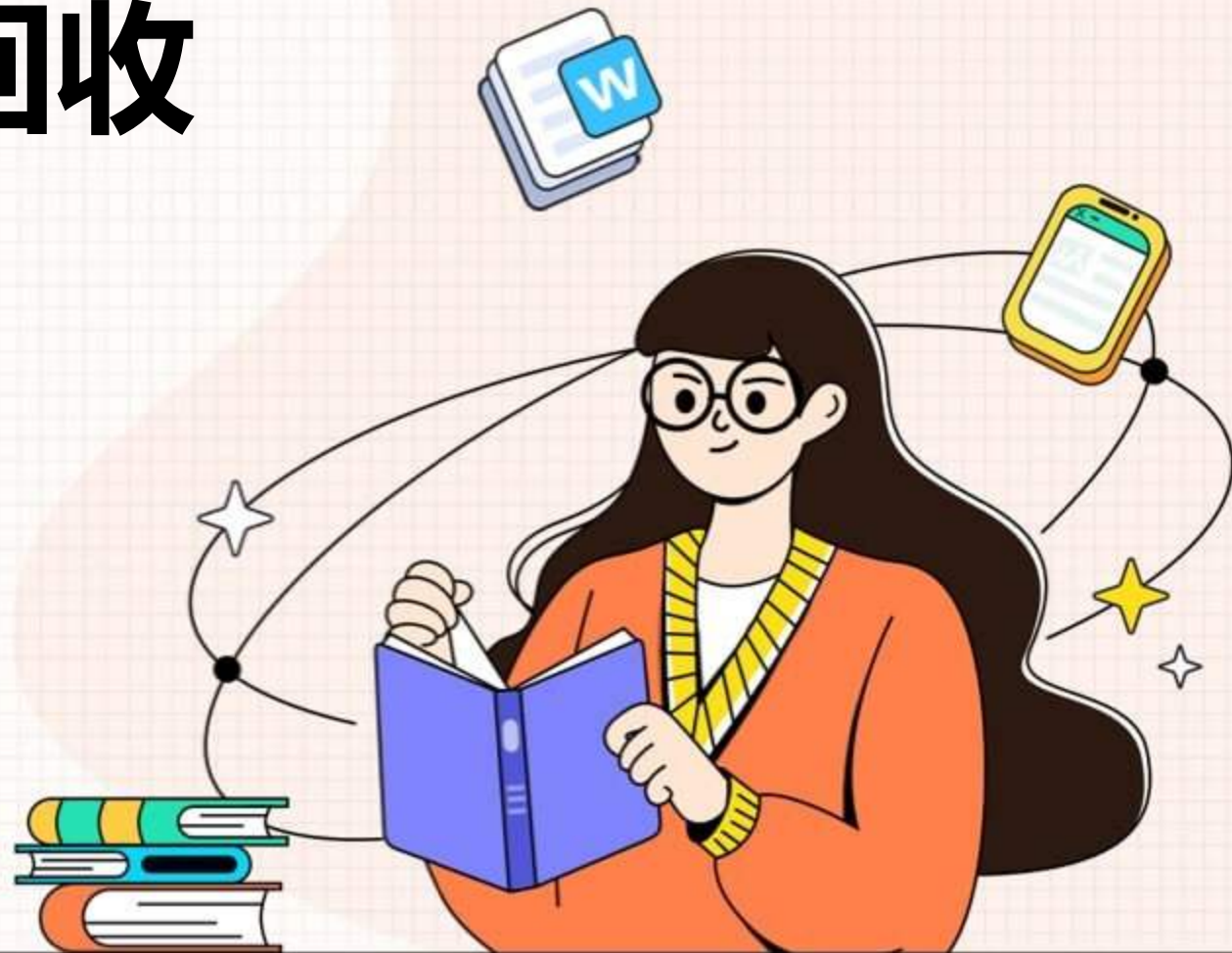




氯化钾浮选尾盐回收 研究探索

汇报人：

2024-01-17



目录

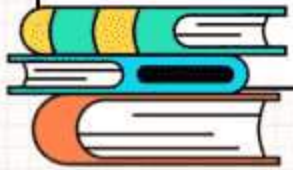
CONTENTS

- 引言
- 氯化钾浮选尾盐性质分析
- 氯化钾浮选尾盐回收方法及原理
- 实验设计与实施
- 氯化钾浮选尾盐回收效果评价
- 结论与展望





01 **引言**





研究背景和意义

氯化钾浮选尾盐大量堆积

随着氯化钾浮选工艺的广泛应用，尾盐大量堆积成为亟待解决的问题。



回收再利用的经济价值

通过回收再利用尾盐中的有用成分，可以实现资源的有效利用，同时带来经济效益。



资源浪费和环境污染

尾盐未得到有效利用，不仅浪费资源，还可能对环境造成污染。



国内外研究现状及发展趋势

国内外研究现状

目前国内外对氯化钾浮选尾盐的回收再利用已有一定的研究基础，但尚未形成成熟的工业化技术。

发展趋势

随着环保意识的提高和资源循环利用的需求，氯化钾浮选尾盐的回收再利用技术将成为研究热点。





研究目的和内容



研究目的

本研究旨在探索氯化钾浮选尾盐的有效回收再利用技术，提高资源利用率，减少环境污染。

研究内容

主要包括尾盐性质分析、回收工艺研究、再利用途径探索等。



02 氯化钾浮选尾盐性质分 析



尾盐成分及性质

01



主要成分

氯化钾浮选尾盐主要由氯化钾、氯化钠及少量杂质组成。

02



物理性质

尾盐呈白色或灰白色，结晶状或粉末状，易溶于水。

03



化学性质

尾盐在水中离解成钾离子和氯离子，具有离子化合物的典型性质。



尾盐粒度分布及形态特征



粒度分布

尾盐粒度分布广泛，从细粉到粗粒不等，具体分布取决于生产工艺和原料性质。

形态特征

尾盐晶体形态多样，有立方体、八面体等，晶体表面光滑或有缺陷。



尾盐溶解度和溶液性质

溶解度

氯化钾在水中的溶解度随温度升高而增大，但受其他盐类影响较小。

溶液性质

氯化钾溶液呈中性或微碱性，具有良好的导电性和稳定性。在溶液中，钾离子和氯离子可与其他离子发生交换反应。



03 氯化钾浮选尾盐回收方法 及原理





回收方法概述



浮选法

利用氯化钾与杂质的物理化学性质差异，通过浮选剂的作用，使氯化钾与杂质分离，达到回收的目的。



重选法

根据氯化钾与杂质的密度差异，通过重力分选的方式实现二者的分离。



溶解结晶法

利用氯化钾在水中的溶解度随温度变化的特点，通过加热溶解、冷却结晶的方式回收氯化钾。



浮选法回收原理及工艺流程

浮选原理

浮选法主要利用氯化钾与杂质在润湿性、荷电性等方面的差异，通过添加适量的浮选剂，使氯化钾附着在气泡上随之上浮，而杂质则留在矿浆中，从而实现二者的分离。

VS

工艺流程

原矿浆准备→浮选剂添加→充气搅拌→泡沫产品收集→尾矿处理。

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：
<https://d.book118.com/087001104062006115>