



بازیابی و استحصال وانادیوم از کانسنگ آهن چغارت

سید عباس طباطبایی^۱، غلامحسین قربان کریمی^۲

دفتر تحقیق و توسعه شرکت سهامی خاص سنگ آهن مرکزی

ایران - بافق

کارشناس ارشد فرآوری مواد معدنی

کارشناس ارشد فرآوری مواد معدنی-پایگاه ملی داده های علوم زمین کشور

چکیده:

یکی از عمده ترین منابع وانادیوم، سنگ آهن های تیتانیوم و وانادیومدار است که ذخایر عظیمی از آن در مناطق آهن دار ایران مرکزی وجود دارد و از جمله می توان به ذخیره سنگ آهن چغارت با عیار 5vO_5 ٪ -۰/۳ -۰/۵ اشاره کرد. جهت بررسی امکان بازیابی و استحصال وانادیوم از کانسنگ آهن چغارت، پس از تهیه نمونه نماینده معدن، در آغاز مطالعات شناسایی وانادیوم از دیدگاه فرآوری صورت گرفت. با انجام مطالعات کانی شناسی و در پی آن به کمک میکروسکوپ الکترونی مشخص شد که وانادیوم کانی مستقل ندارد و به صورت جانشینی به جای آهن سه ظرفیتی، در شبکه منیتیت متمرکز شده است. پس از انجام مطالعات لوله دیویس، درجه آزادی کانی منیتیت وانادیوم دار زیر 150 میکرون تعیین شد و در ادامه مشخص شد که روش پر عیار سازی مغناطیسی شدت پایین به شیوه تر، جهت تولید یک کنسانتره منیتیت وانادیومدار مناسب است. پس از مراحل خردایش، در مرحله پر عیار سازی به کمک دو نوع جدا کننده مغناطیسی شدت پایین شامل بلوریبون و اریز، در مقیاس آزمایشگاهی و نیمه صنعتی، از کانسنگ با عیار 5vO_5 ٪ -۰/۴٪ -۰/۴٪ 5vO_5 ٪ -۰/۴٪ و بازیابی بیش از 94 درصد حاصل گردید. در مرحله استحصال وانادیوم، کنسانتره منیتیت پس از آمیختن با مقدار معین نمک کربنات سدیم و گندله سازی، به مدت زمان معین در دمای حدود 1000°C تشویه شده و سپس تحت فرآیند لیچینیگ با آب به کمک همزن قرار گرفت. پارامترهای مؤثر بر فرآیند استحصال وانادیوم شامل دمای تشویه، دانه بندی خوراک تشویه، مدت زمان تشویه و غلظت نمک می باشد که مقدار بهینه هر کدام به ترتیب C_{1100}^{106} میکرون، 3 ساعت و 13% تعیین گردید. در مطالعات اکسیداسیون مشخص شد هر چه اکسیداسیون کنسانتره در طی تشویه کامل تر صورت گیرد، بازیابی وانادیوم بیشتر خواهد بود. در مرحله تشویه نمکی- لیچینگ با آب، از تشویه کنسانتره منیتیت چغارت به حجم 1 کیلوگرم با عیار $22/0$ درصد وانادیوم، در یک مرحله لیچینگ، محلولی با حجم ppm_{600} و عیار CC_{3000} وانادیوم و بازیابی بیش از 80 درصد حاصل گردید.