

Винахід стосується галузі водопідготовки і може бути використаний для переробки стоків промислових підприємств, а також природних мінералізованих вод, основними домішками яких є хлорид і сульфат натрію. Спосіб переробки мінералізованої води включає попереднє зм'якшення води, концентрування солей з одержанням чистої води і розсолу, підлучення і донасичення останнього, його охолодження з виділенням кристалів сульфату натрію, повторне випарювання маточного розчину й охолодження з вилученням хлориду натрію. Розсіл донасичують хлоридом натрію до співвідношення  $\text{Na}_2\text{SO}_4 : \text{NaCl}$  як 1 : (1,6 - 2,0), кристалізацію сульфату натрію ведуть при температурі  $-8 - (-10)^\circ\text{C}$ , вилучені кристали промивають насиченим при  $40^\circ\text{C}$  розчином сульфату натрію при співвідношенні промивного розчину до сульфату натрію 1:1 з поверненням його в процес на кристалізацію, зі звільненого від сульфату натрію маточного розчину вилучають частину хлориду натрію, що промивають насиченим при  $20^\circ\text{C}$  розчином хлориду натрію при співвідношенні промивного розчину до хлориду натрію (0,5 – 1,0) : 1, а упарений розчин з рештою частини хлориду натрію разом із промивним розчином розділяють на три потоки: один рециркулюють на випарювання разом з маточним розчином, одержаним після виділення хлориду натрію, другий направляють на донасичення вихідного розсолу, третій передають споживачеві у вигляді водного розчину. Виконання винаходу дозволяє підвищити сортність сульфату і хлориду натрію, що вилучаються з мінералізованої води, за рахунок підвищення концентрації основної речовини і зниження домішок хлориду і сульфату натрію в товарних продуктах, знизити витрати за рахунок зниження співвідношення  $\text{Na}_2\text{SO}_4 : \text{NaCl}$  як 1: (1,6 – 2,0).