

1. 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, який **відрізняється** тим, що 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)°С, вилучені кристали промивають насиченим при 40°С 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°С 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.
2. Спосіб за п. 1, який **відрізняється** тим, що на стадії вилучення хлориду натрію проводять кристалізацію не більше 60% хлориду натрію, який є в маточному розчині.
3. Спосіб за п. 1, який **відрізняється** тим, що при збільшенні концентрації сульфату натрію в першому потоці до 70 г/л, другий потік збільшують.