Спосіб очищення розчину натрію хлориду від сульфатів, який включає його змішування з реагентом, перемішування суспензії і фільтрування осаду, випарювання фільтрату і кристалізацію натрію хлориду, який **відрізняється** тим, що розчин натрію хлориду для змішування беруть із концентрацією сульфатів-іонів 3,0-5,0 мас. %, як реагент беруть помелений природний гіпс, співвідношення природного гіпсу і розчину натрію хлориду становить 1:(10-20), а перемішування проводять за температури 60-100 °С протягом 0,5-2,0 год.