

1. Спосіб отримання санітарно-гігієнічних відбілювальних засобів на основі гіпохлориту натрію шляхом хлорування розчинів, що містять гідроксид натрію, в колонах абсорбції насадного типу в області концентрацій, що виключають кристалізацію NaCl, який **відрізняється** тим, що хлоруванню піддають розчини-електролути виробництва соди каустичної, які містять гідроксид натрію в концентраціях 90-150 г/дм³ та хлорид натрію в концентраціях 160-215 г/дм³.

2. Спосіб за п. 1, який **відрізняється** тим, що розчини-електролути піддають хлоруванню безпосередньо або, для виключення кристалізації NaCl, їх заздалегідь розбавляють водою залежно від складу.

3. Спосіб за п. 1, який **відрізняється** тим, що область розчинів-електролути, які піддають хлоруванню безпосередньо, відділяють від області розчинів, які вимагають розбавлення водою, прямою, що виражається рівнянням: $\text{NaCl г/дм}^3 = 317 \text{ г/дм}^3 - 1,36 \text{ NaOH г/дм}^3$, причому, якщо $\text{NaCl г/дм}^3 < 317 \text{ г/дм}^3 - 1,36 \text{ NaOH г/дм}^3$, такі розчини піддають хлоруванню безпосередньо, якщо $\text{NaCl г/дм}^3 > 317 \text{ г/дм}^3 - 1,36 \text{ NaOH г/дм}^3$, розчин перед хлоруванням розбавляють водою, а при умові

$\text{NaCl г/дм}^3 = 317 \text{ г/дм}^3 - 1,36 \text{ NaOH г/дм}^3$ - здійснюють пробне хлорування зразка в лабораторному реакторі з механічним перемішуванням.

4. Спосіб за п. 3, який **відрізняється** тим, що міру розбавлення розчинів (γ) розраховують із співвідношення:

$$\gamma = \text{NaCl г/дм}^3 : \text{NaCl}_{\text{розб.}} \text{ г/дм}^3,$$

де $\text{NaCl}_{\text{розб.}} \text{ г/дм}^3$ - концентрація після розбавлення, яку розраховують по формулі:

$$\text{NaCl}_{\text{розб.}} \text{ г/дм}^3 = 317 \text{ NaCl г/дм}^3 : (\text{NaCl г/дм}^3 + 1,36 \text{ NaOH г/дм}^3).$$