saoviet

Thiáº¿t bá»‹ xá»- lÃ½ nÆ°á»›c

DÃ¢y chuyá»•n nÆ°á»›c tinh khiáº¿t cÃ´ng suáº¥t 2000 l/h

Quy trÃ¬nh cÃ´ng nghá»‡:
NÆ°á»›c Ä‘Æ°á»£c bÆ¡m hÃºt Ä‘Æ°a vÃ o láº§n lÆ°á»£t báº¯t Ä‘áº§u tá»« thiáº¿t bá»‹ **xá»- lÃ½ nÆ°á»›c** (xá»- lÃ½Â kim loáº¡i náº·ng)(thiáº¿t bá»‹ lá»•c thÃ´ vÃ thiáº¿t bá»‹ lá»•c tinh), thiáº¿t bá»‹ lá»•c cacbon, thiáº¿t bá»‹ **lÃ m má»•m nÆ°á»›c** sau Ä‘Ã³ Ä‘Æ°á»£c Ä‘áº©y qua thiáº¿t bá»‹ xá»- lÃ½ tinh, thiáº¿t bá»‹ tháº©m tháº¥u ngÆ°á»£c (mÃ ng RO). NÆ°á»›c sau khi qua mÃ ng lá»•c Ä‘Æ°á»£c Ä‘áº©y qua thiáº¿t bá»‹ xá»- lÃ½ thanh trÃ¹ng cáº¥p 1, qua thiáº¿t bá»‹ xá»- lÃ½ tiá»‡t trÃ¹ng cáº¥p 2, qua thiáº¿t bá»‹ lá»•c xÃ¡c khuáº©n cuá»‘i cÃ¹ng Ä‘áº¿n Ä‘iá»ƒm Ä‘Ã³ng thÃ nh pháº©m.
Chi tiáº¿t cÃ´ng nghá»‡:
Thiáº¿t bá»‹ xá»- lÃ½ kim loáº¡i náº·ng
- Thiáº¿t bá»‹ lá»•c thÃ´: Thiáº¿t bá»‹ nÃ y Ã¡p dá»¥ng phÆ°Æ¡ng phÃ¡p lá»•c ngÆ°á»£c - tháº©m tháº¥u, váº-t liá»‡u chá»§ yáº¿u gá»“m: CÃ¡t Tháº¡ch Anh, háº¡t Mn, Cháº¥t xÃºc tÃ¡c,â€¦CÃ¡c lá»›p váº-t liá»‡u nÃ y cho phÃ©p loáº¡i bá»• cÃ¡c táº¡p cháº¥t cÃ³ kÃ-ch thÆ°á»›c lá»›n, xá»- lÃ½ Fe vÃ Mn, cÃ¡c bÃ´ng tá»§a, tá»§a ná»¥ do quÃ¡ trÃ¬nh oxy hoÃ¡ táº¡o ra, thiáº¿t bá»‹ nÃ y cÃ³ thá»ƒ loáº¡i trá»« cÃ¡c táº¡p cháº¥t cÃ³ Ä‘Æ°á»•ng kÃ-nh lá»›n hÆ¡n 30Âµm nháº±m Ä‘Æ°a nÆ°á»›c Ä‘áº¡t Ä‘á»™ trong cÆ¡ báº£n.
- **Thiáº¿t bá»‹ lá»•c tinh***:* Chá»©c nÄƒng cá»§a thiáº¿t bá»‹ nÃ y cÅ©ng gáº§n giá»‘ng nhÆ° thiáº¿t bá»‹ lá»•c thÃ´, nÃ³ giÃºp loáº¡i bá»• má»™t pháº§n nhá»¯ng kim loáº¡i náº·ng nhÆ° Fe^{2+}, Mn^{2+}, â€¦.Thiáº¿t bá»‹ nÃ y Ã¡p dá»¥ng phÆ°Æ¡ng phÃ¡p lá»•c Ã¡p lá»±c, cÃ³ thá»ƒ loáº¡i bá»• Ä‘Æ°á»£c nhá»¯ng táº¡p cháº¥t cÃ³ kÃ-ch thÆ°á»›c lá»›n hÆ¡n 20 Âµm.
Thiáº¿t bá»‹ xá»- lÃ½ Cacbon: Táº¡i Ä‘Ã¢y xáº©y ra quÃ¡ trÃ¬nh háº¥p thá»¥ cÃ¡c cháº¥t Ä‘á»™c cÃ³ trong nÆ°á»›c Ä‘á»“ng thá»i loáº¡i bá»• mÃ u, mÃ¹i, vá»‹ vÃ cÃ¡c cháº¥t oxy hoÃ¡, cÃ¡c cháº¥t há»¯u cÆ¡ cÃ³ trong nÆ°á»›c lÃ thiáº¿t bá»‹ tiá»•n xá»- lÃ½ báº£o vá»‡ váº-t liá»‡u cho cÃ¡c thiáº¿t bá»‹ ná»‘i tiáº¿p phÃ-a sau.
Thiáº¿t bá»‹ lÃ m má»•m nÆ°á»›c:NÆ°á»›c nguá»“n sáº½ Ä‘Æ°á»£c qua thiáº¿t bá»‹ **lÃ m má»•m nÆ°á»›c** báº±ng cÃ¡ch cho tiáº¿p xÃºc vá»›i háº¡t nhá»±a trao Ä‘á»•i ion- loáº¡i cation Na^{+}. Táº¥t cáº£ cÃ¡c muá»‘i cÃ³ trong nÆ°á»›c sau khi qua lÃ m má»•m chuyá»ƒn thÃ nh muá»‘i Natri, cÃ²n cÃ¡c kim loáº¡i khÃ¡c nhÆ° Ca, Mg, Fe,â€¦ bá»‹ giá»¯ láº¡i á»Ÿ háº¡t nhá»±a cation. Chuáº©n Ä‘á»™ cá»©ng cá»§a nÆ°á»›c Ä‘Ã£ qua xá»- lÃ½ thá»±c táº¿ cÃ³ thá»ƒ báº±ng khÃ´ng. Ä‘á»™ pH vÃ Ä‘á»™ kiá»•m khÃ´ng thay Ä‘á»•i. NÆ°á»›c sau khi qua há»‡ thá»‘ng trao Ä‘á»•i ion hÃ m lÆ°á»£ng sáº¯t Ä‘Ã£ Ä‘Æ°a vá»• tiÃªu chuáº©n cho

phÃ©p 0,3 mg/l vÃ Ä‘á»™ cá»©ng cÅ©ng Ä‘Æ°a vá»• tiÃªu chuáº©n cá»§a nÆ°á»›c tinh khiáº¿t. Váº-t liá»‡u Ä‘Æ°á»£c xá»- lÃ½ sau má»™t chu ká»³ hoáº¡t Ä‘á»™ng sáº½ bÃ£o hoÃ vÃ Ä‘Æ°á»£c phá»¥c há»“i láº¡i tráº¡ng thÃ¡i ban Ä‘áº§u báº±ng viá»‡c hoÃ n nguyÃªn bá»Ÿi van tá»± Ä‘á»™ng.

Há»‡ thá»‘ng lá»•c cáº·n giáº-t cáº¥p:TÃ¡c dá»¥ng lá»•c cÃ¡c táº¡p cháº¥t cÃ³ kÃ-ch thÆ°á»›c khÃ¡ nhá»• so vá»›i lá»•c thÃ´ (KÃ-ch thÆ°á»›c 10Âµm - 1Âµm), sá»± phÃ¢n cáº¥p lá»•c nháº±m má»¥c Ä‘Ã-ch giáº£m Ã¡p lá»±c nÆ°á»›c trÃªn bá»• máº·t cÃ¡c lÃµi lá»•c Ä‘á»ƒ Ä‘áº£m báº£o khÃ´ng thay Ä‘á»•i kÃ-ch thÆ°á»›c lÃµi lá»•c trong quÃ¡ trÃ¬nh lá»•c, tÄƒng thá»•i gian sá»- dá»¥ng cÃ¡c lÃµi lá»•c.

Thiáº¿t bá»‹ tháº©m tháº¥u ngÆ°á»£c: Ä•Ã¢y lÃ thiáº¿t bá»‹ quan trá»•ng nháº¥t quyáº¿t Ä‘á»‹nh Ä‘áº¿n cháº¥t lÆ°á»£ng nÆ°á»›c thÃ nh phẩm. Táº¡i Ä‘Ã¢y dÆ°á»›i tÃ¡c dá»¥ng cá»§a Ã¡p xuáº¥t tháº©m tháº¥u(Ä‘Æ°á»£c táº¡o ra bá»Ÿi bÆ¡m cao Ã¡p) mÃ ng lá»•c tháº©m tháº¥u ngÆ°á»£c loáº¡i bá»• cÃ¡c ion kim loáº¡i cÃ³ trong nÆ°á»›c Ä‘á»“ng thá»•i xá»- lÃ½ Ä‘áº¿n 90% cÃ¡c vi khuẩn cÃ³ trong nÆ°á»›c. LÃ m cho nÆ°á»›c cÃ³ Ä‘á»™ tinh khiáº¿t cao. Cháº¥t lÆ°á»£ng nÆ°á»›c thÃ nh phẩm phá»¥ thuá»™c vÃ o Ã¡p xuáº¥t tháº©m tháº¥u vÃ cháº¥t lÆ°á»£ng nÆ°á»›c sau khi qua cÃ¡c thiáº¿t bá»‹ tiá»•n xá»- lÃ½ trÆ°á»›c RO. MÃ ng lá»•c RO chá»‰ váº-n hÃ nh Ä‘áº¡t hiá»‡u quáº£ vÃ cháº¥t lÆ°á»£ng cao nháº¥t khi nÆ°á»›c Ä‘i qua mÃ ng lá»•c pháº£i Ä‘áº£m báº£o cÃ¡c yÃªu cáº§u sau:

- NÆ°á»›c cÃ³ Ä‘á»™ cá»©ng cÃ ng nhá»• cÃ ng tá»‘t(
- KhÃ´ng cÃ³ cÃ¡c cháº¥t oxy hoÃ¡
- CÃ³ Ä‘á»™ trong cÃ ng lá»›n cÃ ng tá»‘t vÃ háº¡n cháº¿ vi khuẩn cÃ³ trÃªn mÃ ng vÃ¬ khi dá»«ng mÃ¡y vá»›i thá»•i gian lá»›n chÃ-nh cÃ¡c vi khuẩn nÃ y sáº½ lÃ m há»•ng mÃ ng. Ä•Ã³ lÃ cÆ¡ sá»Ÿ Ä‘á»ƒ chÃºng tÃ´i lá»±a chá»•n cÃ¡c thiáº¿t bá»‹ tiá»•n xá»- lÃ½ cho RO nhÆ° trÃªn. NÆ°á»›c sau khi qua RO Ä‘Æ°á»£c Ä‘Æ°a vÃ o bá»ƒ chá»©a nÆ°á»›c thÃ nh phẩm.

Xá»- lÃ½ thanh trÃ¹ng cáº¥p 1: NÆ°á»›c sau khi qua RO Ä‘áº£m báº£o hoÃ n toÃ n vá»• máº·t lÃ½ hoÃ¡ cá»§a nÆ°á»›c Ä‘Æ°á»£c xá»- lÃ½ báº±ng OZONE. DÆ°á»›i tÃ¡c dá»¥ng cá»§a OZONE cho phÃ©p loáº¡i bá»• hoÃ n toÃ n cÃ¡c vi khuẩn cÃ²n lá»¡i á»Ÿ trong nÆ°á»›c Ä‘áº£m báº£o tiá»‡t trÃ¹ng tuyá»‡t Ä‘á»‘i cho nÆ°á»›c thÃ nh phẩm. OZONE lÃ cÃ´ng nghá»‡ tiá»‡t trÃ¹ng an toÃ n vÃ hiá»‡u quáº£ cao trong cháº¿ biáº¿n vÃ xá»- lÃ½ cho thá»±c phẩm vÃ Ä‘á»“ uá»‘ng.

Thiáº¿t bá»‹ xá»- lÃ½ tiá»‡t trÃ¹ng cáº¥p 2: Ä‘Æ°á»£c sá»- dá»¥ng báº±ng cÃ´ng nghá»‡ tia UV cho phÃ©p xá»- lÃ½ cÃ¡c vi khuẩn trong nÆ°á»›c mÃ khÃ´ng lÃ m thay Ä‘á»•i cháº¥t lÆ°á»£ng nÆ°á»›c.

Thiáº¿t bá»‹ lá»•c xÃ¡c khuẩn: NÆ°á»›c sau khi Ä‘Æ°á»£c xá»- lÃ½ OZONE, UV cÃ¡c vi khuẩn cháº¿t, xÃ¡c cá»§a chÃºng Ä‘Æ°á»£c káº¿t dÃ-nh vá»›i nhau táº¡o thÃ nh cÃ¡c mÃ ng lÆ¡ lá»-ng cÃ³ kÃ-ch thÆ°á»›c trong bá»ƒ chá»©a nÆ°á»›c thÃ nh phẩm. Do váº-y trÆ°á»›c khi Ä‘áº¿n Ä‘iá»ƒm Ä‘Ã³ng thÃ nh phẩm Ä‘Æ°á»£c Ä‘Æ°a qua thiáº¿t bá»‹ siÃªu lá»•c 0,2 Âµm . Cho phÃ©p loáº¡i bá»• hoÃ n toÃ n cÃ¡c xÃ¡c vi khuẩn nÃ y. Ä•áº£m báº£o nÆ°á»›c thÃ nh phẩm Ä‘áº¡t cháº¥t lÆ°á»£ng cao nháº¥t.

Vendor Information

Customer Reviews: There are yet no reviews for this product.
Please log in to write a review.