

# JONBYTE

Oorganiska eller organiska joner avskiljs från avloppsvatten genom att bindas till en jonbytarmassa.

Liknande termer: Avkalkning av vatten, avskiljning av tungmetaller.

## VID JONBYTE

avskiljs lösta joner från vatten genom elektrostatisk sorption på jonbytarmassa som består av zeoliter eller syntetisk resin (massa).

De avskiljda jonerna ersätts av lika laddade oorganiska joner som frigörs från massan och hamnar i det behandlade vattnet

## TILLÄMPNING

Den vanligaste användningen av jonbyte är för att avskilja tungmetaller. Perfluorerade PFAS-joner är ett farligt ämne som kan avskiljas med jonbyte.

Jonbytet sker i en behållare, "jonbytaren", som innehåller jonbytarmassan. Vatten fördelas och samlas ihop via rörsystem inne i behållaren.

Förbehandling av avloppsvatten måste ofta göras innan jonbyte kan utföras.

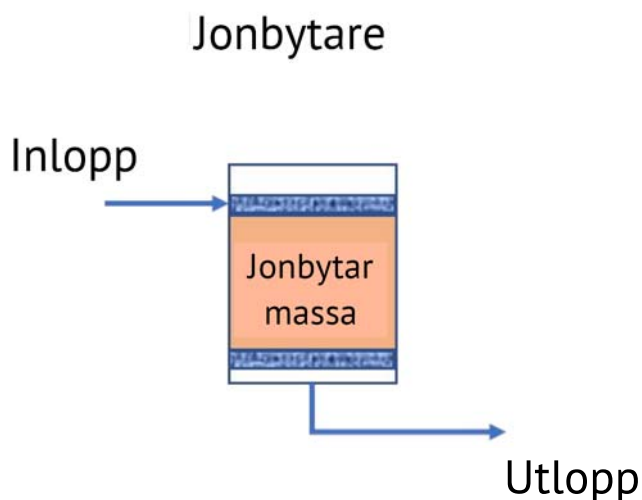
## UNDERHÅLL

Jonbytarmassan regenereras vanligen med en lösning av natriumklorid (vanligt salt), en stark syra eller stark bas.

## EKONOMI

Kostnaden för vissa massor och kvittblivningen av rejektet från regenereringen och den utslitna massan.

Läs mer: [US EPA, Ion Exchange](#).



Schematisk bild av en jonbytare