

ХЛОР И ХЛОРЕН ЙОН

В природата хлор в свободно състояние не се среща. В свързано състояние се среща във вид на соли — натриев хлорид (готварска сол), калиев хлорид (силвин) и др.

Свободен хлор се получава главно при хлоралкалната електролиза, при която се електролизира воден разтвор на натриев хлорид при подходящи условия. При тази електролиза свободният хлор се отделя като газ. Като странични продукти при процеса се получават натриева основа и водород.

Свободният хлор е изходна суровина за производство на много неорганични и органични съединения — хлорна вар, хипохлорити, хлорати, хлороганични разтворители и пр.

При определени условия сво

бодният хлор и водородът влизат във взаимодействие и се получава газообразен хлороводород, който се поглъща и се получава солна киселина.

Когато хлорът е в свързано състояние с други съединения по химичен път количеството му се определя като **хлорен йон**.

От извършените анализи през тази година от лабораторията на РИОПС в Русе не са констатирани наличия на свободен хлор над пределно допустимите норми, за разлика от хлорния йон, който в много от анализите е над пределно допустимите концентрации.

Районна инспекция за
опазване на природната
среда