

FORMAZIONE DELLA CANDEGGINA SECONDO IL METODO DE NORA

CANDEGGINA = IPOCLORITO DI SODIO



Na = sodio

Cl = cloro

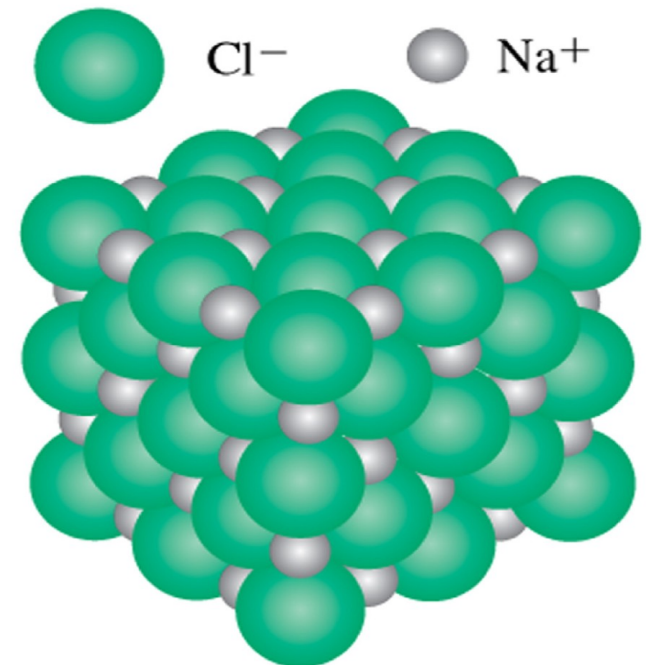
O = ossigeno

L' IPOCLORITO DI SODIO si ottiene da acqua, cloruro di sodio ed elettricità (elettrolisi).

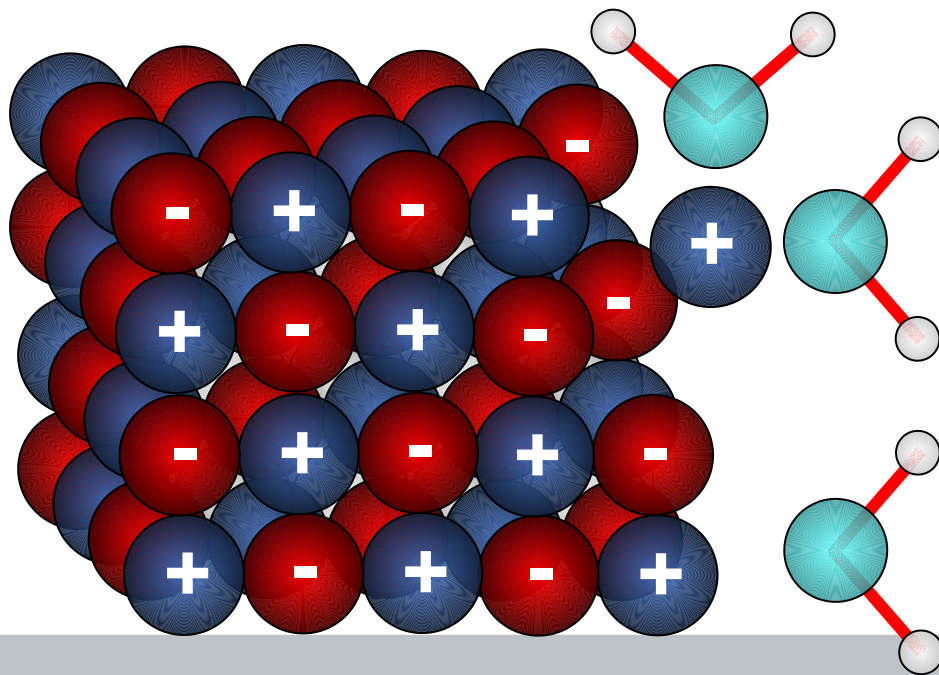
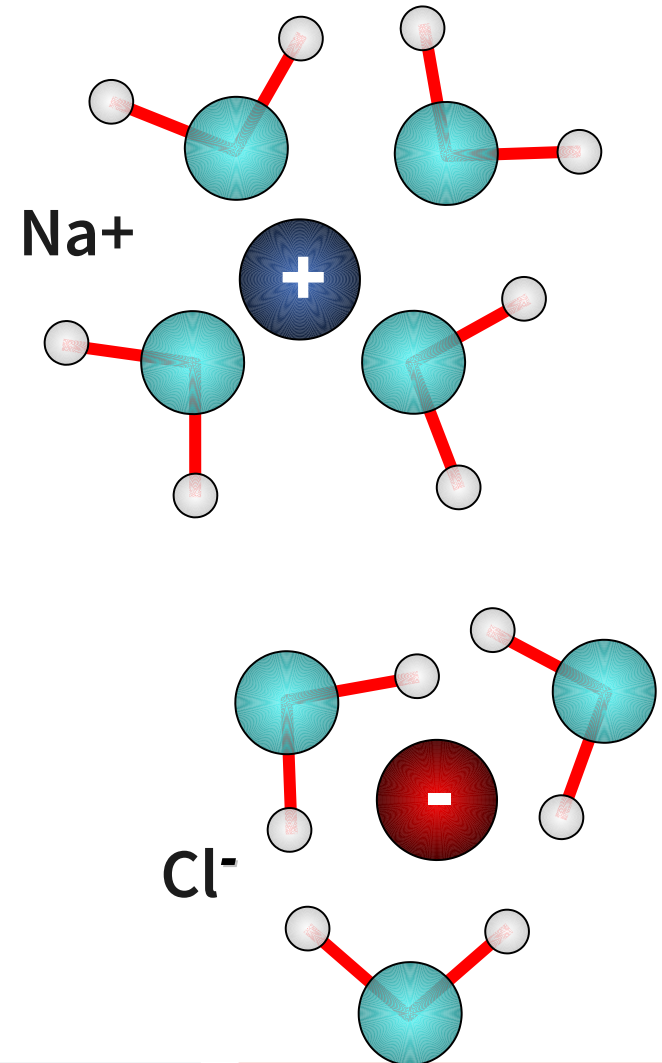
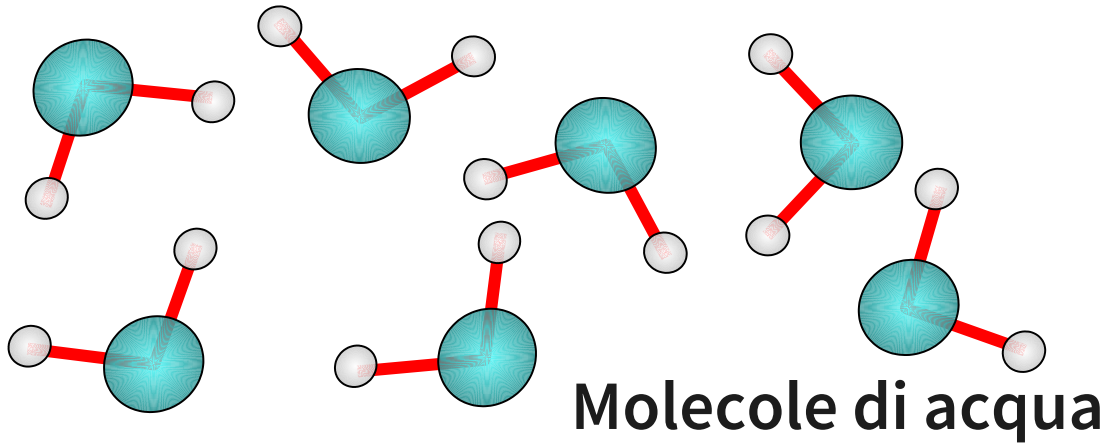
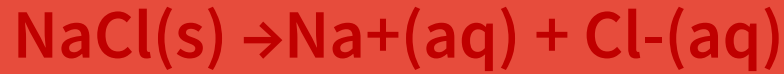
Sale + acqua → soluzione di acqua e sale



Il sale da cucina è formato da cariche positive (Na^+) e negative (Cl^-) legate tra di loro a formare un reticolo cristallino.



Quando il sale viene introdotto in acqua le molecole d'acqua liberano (dissociano) le cariche (ioni).



CLORURO DI SODIO

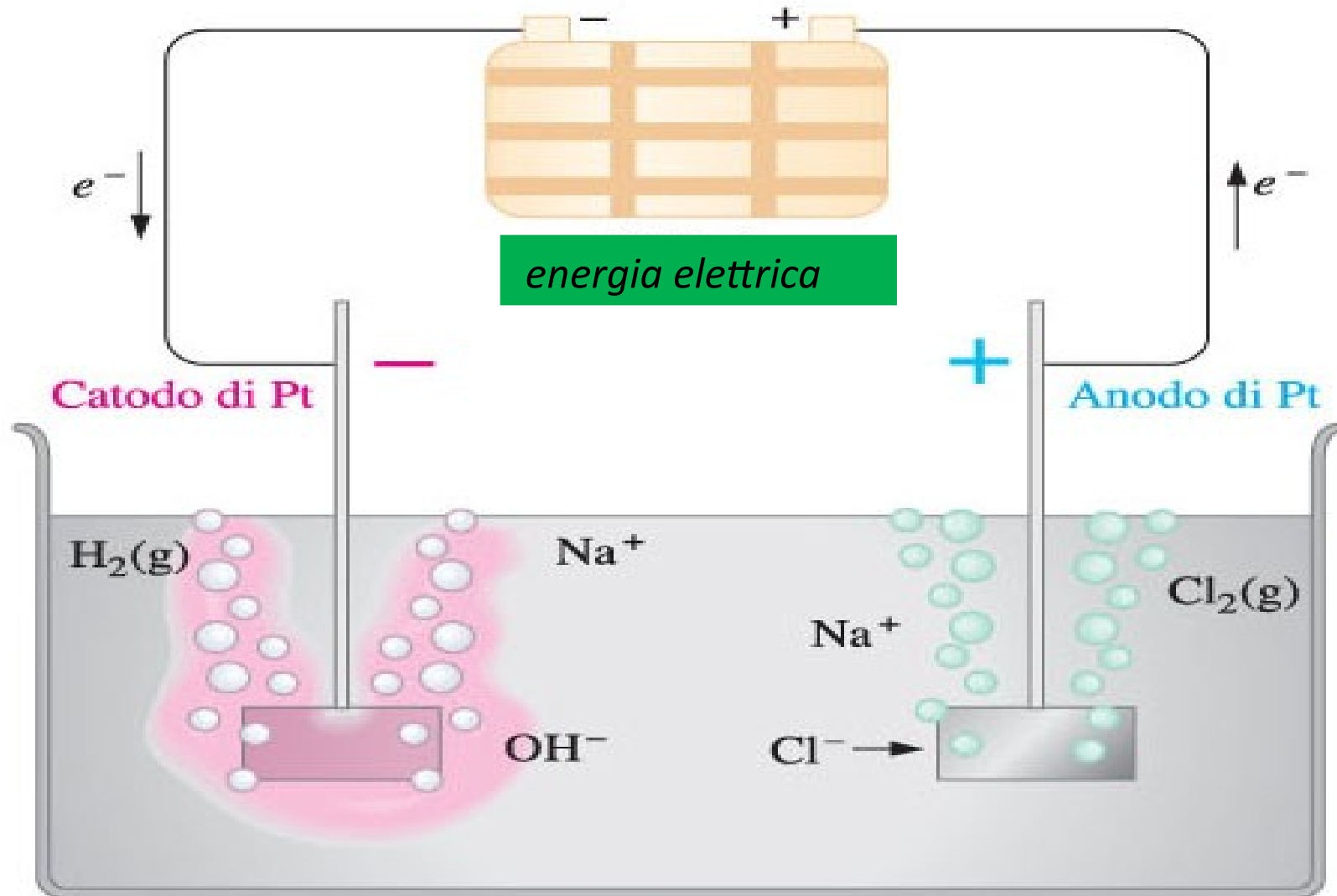
Ing. Maurizio Longini

IONI SOLVATATI

CELLA ELETTROLITICA

Una **cella elettrolitica** è una cella nella quale una corrente fa avvenire una reazione chimica che altrimenti non avverrebbe in quanto non spontanea. Il processo che avviene in una cella elettrolitica è detto **ELETTROLISI**.

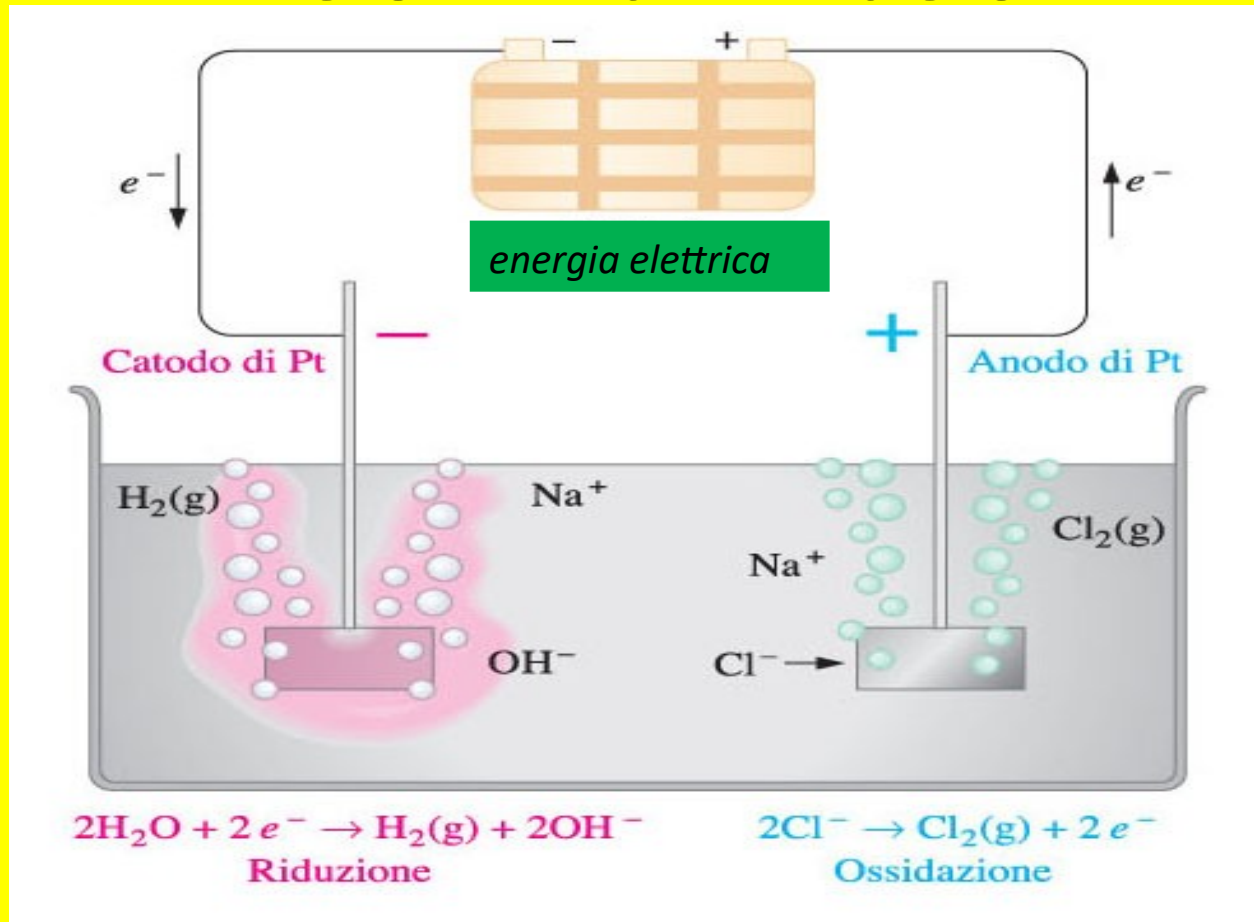
Cella elettrolitica per NaCl in soluzione acquosa concentrata



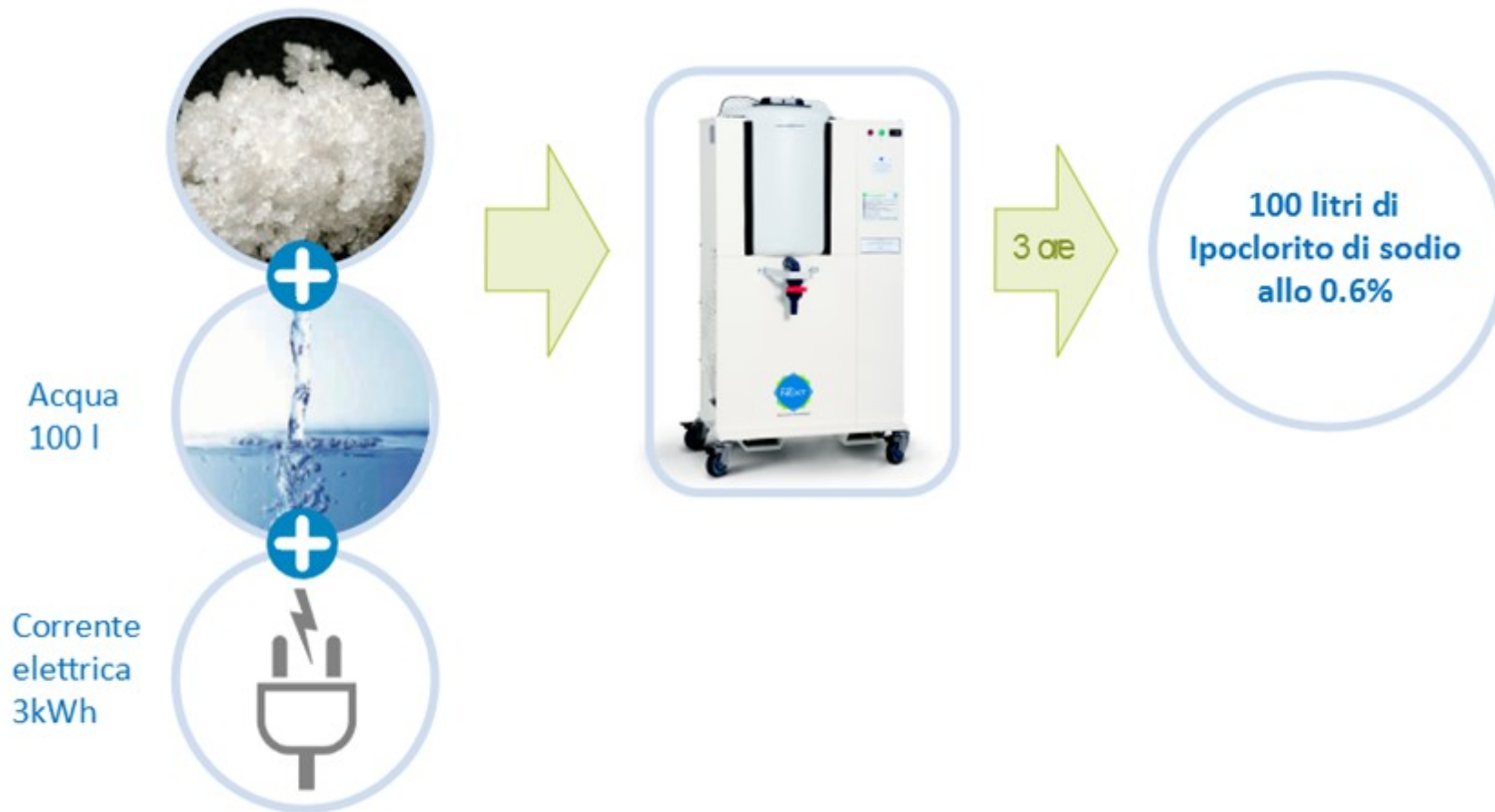
Il cloro (Cl_2) con l' OH^- forma lo ione ipoclorito ClO^-



Lo ione ipoclorito ClO^- e lo ione sodio Na^+ danno l'ipoclorito di sodio



EVA® System è un sistema compatto, facile da installare ed utilizzare in grado di produrre 100 L di ipoclorito di soluzione



Ing. Maurizio Longini