

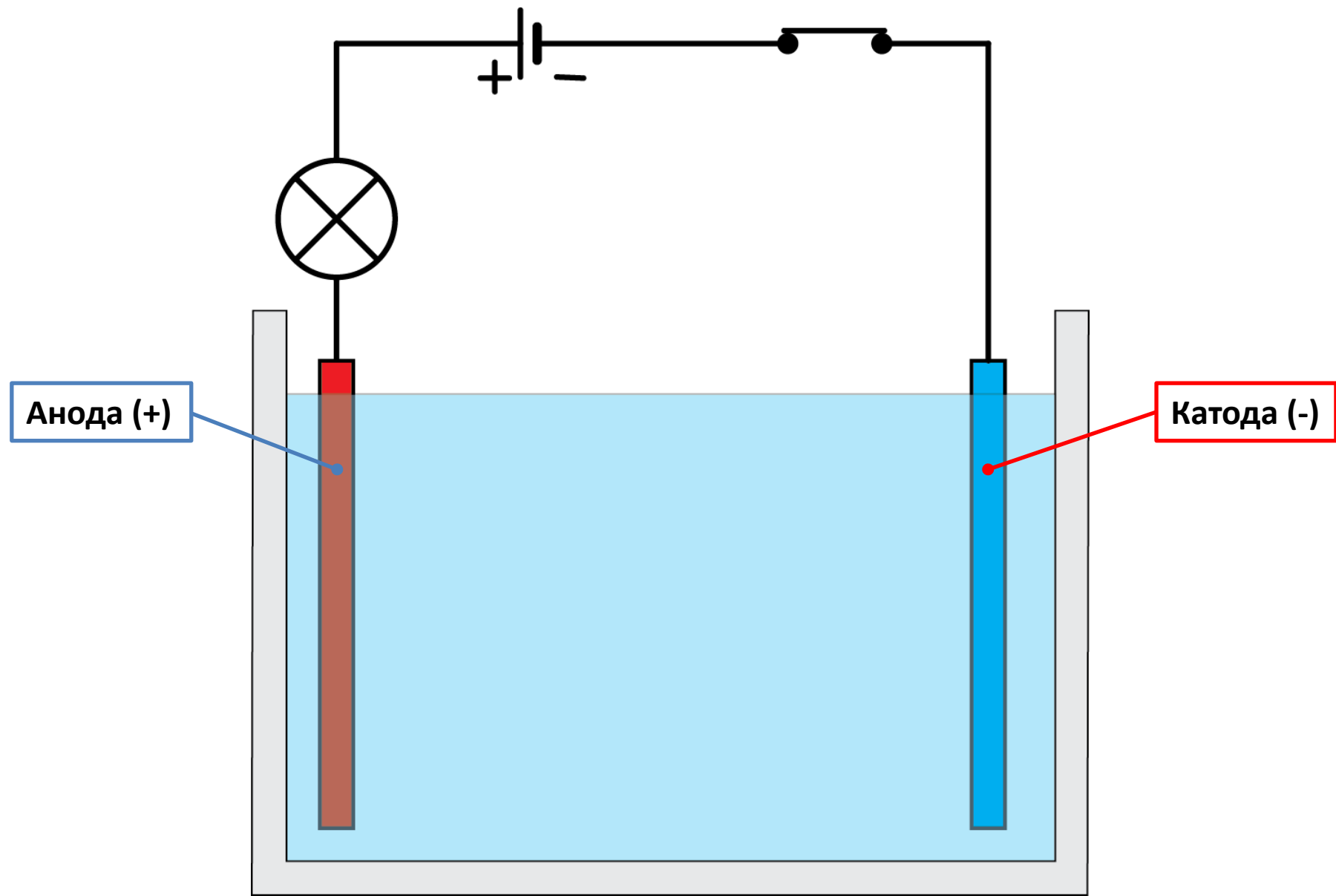
Електрична струја у течностима и гасовима

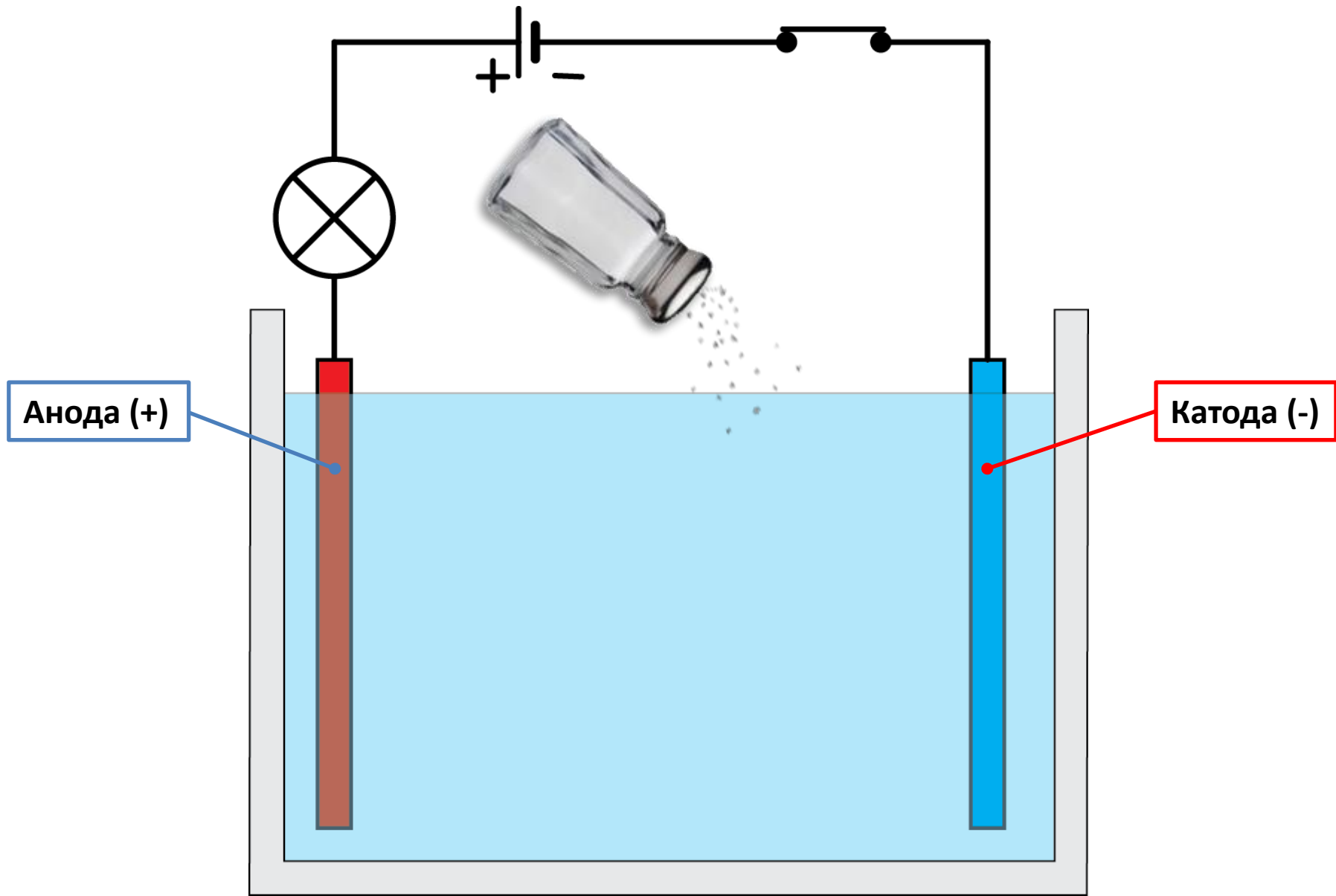
Електрична струја у течностима

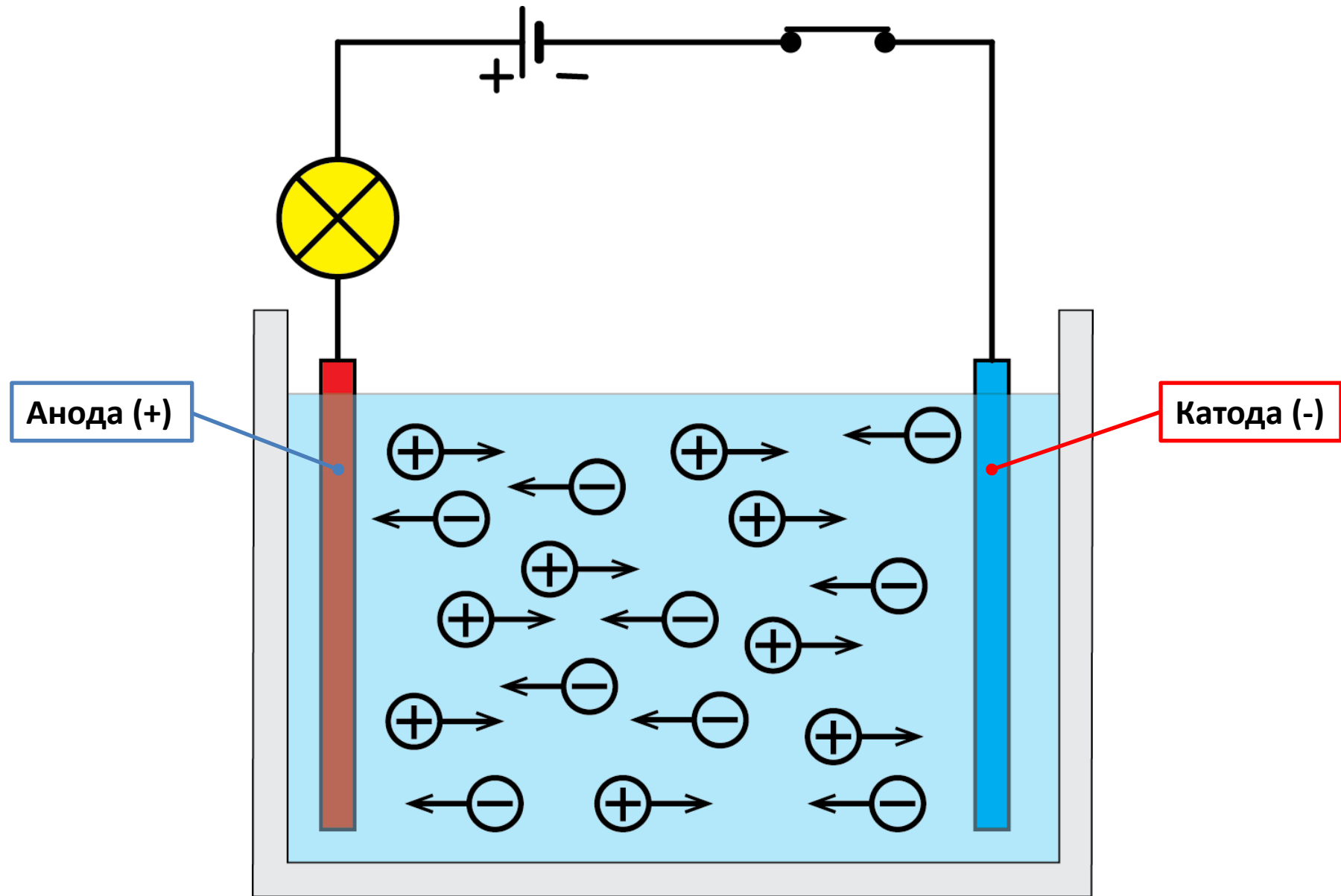
Течности које проводе електричну струју називају се **електролити**. То су водени раствори **соли**, **база** и **киселина**.

Електролити могу да проводе струју зато што у себи имају слободне наелектрисане честице: **анјоне** (+) и **катјоне** (–). Ови јони настају у процесу **електролитичке дисоцијације**.

Уколико у електролиту постоји електрично поље доћи ће до усмереног кретања јона – електричне струје.







Електрична стрија у гасовима

Гасови постају проводници ако дође до **јонизације** њихових молекула или атома. Јонизација представља „избијање” електрона из молекула или атома због загревања или под дејством јаког електричног поља, рендгенског или радиоактивног зрачења. Тада настају парови позитивних јона и слободних електрона. Гас постаје проводник. Уколико се гас налази у електричном пољу долази до електричног пражњења које је праћено емитовањем светлости. Светлост настаје због судара електрона и јона са молекулима гаса. Ова особина гасова се користи код израде светлећих цеви.

Муње су електрична пражњења



