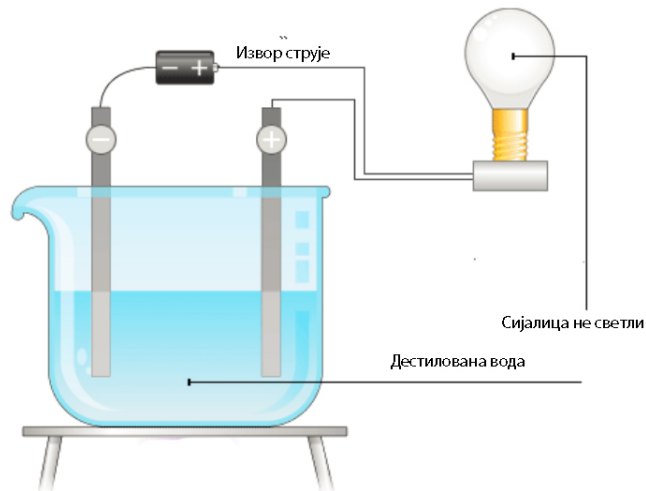


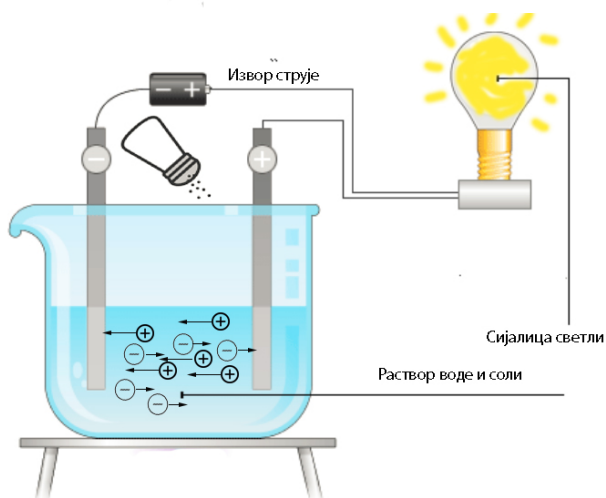
Електрична струја у течностима и гасовима

Хемијски чисте течности не проводе електричну струју, а најпознатија међу њима је дестилована вода.

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



Уколико у посуди имамо дестиловану воду, неће доћи до протицања електричне струје између електрода па сијалице неће светлити.



Додавањем соли у дестиловану воду добијамо раствор који проводи електричну струју, струјно коло ће се затворити и сијалица ће почети да светли.

Погледати видео-исечак:

<https://www.youtube.com/watch?v=5xiBarmouPg>

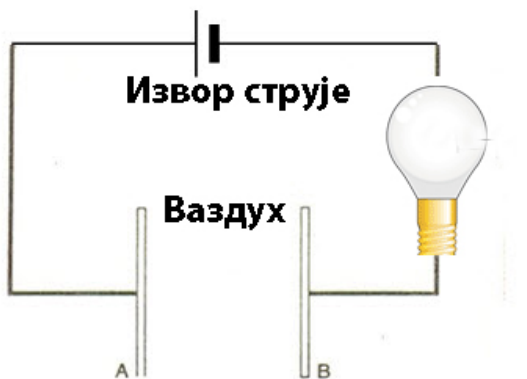
Ваздух и гасови не проводе електричну струју на собној температури и при нормалном атмосферском притиску.

Међутим, под одређеним условима, они могу изгубити изолаторска својства и постати проводници.

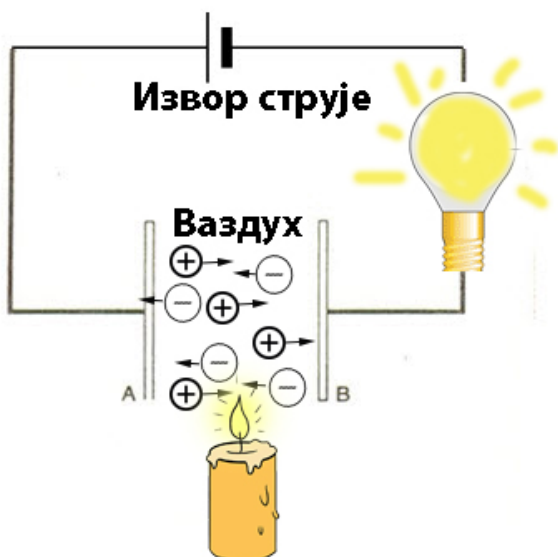
Неки услови под којима гасови постају проводници:

- загревање;
- утицај јаког електричног поља;
- утицај радиоактивног зрачења;
- космичко зрачење...

Процес протикања електричне струје кроз гасове назива се **електрично пражњење у гасовима**.



Између плоча А и Б се налази ваздух који је изолатор. Струјно коло у том случају није затворено и сијалица неће светлети.



Загревањем ваздуха између плоча А и Б долази до јонизације и он постаје проводник. Струјно коло ће бити затворено и сијалица ће светлети.

Погледати видео-исечак:

https://www.youtube.com/watch?time_continue=26&v=LIZcaokCi0&feature=emb_logo