

Úkol: F-IV-4 Elektrolýza

Třída: kvarta

Úkol: Ověřte, že kapalinou může procházet elektrický proud.

Pomůcky: LabQuest 2, ampérmetr Vernier, vodiče, zdroj napětí, žárovka, elektrody, kádinka

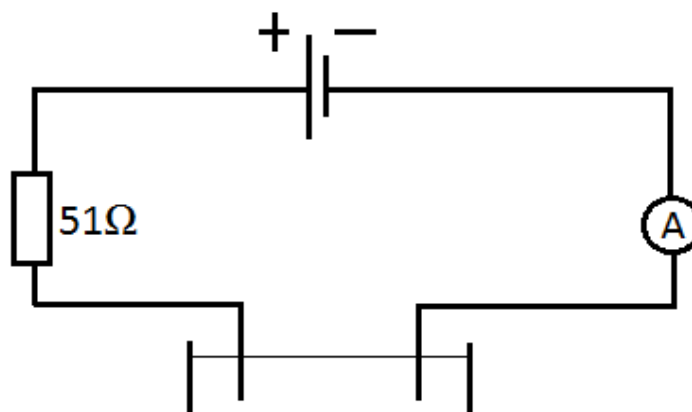


Teorie: Elektrický proud v kapalinách je tvořen usměrněným pohybem kladně a záporně nabitých iontů. Obvyklá voda neobsahuje téměř žádné množství iontů, a proto je nutné je do vody dodat.

Jestliže vložíme kuchyňskou sůl do vody, pak disociuje na ionty Na^+ a Cl^- .

Množství iontů pak ovlivňuje velikost elektrického proudu v elektrolytu.

Postup: 1. Sestavte obvod dle schématu. Do kádinky s vodou vložte obě elektrody a dbejte na to, aby se nedotýkaly.



2. Sepněte spínač a změřte elektrický proud procházející obvodem. Poté vsypte 2 lžičky soli, promíchejte a změřte elektrický proud. Měření opakujte, vždy přidejte další 2 lžičky soli (celkem 2, 4, 6 lžiček). Výsledky zapište do tabulky v pracovním listu.

