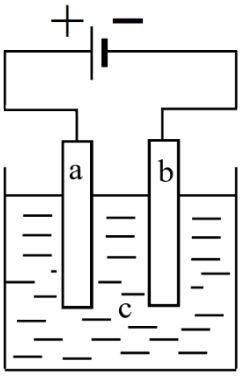
		Kód:	***Ch4dF6a000000h2101z***
		Tematický celek chemie:	*Ch4* ***Chemické reakce***
		Mikrocelek chemie:	*Ch4d Chemie a elektřina*
		Tematický celek fyziky:	*F6* ***Elektromagnetické a světelné děje***
		Mikrocelek fyziky:	*F6a Elektrický obvod*
		Typ úlohy:	*h Chemická hřebenovka*
		Obtížnost:	*2*
		Časová náročnost:	*10 minut*
		Interdisciplinarita:	*chemie – fyzika*

39. ELEKTROCHEMICKÉ REAKCE



Z fyziky již víte, že kovy, některé kapaliny a plyny vedou elektrický proud. Víte také, že destilovaná voda elektrický proud prakticky nevede, ale vodný roztok chloridu sodného je vodivý. Ve fyzice jste si mohli ověřit, že pevný krystalický suchý NaCl nevede elektrický proud, ale jeho tavenina je vodivá. Elektrochemická reakce, která probíhá na elektrodách při průchodu elektrického proudu roztokem nebo taveninou, se označuje názvem, který získáte vyřešením hřebenovky.

Legenda:
1) Jedna z forem hmoty.
2) Zdroj tepla v laboratoři.
3) Vzácný plyn.
4) Dusíkaté hnojivo.
5) Obecně platný, podstatný a opakující se vztah v přírodě

Nápověda: Látka, ledek.

1	2	3	4	5
E	**E**	**T**	**O**	**Ý**	**A**

Úkoly:
1) Přiřaďte správné pojmy (anoda, katoda, elektrolyt) k písmenkům a, b, c v obrázku.
2) Ke které elektrodě migrují kationty, ke které anionty?
3) Sodík se průmyslově vyrábí elektrolýzou taveniny chloridu sodného. Vyjádřete celkový průběh děje chemickou rovnicí i poloreakcemi. U které z elektrod probíhá oxidace a u které redukce?