
		<p>Kód:</p> <p><i>Tematický celek chemie:</i> Ch4 Chemické reakce</p> <p><i>Mikrocelek chemie:</i> Ch4a Chemické reakce</p> <p><i>Tematický celek fyziky:</i> F6 Elektromagnetické a světelné děje</p> <p><i>Mikrocelek fyziky:</i> F6a Elektrický obvod</p> <p><i>Typ úlohy:</i> t Chemický text</p> <p><i>Obtížnost:</i> 2</p> <p><i>Časová náročnost:</i> 5 minut</p> <p><i>Interdisciplinarita:</i> chemie – fyzika</p>	

33. ČÁSTICE S ELEKTRICKÝM NÁBOJEM

Víte, že atomy obsahují kladně nabitě částice (protony), záporně nabitě částice (elektrony) a částice elektricky neutrální (neutrony). Látky kolem nás se skládají z atomů a přesto, když si na ně sáhnete, nepocítíte žádnou elektřinu. Která z níže uvedených variant podává správné vysvětlení? Správná varianta se shoduje s variantou označující látku prudce reagující s vodou.

- | | |
|---|------------|
| a) Vzniklá elektřina je velmi slabá a proto ji nepocítíte. | a) rtuť |
| b) Stojíte nohama na zemi a tím je vaše tělo uzemněno. | b) dusík |
| c) Atomy jsou v elektroneutrálním stavu. | c) draslík |
| d) Tělo je obaleno tukovou vrstvou, která slouží jako izolátor. | d) zlato |

Úkoly:

- Co znamená tvrzení, že atomy jsou v elektroneutrálním stavu?
- Pojmenujte částice s elektrickým nábojem:
 - NH_4^+
 - Cl^-
 - SO_4^{2-}
 - H^-
 - Al^{3+}
- Zapište vzorce iontů podle jejich názvů:
 - kation vápenatý
 - anion hydroxidový
 - anion sulfidový
 - kation lithný
 - anion uhličitanový
- Vysvětlete základní rozdíl mezi oxidací a redukcí.