
	<b>Kód:</b> <i>Tematický celek chemie:</i> <i>Mikrocelek chemie:</i> <i>Tematický celek fyziky:</i> <i>Mikrocelek fyziky:</i> <i>Typ úlohy:</i> <i>Obtížnost:</i> <i>Časová náročnost:</i> <i>Interdisciplinarita:</i>	<b>Ch4aF6a000000t2051z</b> <i>Ch4 Chemické reakce</i> <i>Ch4a Chemické reakce</i> <i>F6 Elektromagnetické a světelné děje</i> <i>F6a Elektrický obvod</i> <i>t Chemický text</i> <i>2</i> <i>5 minut</i> <i>chemie – fyzika</i>	
---	--	---	---

### 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:
  - $\text{NH}_4^+$
  - $\text{Cl}^-$
  - $\text{SO}_4^{2-}$
  - $\text{H}^-$
  - $\text{Al}^{3+}$
- Zapište vzorce iontů podle jejich názvů:
  - kation vápenatý
  - anion hydroxidový
  - anion sulfidový
  - kation lithný
  - anion uhličitanový
- Vysvětlete základní rozdíl mezi oxidací a redukcí.