



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

FYZIKA

Elektrické vlastnosti látek - test

8. ročník

září 2012

Autor: Mgr. Dana Kaprálová

*Zpracováno v rámci projektu „Krok za krokem na ZŠ Želatoňská ve 21. století“
registrační číslo projektu: CZ.1.07/1.4.00/21.3443*

Projekt je spolufinancován Evropským sociálním fondem a státním rozpočtem České republiky.

Informace o projektu

Název projektu: Krok za krokem na ZŠ Želatovská ve 21. století

Registrační číslo: CZ.1.07/1.4.00/21.3443

Příjemce: Základní škola, Přerov, Želatovská 8

1. Ze kterých částí se skládá atom?
2. Ze kterých částic je složeno jádro atomu a z kterých obal atomu?
3. Doplň tabulku:

Název částice	Je v jádře	Je v obalu	Jaký má náboj

4. Napište chemickou značku draslíku.
 - a) Kolik protonů obsahuje jádro atomu draslíku
 - b) Kolik elektronů obsahuje obal atomu draslíku (elektricky neutrálního)
 - c) Jaký je elektrický náboj obalu atomu draslíku
5. Urči název prvku, který má v atomovém jádře 8 protonů. Kolik může být v obalu atomu elektronů, pokud chceme, aby vznikl kationt tohoto prvku?
6. S použitím tabulek uspořádej prvky podle vzrůstajícího počtu protonů v jádrech atomů a napiš jejich název a protonové číslo.
F, Li, Cu, Ca, P, H, Na, Si, Cl
7. Jak se nazývají prvky s pořadovými čísly 16, 19, 26, 47, 92 v periodické soustavě prvků?
8. Nakresli pomocí modelu atomu:
 - a) kationt uhlíku
 - b) aniont draslíku
 - c) neutrální kyslík
9. Doplň tabulku elektricky neutrálních prvků:

Název prvku	Značka prvku	Protonové číslo	Počet protonů	Počet elektronů
fluor				
		30		
	Al			
				11